

Leitfaden

zu den Fachanforderungen

Chemie

Allgemein bildende Schulen

Sekundarstufe I - Gymnasium

Sekundarstufe II

Impressum

Herausgeber:

Ministerium für Bildung, Wissenschaft und Kultur des Landes Schleswig-Holstein
Brunswiker Straße 16-22, 24105 Kiel

Kontakt: pressestelle@bimi.landsh.de

Layout: Stamp Media GmbH, Agentur für Kommunikation & Design, Medienhaus
Kiel, Ringstraße 19, 24114 Kiel, www.stamp-media.de

Druck: Schmidt & Klaunig, Druckerei & Verlag seit 1869, Medienhaus Kiel,
Ringstraße 19, 24114 Kiel, www.schmidt-klaunig.de

Kiel, April 2017

Die Landesregierung im Internet: www.schleswig-holstein.de

Diese Druckschrift wird im Rahmen der Öffentlichkeitsarbeit der schleswig-holsteinischen Landesregierung herausgegeben. Sie darf weder von Parteien noch von Personen, die Wahlwerbung oder Wahlhilfe betreiben, im Wahlkampf zum Zwecke der Wahlwerbung verwendet werden. Auch ohne zeitlichen Bezug zu einer bevorstehenden Wahl darf die Druckschrift nicht in einer Weise verwendet werden, die als Parteinahme der Landesregierung zugunsten einzelner Gruppen verstanden werden könnte. Den Parteien ist es gestattet, die Druckschrift zur Unterrichtung ihrer eigenen Mitglieder zu verwenden.

Inhalt

I Einleitung	5
II Hinweise zur Kompetenzorientierung	6
1 Der Chemieunterricht im Kontext naturwissenschaftlicher Grundbildung ...	6
2 Bildung für nachhaltige Entwicklung	8
3 Kompetenzen und Basiskonzepte	10
3.1 Naturwissenschaftliche Kompetenz	10
3.2 Kompetenzbereiche	11
3.3 Aufbau und Zusammenhang der Basiskonzepte	12
III Hinweise für den Unterricht	18
1 Grundlegende Prinzipien	18
2 Verknüpfung von situationsbezogenem und systematischem Lernen	20
3 Die Rolle des Experiments im Chemieunterricht	22
4 Grundsätzliches zur Arbeit mit Modellen	25
5 Hinweise zum schulinternen Fachcurriculum	30
5.1 Erstellen des schulinternen Fachcurriculums.....	30
5.2 Planungsbeispiel für die Sekundarstufe I	37
5.3 Die Förderung der prozessbezogenen Kompetenzen in der Sekundarstufe I am Beispiel ausgewählter Unterrichtseinheiten	54
5.4 Planungsbeispiele für die Oberstufe.....	61
5.5 Die Förderung der prozessbezogenen Kompetenzen in der Oberstufe am Beispiel ausgewählter Unterrichtseinheiten.....	89
IV Die Förderung der Sprachkompetenz im naturwissenschaftlichen Unterricht – durchgängige Sprachbildung im Chemieunterricht	96
1 Sprachebenen im Chemieunterricht	96
2 Darstellungsebenen	100
3 Methoden zur Unterstützung des Erwerbs der Bildungs- und der Fachsprache	101

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

3.1 Planung des Unterrichts – Berücksichtigung der Sprachbildung.....	101
3.2 Das Unterrichtsgespräch – Hören und Sprechen	102
3.3 Vermittlung von Wortschatz – Wortschatzarbeit	103
3.4 Leseförderung – Didaktisieren von Texten.....	104
4 Eine gemeinsame Fachsprache für die Naturwissenschaften.....	107
V Einsatz digitaler Medien im Chemieunterricht.....	108
VI Die Rolle der Aufgaben im Chemieunterricht	113
1 Aufgabenkultur im Fach Chemie – Lern- und Leistungsaufgaben	113
2 Gleichwertige Leistungen in der Oberstufe.....	116
3 Hinweise zur Gestaltung von experimentellen Aufgaben zur Leistungsmessung	118
VII Literatur	120

I Einleitung

Die seit dem Schuljahr 2016/17 geltenden Fachanforderungen Chemie lösen die bisher geltenden Lehrpläne Chemie ab. Dieser Leitfaden soll Lehrkräfte und Fachschaften dabei unterstützen, Unterricht auf der Grundlage der Fachanforderungen zu planen. Dabei steht die Unterstützung bei der Erstellung und Fortschreibung des schulinternen Fachcurriculums im Mittelpunkt.

Die Fachanforderungen verzichten auf kleinschrittige Detailregelungen. Themen und Inhalte sind nicht einzelnen Jahrgangsstufen zugeordnet, weil eine solche Zuordnung neben pädagogischen und didaktischen Abwägungen auch von der Ausgestaltung der Kontingenzstundentafel an der Schule abhängt. Es ist Aufgabe des schulinternen Fachcurriculums, die zentralen Inhalte und Kompetenzen, die in den Fachanforderungen ausgewiesen sind, über die einzelnen Jahrgangsstufen hinweg aufzubauen (Kapitel 4 der Fachanforderungen). Der Leitfaden soll die Fachschaften bei der Erstellung und Fortschreibung dieses schulinternen Fachcurriculums unterstützen, indem er folgende Aspekte in den Blick nimmt:

- den curricularen Aufbau der Basiskonzepte
- Vorschläge für die kontext- und kompetenzorientierte Planung des Unterrichts
- Anregungen zur Erstellung eines schulinternen Fachcurriculums
- die Umsetzung der durchgängigen Sprachbildung im Chemieunterricht.

II Hinweise zur Kompetenzorientierung

1 Der Chemieunterricht im Kontext naturwissenschaftlicher Grundbildung

In unserer Gesellschaft gehören Naturwissenschaften und Technik zu den gesamtgesellschaftlichen Bereichen und Entwicklungen, die unseren Alltag und unsere Identität prägen. Das Wechselspiel zwischen naturwissenschaftlicher Erkenntnis und technischer Anwendung bewirkt Fortschritte auf allen Gebieten *(Sekretariat der Ständigen Konferenz der Kultusminister der Länder in der Bundesrepublik Deutschland (Hrsg.) (2005): Beschlüsse der Kultusministerkonferenz – Bildungsstandards im Fach Chemie für den Mittleren Schulabschluss. München (Luchterhand).*). Ein grundsätzliches Verständnis naturwissenschaftlicher Phänomene, Zusammenhänge und Methoden sollte daher zu den unentbehrlichen Elementen einer zeitgemäßen Allgemeinbildung gehören. Dieses Anliegen wird in der Didaktik unter der Bezeichnung Naturwissenschaftliche Grundbildung „Scientific Literacy“ diskutiert.

„Naturwissenschaftliche Grundbildung ermöglicht dem Individuum eine aktive Teilhabe an gesellschaftlicher Kommunikation und Meinungsbildung über technische Entwicklung und naturwissenschaftliche Forschung und ist deshalb wesentlicher Bestandteil der Allgemeinbildung. Ziel naturwissenschaftlicher Grundbildung ist es, Phänomene erfahrbar zu machen, die Sprache und Historie der Naturwissenschaften zu verstehen, ihre Ergebnisse zu kommunizieren sowie sich mit ihren spezifischen Methoden der Erkenntnisgewinnung und deren Grenzen auseinander zu setzen.“ *(Sekretariat der Ständigen Konferenz der Kultusminister der Länder in der Bundesrepublik Deutschland (Hrsg.) (2005): Beschlüsse der Kultusministerkonferenz – Bildungsstandards im Fach Chemie für den Mittleren Schulabschluss. München (Luchterhand).)*

Das Besondere an diesem Konzept ist, dass die erworbenen naturwissenschaftlichen Kompetenzen und Erkenntnisse als integrale Bestandteile Eingang in das alltägliche Denken und Handeln finden sollen. Aufgabe des naturwissenschaftlichen Unterrichts ist es daher, die Entwicklung von Fähigkeiten, Fertigkeiten und Haltungen der

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

Lernenden zu fördern, die verantwortliches Handeln auf der Basis eines naturwissenschaftlichen Verständnisses im Alltag ermöglichen.

Die Deutung naturwissenschaftlicher Phänomene ist stets auch mit fehlerhaften Vorstellungen verbunden. Wie in der Wissenschaft gilt es auch im Unterricht, diese Vorstellungen kritisch zu hinterfragen und angemessenere Erklärungen und Modellvorstellungen zu entwickeln. Diese Lernprozesse müssen von der Lehrkraft initiiert und unterstützt werden. Sie führen dazu, dass der aktuelle Wissensstand immer wieder revidiert und durch ein besseres Verständnis der Zusammenhänge erweitert und vertieft wird. Naturwissenschaftliche Grundbildung hat somit den Anspruch, Einfluss auf das alltägliche Denken und Handeln der jungen Menschen zu nehmen. Sie wird im Wesentlichen durch prozedurale und konzeptuelle Aspekte gekennzeichnet, die durch die folgenden Fähigkeiten bestimmt werden:

- Erkennen von Fragestellungen, die mit naturwissenschaftlichen Zugängen bearbeitet werden können
- Beschreibung, Vorhersage und Erklärung naturwissenschaftlicher Phänomene
- Verständnis grundlegender naturwissenschaftlicher Basiskonzepte
- Vertrautheit mit naturwissenschaftlichen Denk- und Arbeitsweisen
- Verwendung von Fachsprache in der fachlichen Kommunikation und Umgang mit unterschiedlichen Repräsentationen
- Kritische Reflexion der Möglichkeiten und Grenzen naturwissenschaftlicher Erkenntnis (*Deutsches Pisa-Konsortium (Hrsg.) (2000): Schülerleistungen im internationalen Vergleich: Eine neue Rahmenkonstruktion für die Erfassung von Wissen und Fähigkeiten. Berlin (Max-Planck-Institut für Bildungsforschung).*)

In der Oberstufe werden die Kompetenzen, deren Grundlagen in der Sekundarstufe I gelegt wurden, aufgegriffen, vertieft und weiterentwickelt. Dabei steigen der Abstraktionsgrad sowie der Grad der Mathematisierung und des wissenschaftspropädeutischen Arbeitens.

2 Bildung für nachhaltige Entwicklung

Der Bildungsauftrag der Schule und damit auch des naturwissenschaftlichen Unterrichts beschränkt sich nicht allein auf die Vermittlung und Nutzung von Wissen in unterrichtlichen Zusammenhängen. Der naturwissenschaftliche Unterricht soll die Schülerinnen und Schüler vor allem befähigen, sich mit gesellschaftlich relevanten Fragen im Sinne der Kernprobleme des gesellschaftlichen Lebens (Fachanforderungen Chemie S. 8) auseinanderzusetzen. Im naturwissenschaftlichen Unterricht spielen dabei die „Erhaltung der natürlichen Lebensgrundlagen“ und die „Technikfolgenabschätzung“ eine zentrale Rolle. Aber auch die Fragen nach dem „Zusammenleben in der einen Welt“, nach „Demokratie“, „Gleichberechtigung“ und „Frieden“ müssen berücksichtigt werden. Das Konzept der **Bildung für nachhaltige Entwicklung (BNE)** ist für den naturwissenschaftlichen Unterricht sehr gut geeignet, diesen Bildungsauftrag zu erfüllen, indem die Themen des Unterrichts nicht nur unter naturwissenschaftlicher Perspektive betrachtet werden, sondern stets die ökologischen, ökonomischen und sozialen Implikationen unseres Handelns untersucht und bewertet werden. Zu vielen Unterrichtsthemen können Unterrichtsprojekte entwickelt werden, die den Schülerinnen und Schülern ein Probehandeln in realitätsnahen Zusammenhängen ermöglichen. Dadurch werden sie befähigt, verantwortlich Entscheidungen für die Gegenwart und die Zukunft zu treffen und abzuschätzen, wie sich das eigene Handeln auf die Umwelt, auf die Gesundheit und auf andere Menschen und Lebewesen auswirkt. Dieses Wissen über nachhaltige Entwicklung gilt es im täglichen Leben und somit auch in der Schule und im Unterricht anzuwenden. Der Unterricht nach dem Konzept der **Bildung für nachhaltige Entwicklung (BNE)** fördert folgende Fähigkeiten:

- vorausschauendes Denken
- interdisziplinäres Wissen
- autonomes Handeln
- Partizipation an gesellschaftlichen Entscheidungsprozessen

Schülerinnen und Schüler erfahren, dass ihr Handeln Konsequenzen für jeden Einzelnen, für das eigene Umfeld und für andere hat. Sie werden aber auch ermutigt, selbst aktiv zu werden und das eigene Handeln nachhaltig zu gestalten. Ein solches Denken und Handeln ist dringend notwendig, um Veränderungen anzustoßen und

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II
drängende globale Probleme wie den Raubbau an der Natur oder die ungleiche
Verteilung von Reichtum anzugehen.

3 Kompetenzen und Basiskonzepte

3.1 Naturwissenschaftliche Kompetenz

Die Lernenden sollen befähigt werden, heute und in Zukunft mithilfe erworbenen Fachwissens und erworbener fachspezifischer Kompetenz verantwortlich mit sich selbst, mit anderen Menschen und mit der Natur umzugehen.

„Kompetenzen beruhen vor allem auf erlernbaren, kognitiv verankerten – weil wissensbasierten – Fähigkeiten und Fertigkeiten und auch auf Haltungen, die auf eine erfolgreiche Bewältigung zukünftiger Anforderungen in Alltags- und Berufssituationen zielen. Über derartige Anforderungen sind Kompetenzen funktional bestimmt, erlernbar und überprüfbar.“

Handeln als reflektive Anwendung von Fähigkeiten und Fertigkeiten in Verbindung mit Wissen bewirkt sowohl eine Entwicklung des Wissens als auch des Handelns. Erfahrungen werden beim Handeln vor dem Hintergrund von vorhandenem Wissen und Können reflektiert und kontinuierlich verändert.“

(Fortbildungskonzepte und -materialien zur kompetenz- bzw. standardorientierten Unterrichtsentwicklung (2009), unter: <http://www.kmk-format.de> (abgerufen am 19.02.2017))

Derartiges schulisches Lernen legt damit Grundlagen für ein lebenslanges Lernen.

Weinert beschreibt Kompetenzen als „bei Individuen verfügbare oder von ihnen erlernbare kognitive Fähigkeiten und Fertigkeiten, bestimmte Probleme zu lösen, sowie die damit verbundenen motivationalen, volitionalen und sozialen Bereitschaften und Fähigkeiten, die Problemlösungen in variablen Situationen erfolgreich und verantwortungsvoll nutzen zu können“.

(Weinert, F. E.: Vergleichende Leistungsmessung in Schulen – eine umstrittene Selbstverständlichkeit. In: Weinert, F. E. (Hrsg.) (2001) Leistungsmessungen in Schulen. Weinheim und Basel (Beltz Verlag) S. 17-31.)

Schülerinnen und Schüler sind kompetent, wenn sie zur Bewältigung von Anforderungssituationen

- auf vorhandenes Wissen zurückgreifen und sich benötigtes Wissen beschaffen,

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

- die zentralen Zusammenhänge des Lerngebietes erkennen und verstanden haben,
- angemessene Lösungswege wählen,
- Lösungswege kreativ erproben,
- bei ihren Handlungen auf verfügbare Kenntnisse, Fähigkeiten und Fertigkeiten zurückgreifen und
- das Ergebnis ihres Handelns an angemessenen Kriterien überprüfen

3.2 Kompetenzbereiche

In Anlehnung an die KMK-Bildungsstandards für den Mittleren Bildungsabschluss erfolgt die fachliche Ausprägung des Kompetenzbegriffs im Fach Chemie durch Unterteilung in die prozessbezogenen Kompetenzen „Erkenntnisgewinnung“, „Kommunikation“ und „Bewertung“ (Kapitel 2.1 der Fachanforderungen) sowie die inhaltsbezogenen Kompetenzen zum „Umgang mit Fachwissen“ (Kapitel 2.2 der Fachanforderungen).

Die folgenden prozessbezogenen Kompetenzbereiche wirken auf der Grundlage von Fachwissen (Basiskonzepten) zusammen, um naturwissenschaftliche Kompetenzen (siehe S. 10) aufzubauen:

Umgang mit Fachwissen

- chemisches Fachwissen systematisch aufbauen
- Phänomene, Begriffe und Gesetzmäßigkeiten den Basiskonzepten zuordnen
- Anwendung von Fachwissen zur Bearbeitung fachlicher Aufgaben und Probleme

Bewertung

- naturwissenschaftliche Sachverhalte in verschiedenen Kontexten sachgerecht beurteilen
- die gesellschaftliche Bedeutung der Naturwissenschaften erfassen
- naturwissenschaftliche Kenntnisse nutzen

Erkenntnisgewinnung

- naturwissenschaftliche Denk- und Arbeitsweisen erkennen und anwenden

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

- Untersuchungsmethoden, Modelle und Theorien nutzen
- fachbezogene Lösungsstrategien entwickeln
- die Bedeutung von Experimenten, Modellen und Theorien erfassen

Kommunikation

- Informationsquellen kritisch auswählen
- Informationen sach- und fachbezogen erschließen
- sachgerecht argumentieren
- Fachsprache kompetent nutzen
- Präsentationsformen adressatengerecht auswählen und verwenden

Naturwissenschaftliche Kompetenz setzt Fachwissen voraus. Die kompetente Bearbeitung von Fragestellungen im Fach Chemie erfordert den Umgang mit diesem Fachwissen über die prozessbezogenen Kompetenzbereiche Erkenntnisgewinnung, Kommunikation und Bewertung .

Schülerinnen und Schüler eignen sich Fachwissen zu ihren Fragestellungen an, indem sie Texte lesen, Experimente durchführen und auswerten (Erkenntnisgewinnung), darüber kommunizieren und Sachverhalte begründet bewerten.

3.3 Aufbau und Zusammenhang der Basiskonzepte

Die Basiskonzepte strukturieren und beschreiben die fachwissenschaftlichen Inhalte und sollen dadurch das Verständnis von naturwissenschaftlichen Phänomenen und Zusammenhängen erleichtern.

Das Fach Chemie hat einen spezifischen Zugriff auf die Welt. Der Chemiker betrachtet Stoffe und Stoffumwandlungen und ihre energetischen Zustände; er beschreibt Stoffumwandlungen durch Reaktionsschemata; er systematisiert die Vielfalt durch Blick auf die atomare Zusammensetzung und atomare Konstellation und nutzt dabei die Gesetzmäßigkeiten des Periodensystems der Elemente; er nutzt diese Erkenntnisse, um Stoffe zielgerichtet zu analysieren und herzustellen. Die atomare Deutung steht im Mittelpunkt (*Rehm, M., Stäudel, L.: Grundbegriffe und Basiskonzepte der Chemie. In: Naturwissenschaften im Unterricht Chemie. Friedrich-*

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

Verlag, Heft 128 (2012).). Die KMK definiert das, was der Chemieunterricht in der Schule leisten soll, folgendermaßen:

„Die Chemie untersucht und beschreibt die stoffliche Welt unter besonderer Berücksichtigung der chemischen Reaktion als Einheit aus Stoff- und Energieumwandlung durch Teilchen- und Strukturveränderung und Umbau chemischer Bindungen. Damit liefert die Chemie Erkenntnisse über den Aufbau und die Herstellung von Stoffen sowie für den sachgerechten Umgang mit ihnen.“
(Sekretariat der Ständigen Konferenz der Kultusminister der Länder in der Bundesrepublik Deutschland (Hrsg.) (2005): *Beschlüsse der Kultusministerkonferenz – Bildungsstandards im Fach Chemie für den Mittleren Schulabschluss*. München (Luchterhand), S. 6.)

Für den fachlichen Aufbau des Chemieunterrichts werden vier Basiskonzepte formuliert:

- das Stoff-Teilchen-Konzept
- die Struktur-Eigenschafts-Beziehungen
- das Konzept der chemischen Reaktion
- das Energiekonzept

Die Basiskonzepte stellen *„eine strukturierte Vernetzung aufeinander bezogener Begriffe, Theorien und erklärender Modellvorstellungen, die sich aus der Systematik eines Faches zur Beschreibung elementarer Prozesse und Phänomene als relevant herausgebildet haben“* dar (Rost, J.: *Umweltbildung – Bildung für eine nachhaltige Entwicklung: Was macht den Unterschied? In: ZEP: Zeitschrift für internationale Bildungsforschung und Entwicklungspädagogik 25 (2002), S. 7-12.*). Sie stellen Denkschemata dar, mit denen Beobachtbares (zum Beispiel die Änderung von Stoffeigenschaften durch eine chemische Reaktion) oder unzweifelhaft Bestehendes (zum Beispiel Atome) erklärt werden können und dadurch erst verstehbar werden. (Rehm, M., Stäudel, L.: *Grundbegriffe und Basiskonzepte der Chemie*. In: *Naturwissenschaften im Unterricht Chemie, Heft 128 (2012).*)

Die Basiskonzepte beinhalten zentrale, aufeinander bezogene Begriffe, Modellvorstellungen und Systematiken. Sie werden Schritt für Schritt durch alle

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

Jahrgangsstufen hindurch in unterschiedlichen Zusammenhängen immer wieder aufgegriffen und weiter ausdifferenziert. So kann ein grundsätzliches Verständnis für naturwissenschaftliche Prozesse entstehen.

Die Basiskonzepte sollen das Verständnis von Phänomenen und Zusammenhängen erleichtern. Im Unterricht setzen sich die Lernenden mit Fachfragen auseinander. Sie sollen wiederkehrende Muster, die als „Basiskonzepte“ beschrieben werden, erkennen. Damit die Lernenden aus den exemplarischen Unterrichtsthemen allgemeine Erkenntnisse entwickeln können, muss der kumulative Aufbau der Basiskonzepte von der Lehrkraft im Blick behalten werden. So muss bei jeder Planung einer Unterrichtseinheit bedacht werden, welche Aspekte der Basiskonzepte besonders beachtet werden sollen. Dadurch können die Erkenntnisse, die in verschiedenen Unterrichtseinheiten gewonnen werden, zur „Musterbildung“, also zur Verknüpfung und zum Transfer auf eine allgemeine Erkenntnisebene genutzt werden. Erst auf dieser Erkenntnisebene ist problemlösendes Denken und Handeln möglich.

Ein möglicher curricularer Aufbau der Basiskonzepte

Die folgenden Ausführungen sollen den Aufbau der Basiskonzepte veranschaulichen.

Die im Chemieunterricht behandelten Inhalte können auf verschiedenen Abstraktionsebenen gedeutet werden. Ausgehend von Gegenständen werden Stoffe thematisiert, deren Bausteine anschließend immer weiter im submikroskopischen Bereich ausdifferenziert werden. Der curriculare Weg zum Aufbau der Basiskonzepte kann als „Lehrlinie“ dargestellt werden. Die Schülerinnen und Schüler sollen auf der Basis dieser Planung im Laufe des Unterrichts ein kumulatives und zunehmend vernetztes Verständnis der komplexen Basiskonzepte der Chemie entwickeln, wobei die individuellen Lernwege unterschiedlich sind und durch geeignete Diagnose- und Feedbackverfahren begleitet werden müssen. Dabei werden nicht nur neue Wissensbestände hinzugefügt. Ziel ist es vielmehr, neue Erklärungsebenen mit bereits vorhandenen so zu verknüpfen, dass diese wieder aufgegriffen und vertieft werden können.

- **Das Stoff-Teilchen-Konzept**

Zentrale Bedeutung hat im Unterricht der Sekundarstufe I der Aufbau des Stoff-Teilchen-Konzepts. Die Unterscheidung zwischen der stofflichen Ebene und der Teilchenebene sowie der immer differenziertere Aufbau der Teilchen bilden die Basis für die Betrachtung der Struktur-Eigenschafts-Beziehungen, der chemischen Reaktion und der energetischen Phänomene. Beginnend mit einer einfachen Teilchenvorstellung wird über die gesamte Lernzeit der Sekundarstufe I ein immer differenzierteres Verständnis vom Aufbau der Materie geschaffen:

Teilchenvorstellung – Atommodell nach Dalton (ohne die Aussage zur Unteilbarkeit der Atome) – Atommodell nach Rutherford – Schalenmodell bzw. Energiestufenmodell – Kugelwolkenmodell bzw. Elektronenpaarabstoßungsmodell.

- **Die Struktur-Eigenschafts-Beziehungen**

Auch die Struktur-Eigenschafts-Beziehungen können auf den oben genannten Abstraktionsebenen gedeutet werden. Die Deutung der Eigenschaften der Stoffe auf der Basis der Struktur der Teilchen und den Wechselwirkungen zwischen den Teilchen erfolgt auf der Basis der immer differenzierteren Betrachtung des Aufbaus der Materie:

Eigenschaften von Gegenständen – Eigenschaften von Stoffen – Bausteine und Atomsorten – Bindungstypen und Stoffklassen – Struktur von Verbänden; Wechselwirkungen – intermolekulare Kräfte.

Somit besteht eine direkte Verbindung zwischen den beiden Basiskonzepten.

Insbesondere in der Oberstufe ist die Beziehung zwischen der Struktur einer chemischen Verbindung und den Eigenschaften des Stoffes zentraler Bestandteil des Unterrichts im Fach Chemie.

- **Das Konzept der chemischen Reaktion**

Das Basiskonzept der chemischen Reaktion nimmt in den Bildungsstandards einen großen Raum ein. Auch in diesem Bereich kann eine Lehrlinie aufgezeigt

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

werden, die den Konzeptaufbau vom Anfangsunterricht bis hin zur Allgemeinen Hochschulreife verfolgt und den Schülerinnen und Schülern hilft, ein zunehmend vernetztes Verständnis vom Konzept der chemischen Reaktion aufzubauen:

Prozesse n Stoffbildung und Stoffzerlegung – Atomerhaltung – Typisierung von chemischen Reaktionen – Steuerung und Dynamik chemischer Reaktionen.

Auch die Betrachtung der Vorgänge bei einer chemischen Reaktion erfolgt in Anlehnung an die Entwicklung des Verständnisses des Stoff-Teilchen-Konzepts entsprechend der oben genannten Abstraktionsebenen.

- **Das Energiekonzept**

Bei jeder chemischen Reaktion ist Energie in irgendeiner Form beteiligt. Die Freisetzung von Energie oder die Speicherung von Energie sind für unseren Energiehaushalt fundamental wichtig. Somit muss den energetischen Erscheinungen bei chemischen Reaktionen eine besondere Aufmerksamkeit zukommen.

Die Entwicklung dieses Basiskonzepts ist eng mit den Lehrlinien des Stoff-Teilchen-Konzepts und des Konzepts der chemischen Reaktion verbunden. Auch in diesem Bereich erfolgt die Betrachtung der Vorgänge entsprechend der oben genannten Abstraktionsebenen:

Energieformen, System und Umgebung – Energieträger, Energiespeicher, Energieumwandlung durch chemische Reaktionen – Deutung auf Teilchenebene (Bewegung, Bindungen) – Energiestufenmodelle – Steuerung, Katalyse.

In heterogen zusammengesetzten Lerngruppen können nicht alle Schülerinnen und Schüler zeitgleich die gleichen Entwicklungsschritte bewältigen. Die Lernenden werden zwar systematisch an zunehmend abstrakte Erklärungen und differenziertere Modellvorstellungen herangeführt, nicht alle werden jedoch die höheren Stufen beherrschen. Es sollte daher in der Planung berücksichtigt werden, dass Phänomene

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

auf unterschiedlichen Abstraktionsebenen betrachtet und erklärt werden können und müssen. Die Lehrkraft muss, besonders in höheren Lernjahren, sowohl den schwächeren Schülerinnen und Schülern helfen, ein für sie höheres Abstraktionsniveau zu erreichen, als auch Wege finden, die guten Schülerinnen und Schüler nicht zu unterfordern.

Die Basiskonzepte Fächer Biologie, Chemie und Physik

Die Basiskonzepte der drei naturwissenschaftlichen Fächer weisen in einigen Bereichen Gemeinsamkeiten auf, sind jedoch in weiten Bereichen auch sehr unterschiedlich. Die folgende Abbildung versucht die konzeptuellen Gemeinsamkeiten aufzuzeigen (fachspezifische Basiskonzepte sind in der Grafik nicht enthalten):

Gemeinsamkeiten mit dem Fach Biologie lassen sich in den Bereichen „Struktur und Funktion“, „Umwandlungen“ sowie „Energie“ feststellen, mit dem Fach Physik können Verbindungen in den Bereichen „Energie“ und „Aufbau der Materie“ hergestellt werden. Im Unterricht der Fächer sollten die konzeptuellen Gemeinsamkeiten für eine Vernetzung der fachlichen Inhalte genutzt werden.

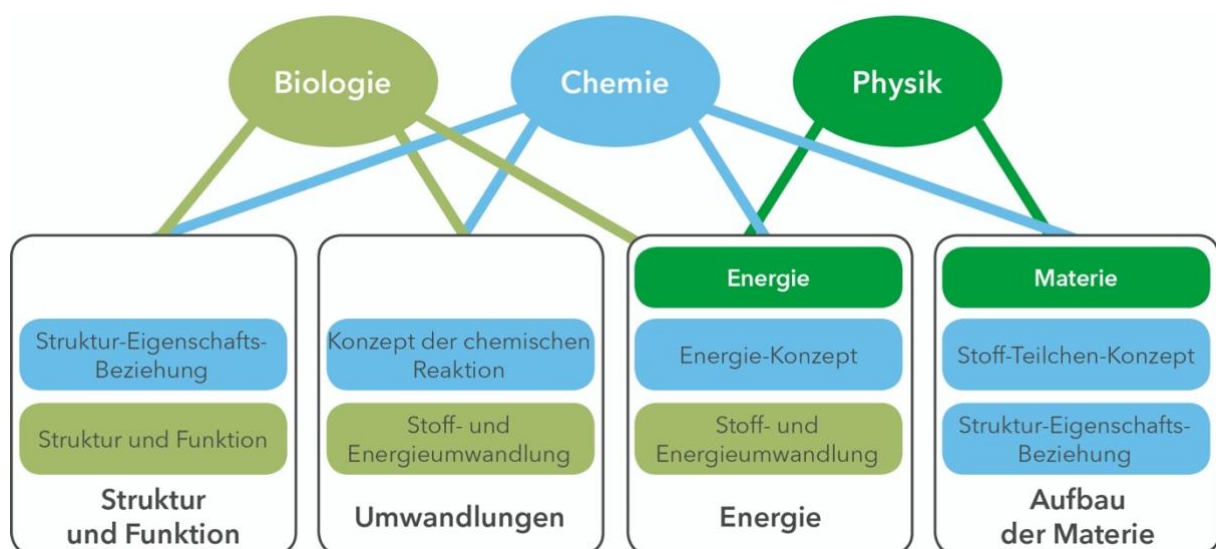


Abbildung 2: Gemeinsamkeiten der Basiskonzepte der Fächer Biologie, Chemie und Physik

III Hinweise für den Unterricht

1 Grundlegende Prinzipien

Naturwissenschaftlicher Unterricht, der an den Bildungsstandards orientiert ist und damit die Kompetenzen, die die Schülerinnen und Schüler erwerben sollen, in den Mittelpunkt stellt, orientiert sich an drei didaktischen Fragen (*Ziener, G. (2001): Bildungsstandards in der Praxis – Kompetenzorientiert unterrichten. Stuttgart (Kallmeyer).*):

1. Welche Kompetenzen sollen die Schülerinnen und Schüler in den Bereichen „Umgang mit Fachwissen“, „Erkenntnisgewinnung“, „Kommunikation“ und „Bewertung“ nach der Unterrichtseinheit erworben oder weiterentwickelt haben?
2. Was sind die dafür geeigneten und notwendigen Inhalte?
3. Welche Lernprozesse müssen mit den gewählten Inhalten verknüpft werden, um einen möglichst effizienten und nachhaltigen Kompetenzgewinn zu erreichen? Gibt es schülergeeignete Kontexte?

Als Basiswerkzeuge der naturwissenschaftlichen Welterschließung dienen im Unterricht die verschiedenen Erkenntnismethoden der Naturwissenschaften (*BLK-Expertengruppe (Baumert, J. et al.) (1997): Steigerung der Effizienz des mathematisch-naturwissenschaftlichen Unterrichts. Bonn, unter: <http://www.blk-bonn.de> (abgerufen am 20.05.2014).*):

- distanziertes Beobachten und Analysieren auf der Basis verschiedener Theorien
- Experimentieren
- spezifische Modellbildung und Modelldenken
- Vergleichen und Systematisieren auf der Basis wissenschaftlicher Kriterien

Ein kompetenzorientierter Unterricht muss ein durchdachter Wechsel zwischen verschiedenen Unterrichtsformen sein. Dabei ist auf eine Passung zwischen der angestrebten Kompetenzentwicklung und der geplanten Unterrichtsform zu achten. Informationen finden sich auch in der IQSH-Broschüre „Methoden im Unterricht –

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II
Anregungen für Schule und Lehrerbildung“ (*Institut für Qualitätsentwicklung an
Schulen Schleswig-Holstein (IQSH) (Hrsg.) (2011): Methoden im Unterricht –
Anregungen für Schule und Lehrerbildung. Kronshagen.*).

2 Verknüpfung von situationsbezogenem und systematischem Lernen

Neues Wissen wird in der Regel verbunden mit einer konkreten Situation erworben und verknüpft neue Erfahrungen oder Erkenntnisse mit vorhandenen Wissensstrukturen. Lernprozesse sind umso erfolgreicher, je lernanregender eine Situation gestaltet ist. Zentrale Aspekte der Planung sind daher die Distanz zwischen dem Vorwissen, den Überzeugungen und den Fähigkeiten der Lernenden sowie den zu erreichenden Zielen, die Möglichkeit der Konfrontation / Vernetzung des neuen und vorhandenen Wissens durch die Nähe der Lernsituation zu einer späteren Anwendungssituation. Diese Grundannahmen liegen dem so genannten kontextbasierten Lernen zugrunde.

Kontexte stellen eine Rahmung für fachliche Lernziele dar. Diese kann eng gefasst eine konkrete Fragestellung oder ein Phänomen sein (zum Beispiel vermittelt über eine Zeitungsmeldung), ebenso aber auch eine umfassendere Thematik, die zur Erarbeitung komplexerer Zusammenhänge führt (zum Beispiel die gesellschaftliche Frage nach der Bewertung und Weiterentwicklung von Treibstoffen). Idealerweise werden Kontexte so gewählt, dass sie Lernende zum Nachdenken und Weiterentwickeln ihres Wissens, ihrer Überzeugungen und Fertigkeiten anregen. Ein aus curricularer Sicht geeigneter Kontext muss dabei nicht automatisch für die Lernenden motivierend sein (siehe das Beispiel Reiniger S. 35). Hier gilt es, Ansätze zu erproben und idealerweise gemeinsam mit der Lerngruppe Kontexte im Vorfeld auszuwählen. Die empirische Forschung bietet hier eine Basis.

Der Wechsel zwischen alltagsbezogenen, gesellschaftlichen und berufsbezogenen Kontexten zeigt die verschiedenen Perspektiven und Bedeutungen der Chemie auf und bietet den Lernenden Anregungen für die eigene zukünftige Entwicklung. Ebenso ist ein Wechsel zwischen alltags- und gesellschaftsbezogenen sowie historischen und aktuellen Fragestellungen sinnvoll, um die Bandbreite und kulturelle Relevanz der Chemie zu verdeutlichen.

Für einen späteren Transfer und eine Abstraktion des Wissens ist damit verbunden auch das systematische Lernen unerlässlich. Situationsbezogene Lernphasen durch

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II
geeignete Kontexte bereiten systematische Phasen vor und systematische Phasen
fördern intensiv die situativen Auseinandersetzungen.

*„Eine Balance zwischen enggeführten, systematischem Lernen in definierten
Wissensdomänen und situationsbezogenem Lernen im praktischen Umgang mit
lebensweltlichen Problemen zu finden, ist konstitutiv für die Schule. Wie die
Gewichte zu verteilen sind, darüber kann man im Einzelnen streiten. Ihre Verteilung
wird vom Alter und Vorwissen der Schüler, von den Schulformen, aber auch von
situativen Bedingungen in der einzelnen Schule abhängig sein.“*

*(aus: Gutachten zur Vorbereitung des Programms “Steigerung der Effizienz des
mathematisch-naturwissenschaftlichen Unterrichts“, BLK, Heft 60, Bonn (1997).)*

In den Planungsbeispielen für die Sekundarstufe I sowie für die Oberstufe wird der
fachsystematische Aufbau der Basiskonzepte entlang von Unterrichtsthemen
dargestellt, die die Wahl unterschiedlicher Kontexte und Leitfragen zulassen.

3 Die Rolle des Experiments im Chemieunterricht

Die Chemie hat sich im Laufe der Jahrhunderte als experimentelle Naturwissenschaft entwickelt. In der Wissenschaft ist das Experiment das Instrument, das über die Gültigkeit von Annahmen, Gesetzmäßigkeiten und Theorien befindet. Auch wenn man heute auf zahlreiche Daten zurückgreifen kann, die meisten Versuche bereits durchgeführt worden sind und theoretische Konzepte die Vorhersage von chemischen Reaktionen und Eigenschaften chemischer Verbindungen ermöglichen, ist Erkenntnisgewinn ohne das Experiment nicht denkbar (Vgl.: Pfeifer, P. et al. (2002): *Konkrete Fachdidaktik Chemie*. München (Oldenbourg Schulbuchverlag). Pfeifer, P. et al.: *Schülerexperimente im Unterricht*. In: *Naturwissenschaften im Unterricht Chemie*. Friedrich Verlag, Heft 126 (2011), S. 2 ff. Barke, H.-D. (2011): *Chemiedidaktik kompakt. Lernprozesse in Theorie und Praxis*. Heidelberg (Springer-Verlag).).

In der Fachwissenschaft und im Chemieunterricht hat das Experiment unterschiedliche Funktionen:

- Bei chemischen Vorgängen kann häufig nicht auf Erfahrungen aus dem täglichen Leben zurückgegriffen werden. Daher muss die konkrete Erfahrung in den Unterricht eingebettet werden.
- Im Prozess der Erkenntnisgewinnung werden formulierte Hypothesen unter kontrollierten und systematisch variierenden Bedingungen experimentell überprüft. Einschränkend muss ergänzt werden, dass im Chemieunterricht der Weg der naturwissenschaftlichen Erkenntnisgewinnung nur nachvollzogen wird; ein Meta-Wissen über naturwissenschaftliches Wissen und naturwissenschaftliche Tätigkeiten („Nature of Science“) sollte berücksichtigt werden.
- Das Experimentieren dient der Schulung der Beobachtung sowie des kausalen und funktionalen Denkens.
- Experimente liefern Daten zur Beschreibung von Stoffen.
- Neue Stoffe werden synthetisiert.
- Der sichere Umgang mit gefährlichen Stoffen und deren fachgerechte Entsorgung werden kontrolliert geübt. Fragen des Umweltschutzes können integriert werden.

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

- Die Lernenden entwickeln experimentelle Fähigkeiten (Planung, Durchführung und Auswertung von Experimenten) und Fertigkeiten (sachgemäßer Umgang mit Apparaturen, Geräten und Chemikalien).
- Durch die praktische Arbeit sollen die Motivation und das Interesse der Schülerinnen und Schüler für das Fach Chemie gefördert werden. Es ist allerdings nicht gesichert, ob die Eigentätigkeit im Rahmen von Schülerversuchen gegenüber dem Unterricht in Demonstrationsexperimenten wirklich zu besserem Verstehen und Behalten der vermittelten Fachinhalte führt.

Das Ziel des Experimentierens besteht darin, durch theoriegeleitete Manipulation ausgewählter Phänomene Fragestellungen an die Natur zu richten. Experimente sollen dazu dienen, unsere Umwelt zu verstehen und zu begreifen. Die klassischen Experimente in der Schule beantworten nur allzu selten Fragen. Mechanisch durchgeführte, von der Lehrperson vorgegebene Experimente, in denen die Versuchsvorschriften Schritt für Schritt nach Kochbuchmanier abgearbeitet werden, helfen wenig, tieferes Verständnis zu fördern, naturwissenschaftliches Wissen anzuwenden, naturwissenschaftliche Fragen zu erkennen und aus Belegen Schlussfolgerungen zu ziehen. Es gilt daher, die folgenden Anforderungen im experimentellen Unterricht zu berücksichtigen:

- Die Fragestellungen, die experimentell untersucht werden, sollten so weit wie möglich ergebnisoffen formuliert sein. Sie sollten möglichst Beziehungen zur Lebenswelt der Lernenden haben und die Alltagsvorstellungen der Schülerinnen und Schüler aufgreifen.
- Über Phänomene aus der Umwelt der Schülerin / des Schülers kann kognitive Aktivierung erfolgen, wenn Lernende selbsttätig Hypothesen generieren und daraus hergeleitete Fragestellungen über experimentelle Designs eigenständig beantwortet werden. So lernen die Schülerinnen und Schüler die Problemlage einer Situation zu erfassen, Fragestellungen selbsttätig mithilfe von Experimenten zu lösen und manuelle mit kognitiven Fähigkeiten zu verknüpfen. Nur so werden ihnen kognitive Umstrukturierungsprozesse und Konzeptwechsel ermöglicht.

In die konkrete Planung des Unterrichts können Experimente auf unterschiedliche Weise integriert werden. Man unterscheidet Schülerübungen im Sinne

(Vgl.: Pfeifer, P. et al.: *Schülerexperimente im Unterricht. In: Naturwissenschaften im Unterricht Chemie. Friedrich Verlag, Heft 126 (2011), S. 2 ff.*)...

- **des Nacharbeitens einer Versuchsvorschrift:**
 - Schülerinnen und Schüler werden Schritt für Schritt durch eine Versuchsanleitung geführt; diese wird im Sinne eines Kochrezepts abgearbeitet. Dieses geschieht jedoch nicht unreflektiert.
 - Ziel ist das Erlernen und Einüben chemischer Fachmethoden, Arbeitstechniken sowie naturwissenschaftlicher Denk- und Arbeitsweisen.

- **anwendungsorientierter Aufgaben:**
 - Variante A:
Ein lebensnahes Beispiel (Anwendungsbezug) wird gegeben; die Vorschrift wird an einem Beispiel nachgearbeitet, um die Aufgabe zu lösen.
 - Variante B:
Ein lebensnahes Beispiel (Anwendungsbezug) wird gegeben; das Vorwissen (Fachwissen, Fachmethoden) muss angewendet werden, um die Aufgabe zu lösen.

- **problemlösenden Experimentierens:**
 - Dieses Vorgehen ist sehr anspruchsvoll, da der Lösungsweg im Sinne eines produktiven Problemlösens eigenständig zu finden ist.

4 Grundsätzliches zur Arbeit mit Modellen

Unterrichtliche Voraussetzungen

Im naturwissenschaftlichen Anfangsunterricht sammeln die Schülerinnen und Schüler viele Erfahrungen im vertrauten Bereich der direkten Anschauung und der erfahrbaren Phänomene (Vgl. Barke, H.-D. (2011): *Chemiedidaktik kompakt. Lernprozesse in Theorie und Praxis. Heidelberg (Springer-Verlag).*). Im weiteren Verlauf ist ein Unterricht ohne „Atommodelle“ jedoch nicht mehr möglich; der Atombegriff ist unentbehrlich im Begriffsfachwerk der Naturwissenschaften, speziell der Chemie (Vgl. Rehm, M. und Parchmann, I. (Hrsg.): *Naturwissenschaften im Unterricht Chemie. Friedrich Verlag, Heft 114 (2009).*). Das Verständnis der chemischen Reaktion, der Bindungslehre und aller weiterführenden Inhalte baut auf der Kenntnis vom Aufbau der Atome auf. An das Abstraktionsvermögen der Lernenden werden zunehmend höhere Anforderungen gestellt, die es durch geeignete Lernhilfen zu unterstützen gilt.

Aus quantitativen Betrachtungen chemischer Reaktionen werden das erste chemische Grundgesetz (Gesetz von der Erhaltung der Masse) sowie eine grundlegende Vorstellung vom Aufbau der Materie im Sinne des Atommodells nach Dalton abgeleitet. Auf die Aussage, Atome seien massiv und unteilbar, sollte verzichtet werden, um im weiteren Verlauf Unstimmigkeiten bei der Konzeptentwicklung zu vermeiden.

Didaktische Entscheidungen

Didaktisch stehen die Lehrkräfte vor der schwierigen Aufgabe, die Modellvorstellungen und das heute wissenschaftlich anerkannte Konzept von Atomen und Atomverbänden einzuführen, ohne es direkt aus einer Beobachtung auf makroskopischer Ebene ableiten zu können. Atome bleiben damit eine „Welt“, die sich die Schülerinnen und Schüler mithilfe von Modellen rekonstruieren müssen (Vgl. Rehm, M. und Parchmann, I. (Hrsg.): *Naturwissenschaften im Unterricht Chemie. Friedrich Verlag, Heft 114 (2009).*). Ziel sollte eine Vorstellung vom Aufbau der Atome sein, die sowohl den Kern-Hülle-Aufbau des Atoms als auch den Schalenaufbau der Atomhülle umfasst.

Häufig wird im weiteren Verlauf entlang der historischen Entwicklung gearbeitet. Dieses Vorgehen erfordert eine verhältnismäßig lange Unterrichtszeit, in der wenige schülerorientierte Zugänge und Akzente angeboten werden und wenige Experimente die theoretische Erarbeitung untermauern und auflockern. Der Weg führt außerdem nur teilweise zu einem hinreichenden Verständnis über den Umgang mit den verschiedenen Modellen. Die Abgrenzung der verschiedenen Modelle und ihrer Grundlagen voneinander sowie die Bezüge zwischen den unterschiedlichen Modellen, das Erkennen der jeweiligen Tragfähigkeit und deren Grenzen, aber auch die Unterscheidung zwischen Modell und Realität stellen sich als problematisch dar. Außerdem hat sich gezeigt, dass einige Modelle nachhaltiger und dauerhafter in den Köpfen der Schülerinnen und Schüler verhaftet bleiben (*Leerhoff, G. und Eilks, I.: Schüler erarbeiten sich den Atombau – Erfahrungen mit einem Gruppenpuzzle. In: Praxis Schule 5 – 10 (2002), S. 48 – 54.*).

Gerade in diesem sensiblen Bereich ist ein angemessenes Maß an inhaltlicher und zeitlicher Differenzierung erforderlich, das bei einem klassischen, parallelen und lehrerzentrierten Vorgehen kaum erreichbar ist. Das Ziel sollte sein, dass die Schülerinnen und Schüler das Schalen- und Energiestufenmodell erfassen und im weiteren Verlauf zur Erklärung der Anordnung der Elemente im Periodensystem der Elemente heranziehen können. Darüber hinaus sollten sie aus dem Aufbau der Materie Voraussagen über den Ablauf chemischer Reaktionen ableiten können.

Notwendig ist darüber hinaus eine pragmatische und, bezogen auf andere Phasen des naturwissenschaftlichen Unterrichts, anschlussfähige Vermittlung eines Konzepts vom Atombau. Sowohl die diskontinuierliche Struktur der Materie an sich, als auch der Atombau sollten als eine – aus heutiger Sicht – hinreichend gesicherte naturwissenschaftliche Erkenntnis thematisiert werden. Das Konzept sollte in erster Linie an den Notwendigkeiten seiner Anwendungen auf die entsprechenden schulrelevanten Inhalte orientiert werden. Folgende Kernaussagen sollten berücksichtigt werden:

- Die Teilchen, aus denen alle Stoffe bestehen, sind aus Atomen aufgebaut.
- Atome sind kugelförmig und bestehen aus einem Atomkern und einer Atomhülle. Der Atomkern nimmt nur etwa 1/100000 des Volumens ein, enthält aber nahezu die gesamte Masse.

- Der Atomkern ist aus Protonen und Neutronen aufgebaut, in der Atomhülle befinden sich die Elektronen. Im ungeladenen Zustand sind gleich viele Protonen und Elektronen vorhanden.
- Elektronen besitzen eine negative Ladung. Protonen tragen eine positive Ladung, Neutronen besitzen keine Ladung. Atomkerne sind durch chemische Reaktionen nicht veränderbar. Atomkerne verändern sich nur beim radioaktiven Zerfall und der Kernspaltung.
- Zusätzlich für die Anforderungsebenen II und III: Die Elektronen befinden sich auf unterschiedlichen Energiestufen. Man stellt sich diese Energiestufen als Schalen mit unterschiedlich großem Abstand zum Kern vor. In die innere Schale passen 2, in die nächste 8, in die dritte 18 Elektronen. Über den jeweils genauen Aufenthaltsort der Elektronen innerhalb der Schalen kann man keine Aussage treffen.
- Für jedes chemische Element sind Atome mit einer bestimmten Anzahl an Protonen im Kern charakteristisch.
- Wünschenswert sind eine enge Verbindung der stofflich-phänomenologischen Ebene mit der Erklärung auf der Basis des Atombaus sowie die Straffung der Erarbeitung, wobei auf die Trennung der beiden Ebenen geachtet werden muss (*Eilks & Möllering, J. (2001) Neue Wege zu einem fächerübergreifenden Verständnis des Teilchenkonzepts, unter: <http://www.idn.uni-bremen.de/chemiedidaktik/material/NiU%20Basis-konzepte%20Beitrag%20Eilks%20ungekuerzt.pdf> (abgerufen am 05.08.2014).*).

Methodische Entscheidungen

Die Arbeit mit Modellen hat eine zentrale Stellung im naturwissenschaftlichen Unterricht. Durch einen zunehmend selbstständigen Umgang mit den verwendeten Modellen erschließen sich die Schülerinnen und Schüler neue Lerngegenstände und lernen, kritisch und kompetent mit den Modellen umzugehen.

Das Denken in Modellen gilt als wichtigste Voraussetzung für das Verständnis der Naturwissenschaften. Die Lernenden kennen bereits Modelle, die gegenständlicher Natur sind (Globus, Modellautos, ...). Daran anknüpfend sollte eine erste Klassifikation verschiedener Modelle vorgenommen werden. Dabei sollte grundsätzlich zwischen materiellen Anschauungs- und Denkmodellen unterschieden

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

werden. Die Denkmodelle werden zur Erklärung naturwissenschaftlicher Phänomene herangezogen. Hierzu werden zielgerichtet Vermutungen aufgestellt, die in geeigneten Experimenten widerlegt oder bestätigt werden.

Die Beispiele für das Arbeiten mit Modellen sollten so gewählt werden, dass die Schülerinnen und Schüler die Einsicht in die prinzipielle Begrenztheit von Modellen erfahren können. Die in den Fachanforderungen genannte Reihenfolge der verwendeten Modelle ist zu beachten.

Das verwendete Modell muss

- zum Entwicklungsstand der Schülerinnen und Schüler passen,
- einen motivierenden Charakter besitzen,
- anschaulich sein,
- nicht zu komplex sein,
- die Erkenntnisgewinnung fördern,
- von den Lernenden weiterentwickelt werden können.

Darüber hinaus sollte der Eindruck vermieden werden, dass ein Modell ein Universalwerkzeug für die Beschreibung verschiedenster Phänomene ist. Entscheidend ist die Erkenntnis, dass Modelle keine Beweiskraft besitzen, sondern mehr oder weniger brauchbar sind, um naturwissenschaftliche Phänomene zu erklären.

Der Prozess der Modellbildung

Unabhängig von der konkret im Unterricht verwendeten Methode sollte der Prozess der Modellbildung von einer konkreten Beobachtung oder einem Phänomen ausgehen. Im ersten Schritt sollten wesentliche Merkmale dieses Phänomens / der Beobachtung herausgearbeitet werden, aus denen dann eine modellhafte Darstellung konstruiert werden sollte. Nach Festlegung der Konstruktionsdaten werden die theoretische Modellkonstruktion und die Modellvorstellungen formuliert. Eine gegenständliche Darstellung des Modells kann dieses veranschaulichen. Abschließend sollte das Modell an Phänomen / an der Beobachtung überprüft werden (*Eilks & Möllering, J. (2001) Neue Wege zu einem fächerübergreifenden Verständnis des Teilchenkonzepts, unter: [28](http://www.idn.uni-</i></p></div><div data-bbox=)*

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II
*bremen.de/chemiedidaktik/material/NiU%20Basis-
konzepte%20Beitrag%20Eilks%20ungekuerzt.pdf (abgerufen am 05.08.2014).*

Gestaltung des Unterrichts

Im Zusammenhang mit der Erarbeitung des Aufbaus der Materie werden häufig sehr kritische Rückmeldungen von Schülerinnen und Schülern festgestellt. Der Unterricht sollte daher so gestaltet werden, dass die Erarbeitung einer Vorstellung vom diskontinuierlichen Aufbau der Materie in einer nicht zu langen Zeitspanne erfolgt. Der Unterricht sollte den Schülerinnen und Schülern die Gelegenheit und Unterstützungen für die eigene Konstruktion des Wissens geben und mit schülerorientierten Elementen ausgestaltet werden. Die stofflich-phänomenologische Ebene und die Erklärung auf der Basis des Atombaus müssen eng aneinander gebunden werden.

5 Hinweise zum schulinternen Fachcurriculum

Der Unterricht in den naturwissenschaftlichen Fächern wird durch Unterrichtsthemen und fachliche Kontexte strukturiert, die in einem thematischen Zusammenhang stehen. Sie ermöglichen eine schülerorientierte Erarbeitung der Sachverhalte, die Entwicklung und Nutzung fachlicher Kompetenzen sowie die Kommunikation und Reflexion naturwissenschaftlicher Aussagen. Sie knüpfen an Erfahrungen und Vorwissen der Schülerinnen und Schüler an und greifen diese unter relevanten Fragestellungen auf, die mit naturwissenschaftlichen Verfahren bearbeitet werden können. Damit ermöglichen sie Zugänge zu einer naturwissenschaftlichen Betrachtungsweise der Welt und schaffen die Möglichkeit, prozess- und konzeptbezogene Kompetenzen in geeigneten fachlichen Kontexten zu erwerben und Basiskonzepte weiter zu entwickeln.

5.1 Erstellen des schulinternen Fachcurriculums

Das schulinterne Fachcurriculum ist das zentrale Instrument zur Gestaltung des Chemieunterrichts. Es wird von allen Mitgliedern der Fachschaft gemeinsam geschrieben und kontinuierlich weiterentwickelt. Es ist für die gesamte Fachschaft verbindlich und dient neuen Mitgliedern einer Fachschaft als unentbehrliche Orientierung.

Die nachfolgenden Ausführungen sollen die Fachschaften beim Erstellen des schulinternen Fachcurriculums unterstützen. Dabei liegt der Schwerpunkt auf didaktischen Überlegungen zum Aufbau der Basiskonzepte im Laufe der Schuljahre.

Im schulinternen Fachcurriculum müssen Vereinbarungen zu folgenden Aspekten festgehalten werden (siehe Fachanforderungen Chemie):

Aspekt: Unterricht

Vereinbarungen für die Sekundarstufe I:

- Gestaltung von Unterrichtseinheiten; Festlegung der Unterrichtsthemen
- Absprachen zu den Kontexten im Zusammenhang mit dem Wahlpflichtunterricht zum Zwecke der Vermeidung inhaltlicher Dopplungen

Vereinbarungen für die Sekundarstufe II:

- notwendige Absprachen zur Gestaltung von Unterrichtseinheiten in den unterschiedlichen Profilen

Vereinbarungen für die Sekundarstufe I und II:

- Beitrag der jeweiligen Unterrichtseinheit zum Erwerb und zur Erweiterung der prozessbezogenen Kompetenzen und des Aufbaus der Basiskonzepte
- fächer- und themenübergreifendes Arbeiten
- Einbeziehung außerunterrichtlicher Lernangebote und Projekte

Aspekt: Fachsprache

Vereinbarungen für die Sekundarstufe I und II:

- Festlegung von einheitlichen Bezeichnungen und Begriffen; einheitliche Formelsprache
- Möglichkeiten für durchgängige Sprachbildung

Aspekt: Fördern und Fordern

Vereinbarungen für die Sekundarstufe I und II:

- Vorschläge für Angebote für besonders leistungsstarke, motivierte bzw. leistungsschwache Schülerinnen und Schüler
- Fördermaßnahmen für Schülerinnen und Schüler mit hohem Förderbedarf sowie für besonders begabte Schülerinnen und Schüler
- Fördermaßnahmen für Schülerinnen und Schüler mit unterschiedlichen Fähigkeiten und Interessen
- Ausgestaltung der Binnendifferenzierung
- außerunterrichtliche Angebote für besonders interessierte Schülerinnen und Schüler

Aspekt: Sicherung von Basiswissen, Nachhaltigkeit

Vereinbarungen für die Sekundarstufe I und II:

- Maßnahmen zur Sicherung von Wissensbeständen, die ohne Nachschlagewerke wie Chemiebücher oder Lexika aus dem Gedächtnis abrufbar sein sollen

Aspekt: Medien, Lehr- und Lernmaterial

Vereinbarungen für die Sekundarstufe I und II:

- Anschaffungen und Einsatz von Experimentiergeräten und elektronischen Medien
- Einbindung von digitalen Medien in den Unterricht
- Beitrag des Faches zur Förderung der Medienkompetenzen

Aspekt: Leistungsbewertung

Vereinbarungen für die Sekundarstufe I und II:

- Grundsätze zur Leistungsbewertung und zur Gestaltung von Leistungsnachweisen

Aspekt: Überprüfung und Weiterentwicklung

Vereinbarungen für die Sekundarstufe I und II:

- regelmäßige Evaluation und Weiterentwicklung getroffener Verabredungen
- regelmäßige Absprachen über den Fortbildungsbedarf

Zu den einzelnen Aspekten sollen im Folgenden Hinweise gegeben werden.

- **Unterricht**

Die Fachanforderungen geben grundlegende Zusammenhänge vor, leiten daraus Kompetenzen ab und legen verbindliche Fachinhalte fest. Es bietet sich daher an, die Themen und Inhalte zunächst den Jahrgangsstufen zuzuordnen.

Darüber hinaus ist es sinnvoll, die verwendeten Kontexte abzustimmen. Es ist nicht notwendig, dass alle Kolleginnen und Kollegen in den Klassen einer Stufe dieselben Kontexte verwenden; insbesondere in den unterschiedlichen Profilen der Oberstufe sind verschiedene Anbindungen sinnvoll. Außerdem ist die Beteiligung der Schülerinnen und Schüler bei der Schwerpunktsetzung wünschenswert. Bei der Überprüfung und Weiterentwicklung des Fachcurriculums müssen die verwendeten Kontexte einer kritischen Evaluation unterzogen werden (siehe unten „Überprüfung und Weiterentwicklung“).

Eine Zuordnungstabelle könnte folgende Struktur haben:

7. Jahrgangsstufe

1. Einführung in das Fach Chemie

Kontexte:

- Arbeiten wie eine Chemikerin / ein Chemiker
- Lebensmittel unter der „chemischen Lupe“

Verbindliche Inhalte:

- Abgrenzung des Faches zu den Fächern Biologie und Physik
- Sicherheit im Chemieraum
- Stoffeigenschaften
- Reinstoffe und Stoffgemische
- homogene und heterogene Stoffgemische
- Trennverfahren
- Teilchenmodell

2. Luft und Verbrennung

Kontexte:

- Feuer und Flamme

Verbindliche Inhalte:

- Kennzeichen chemischer Reaktionen
- Eigenschaften und Reaktionen der Bestandteile der Luft
– Verbrennungsreaktionen
- Elemente und chemische Verbindungen
- exotherme Reaktionen
- Energiegehalt von Stoffen
- Energieverlauf bei chemischen Reaktionen

3. Massenerhaltung und das Atommodell nach Dalton

Kontexte:

- In der Chemie geht nichts verloren / Müll verbrennen und weg ist er? ·

Verbindliche Inhalte:

- Gesetz von der Erhaltung der Masse
- Entwicklung einer einfachen Atomvorstellung im Sinne Daltons
- Atomsymbole
- Aufstellen einfacher Reaktionsschemata

Die Umsetzung im Unterricht ergibt sich, wenn die Inhalte konkretisiert und gegebenenfalls ergänzt und in eine zeitliche Reihenfolge gebracht werden. Die unterrichtliche Umsetzung liegt in der persönlichen Kreativität der Kolleginnen und

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

Kollegen. Entsprechende Planungsbeispiele für die Sekundarstufe I und die Oberstufe werden in diesem Leitfaden in den Kapitel III 5.2 und III 5.4 dargestellt. Wie wichtig die Wahl des Kontextes für die Schwerpunktsetzung im Bereich der prozessbezogenen Kompetenzentwicklung ist, wird in den Kapiteln III 5.3 und III 5.5 exemplarisch verdeutlicht.

Im schulinternen Fachcurriculum sollen über die Inhalte hinaus die mit dem jeweiligen Thema verbundenen Fachbegriffe sowie – soweit möglich – Vereinbarungen für die methodische Gestaltung des Unterrichts und zur Verfügung stehende Materialien festgehalten werden. Diese Vereinbarungen sollen die Kolleginnen und Kollegen nicht einengen, jedoch Vergleichbarkeit in der Unterrichtsgestaltung gewährleisten, sodass ein Wechsel der Lehrkraft möglich ist.

Darüber hinaus müssen die Aspekte der Differenzierung, der Leistungsbewertung und des Medieneinsatzes berücksichtigt werden:

- **Fördern und Fordern**

Der Unterricht in leistungsheterogen zusammengesetzten Lerngruppen erfordert in jeder Unterrichtsplanung eine angemessene Binnendifferenzierung. Der Austausch über die Ausgestaltung binnendifferenzierender Maßnahmen sowie die Bereitstellung konkreter Materialien in der Fachschaft ist daher sehr hilfreich. Darüber hinaus sollten die Kolleginnen und Kollegen Absprachen darüber treffen, welche außerunterrichtlichen Angebote für besonders leistungsstarke und / oder motivierte, beziehungsweise leistungsschwache Schülerinnen und Schüler gemacht werden können. Hierfür können außerschulische Lernorte und für besonders motivierte Schülerinnen und Schüler Wettbewerbe sehr gut genutzt werden.

- **Hilfsmittel und Medien**

Bewährte Materialien und Aufgaben sind für die Durchführung des Unterrichts unerlässlich. Auch in diesem Bereich ist daher der Austausch über die Ausgestaltung sowie die Bereitstellung konkreter Materialien und Aufgaben in der Fachschaft sehr hilfreich. Dies gilt auch für im Unterricht einzusetzende digitale Medien (siehe auch Kapitel V).

- **Leistungsbewertung**

Die Rahmenbedingungen für die Leistungsbewertung werden in den Fachanforderungen festgelegt (Fachanforderungen Chemie). Ergänzt werden diese Vorgaben durch aktuelle Erlasse. Die Umsetzung dieser Vorgaben muss im Fachcurriculum konkretisiert und schriftlich fixiert werden.

Hinweise zur Verknüpfung mit anderen Themen oder Fächern ergänzen die Ausführungen mit dem Ziel, nachhaltiges und vernetztes Lernen anzulegen.

Die Konkretisierung der Verteilung der Themen und Inhalte könnte damit für das erste Thema der Sekundarstufe I die folgende Struktur haben:

1. Einführung in das Fach Chemie

Fachbegriffe

- Siedetemperatur
- Schmelztemperatur
- Dichte
- Aggregatzustände
- verdampfen – kondensieren
- schmelzen – erstarren
- sublimieren – resublimieren
- Teilchenvorstellung
- Stoffgemisch – Reinstoff
- homogen – heterogen
- Gemenge, Suspension, Emulsion, Lösung

Unterrichtsmethode Materialien Hilfsmittel und Medien

- Erstellen von Steckbriefen in arbeitsteiliger Gruppenarbeit (kooperatives Arbeiten)
- **Stationsarbeit**
Trennverfahren
- **Arbeitsbögen** und Versuchsanleitungen zur Erarbeitung der Teilchenvorstellung

Fördern und Fordern, Leistungsbewertung

- differenzierte Hilfsangebote und Zusatzmaterial
- **Markt der Möglichkeiten**
- (jede Gruppe stellt eine Station als Plakat dar – Bewertungsbogen)

Verknüpfungen mit anderen Themen bzw. Fächern

- Dichte und Teilchenvorstellung (Physikunterricht)
- gesunde Ernährung (Biologie)

Für die folgenden Aspekte des Fachcurriculums empfiehlt es sich, die Absprachen in Textform zu fixieren, um eine inhaltliche Überlastung der Jahrgangstabellen zu vermeiden.

- **Fachsprache**

Anregung zum Umgang mit der Fachsprache und zur durchgängigen Sprachförderung finden sich in Kapitel IV. Im schulinternen Fachcurriculum sollten Absprachen getroffen werden, welche Inhalte / Bedeutungen sich hinter zentralen Fachbegriffen verbergen (einheitliche Verwendung der Begriffe im Bereich der Redox- und Säure-Base-Chemie). Die Fachschaft muss im fachlichen Diskurs gemeinsame Definitionen festlegen. Hilfreich ist es, sich auf ein gemeinsames Glossar zu einigen, das auch die Schülerinnen und Schüler in ihren Aufzeichnungen führen.

- **Überprüfung und Weiterentwicklung**

Alle Absprachen zum Fachcurriculum werden schriftlich fixiert. Zu Beginn eines neuen Schuljahres muss ein Erfahrungsaustausch stattfinden, der neue Impulse zur Weiterentwicklung des Curriculums setzt („Was hat sich bewährt – was muss geändert werden?“).

Die kontinuierliche Weiterentwicklung des Fachcurriculums ist aufgrund der sich stetig ändernden sozialen Bedingungen an der Schule und der wachsenden Zahl neuer fachwissenschaftlicher Erkenntnisse unerlässlich.

5.2 Planungsbeispiel für die Sekundarstufe I

Die schulisch relevanten chemischen Fachinhalte für die Sekundarstufe I werden in der folgenden Übersicht Unterrichtsthemen zugeordnet, die den Kern des problem- und handlungsorientierten Unterrichts bilden.

Die folgende Übersicht stellt eine mögliche **Abfolge der Unterrichtsthemen** dar und folgt einer an der Kompetenzentwicklung orientierten Struktur. Sie ist allerdings nicht starr, sondern kann durch die Fachkonferenz didaktisch begründet verändert werden. Je nach zur Verfügung stehender Unterrichtszeit ist die Berücksichtigung weiterer Themen möglich. Für den Chemieunterricht in der Sekundarstufe I werden hier die folgenden Themen angesprochen:

- Einführung in das Fach Chemie
- Luft und Verbrennung
- Massenerhaltung und das Atommodell nach Dalton
- Kern und Hülle der Atome
- Salze
- Metalle und Metallgewinnung
- die Atome in Molekülen
- Säuren und Basen, saure und alkalische / basische Lösungen
- Einführung in die Organische Chemie

Die Themenfolge orientiert sich an einem kumulativen Kompetenzerwerb entlang des Aufbaus des zentralen, auch den anderen Basiskonzepten zugrundeliegenden Stoff-Teilchen-Konzepts:

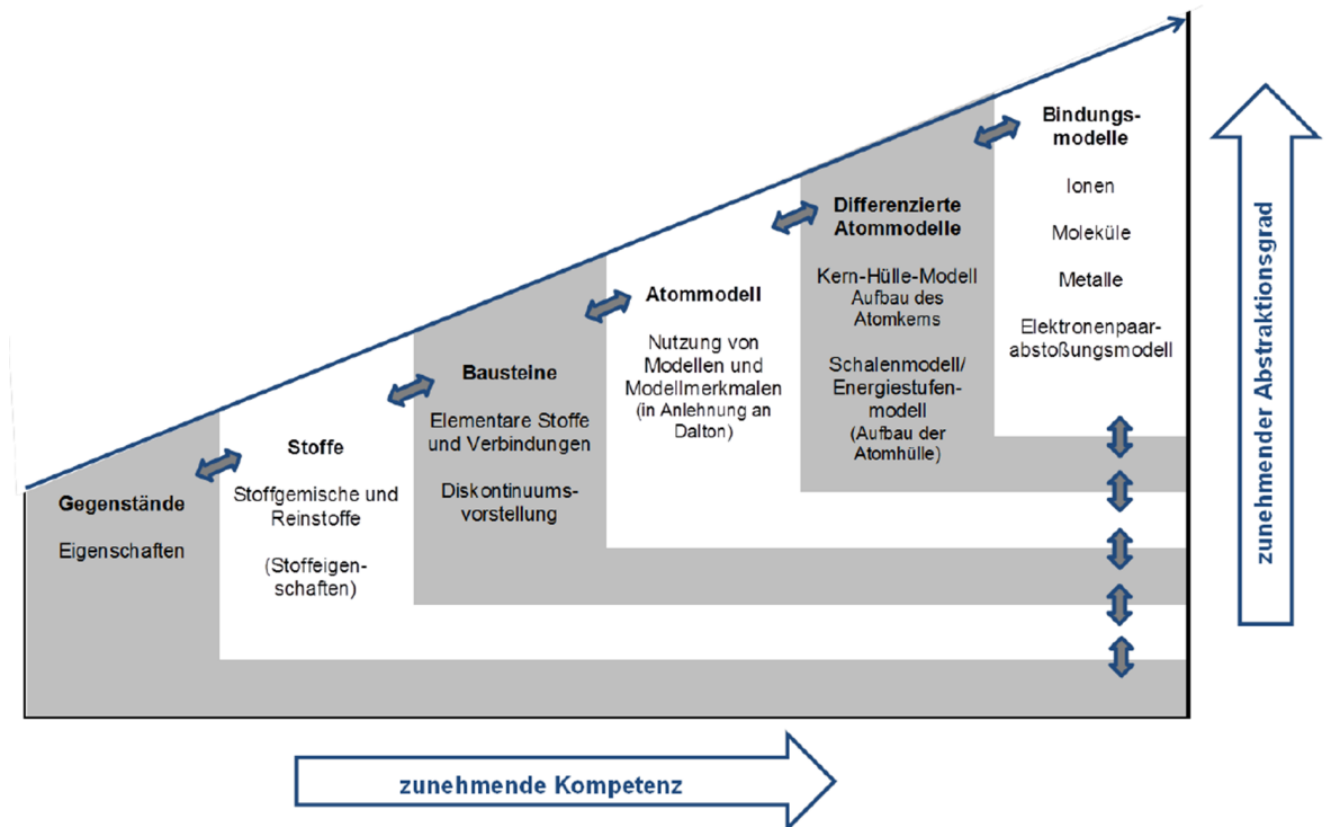


Abbildung 4: Möglicher Aufbau des Stoff-Teilchen-Konzepts

Wie bereits in Kapitel II 3.3 erwähnt, bewältigen in heterogen zusammengesetzten Lerngruppen nicht alle Schülerinnen und Schüler zeitgleich die gleichen Entwicklungsschritte. Die Lernenden werden zwar systematisch an zunehmend abstrakte Erklärungen und differenziertere Modellvorstellungen herangeführt, nicht alle werden jedoch die höheren Stufen beherrschen. In der Abbildung sollen die Doppelpfeile verdeutlichen, dass im Unterricht in einer Lerngruppe auf verschiedenen Abstraktionsniveaus gearbeitet werden kann und muss. Darüber hinaus sind häufig Rückbezüge von höheren Erklärungsstufen auf die einfacheren erforderlich, um Wissen anwendbar zu machen. Dieses gilt zum Beispiel für die Deutung von Stoffeigenschaften mithilfe von Bindungsmodellen.

Bei der Behandlung der Unterrichtsthemen können unterschiedliche **Kontexte** genutzt werden. Die in den folgenden Übersichten dargestellten Vorschläge stellen lediglich eine Auswahl der zur Verfügung stehenden Möglichkeiten dar. Je nach regionaler Lage der Schule, aktuellen Ereignissen, Interessen der Schülerinnen und

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

Schüler, aber auch der Lehrkraft, und geplantem Schwerpunkt in der Entwicklung der prozessbezogenen Kompetenzen ergeben sich viele weitere Möglichkeiten.

Die Unterrichtsthemen mit den entsprechend gewählten Kontexten sollten möglichst in einem zusammenhängenden Abschnitt unterrichtet werden. Eine Aufteilung kann jedoch sinnvoll sein, wenn zum Beispiel der Unterricht an aktuelle Ereignisse angepasst wird. Der zeitliche Umfang für die Behandlung kann durch Tiefe und Breite der Ausgestaltung sowie die zur Verfügung stehende Unterrichtszeit variiert werden.

Vorschlag: Themen und Inhalte der Sekundarstufe I

In den folgenden Listen werden für die oben genannten Themen exemplarisch mögliche Unterrichtsgänge vorgeschlagen. Die Unterrichtsgänge gehen überwiegend von einem Kontext aus und folgen einer an den Kompetenzen orientierten Entwicklung.

Inhalte, die sich im Kontext bewegen, sind in den Auflistungen mit Punkten (• bzw. ◦) gekennzeichnet. Inhalte, die den Kontext fachsystematisch ergänzen, sind mit Pfeilen (\Rightarrow bzw. \rightarrow) gekennzeichnet.

Die Abfolge der Pflichtinhalte ist nicht starr, sondern kann didaktisch begründet verändert werden. Darüber hinaus werden teilweise weitere mögliche Kontexte genannt, die sich für das genannte Thema anbieten. Diese stellen eine Auswahl dar und können beliebig ergänzt werden. Die erläuternden Hinweise beschreiben, welche Überlegungen der Abfolge zugrunde liegen.

Im Kapitel III 5.2 wird die Förderung von Kompetenzen im Chemieunterricht der Sekundarstufe I am Beispiel eines ausgewählten Themas ausführlich dargestellt. Vorab sind Empfehlungen zu finden, ab welcher Jahrgangsstufe die jeweiligen Themen und Inhalte berücksichtigt werden können. Wird mit dem Unterricht im Fach Chemie erst zu einem späteren Zeitpunkt begonnen, müssen die hier für die

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II
entsprechenden Themen und Inhalte entsprechend stufengerecht Berücksichtigung
finden.

Themen und Inhalte, die bereits für die Jahrgangsstufen 5 und 6 geeignet sind

Thema 1: Einführung in das Fach Chemie

Hinweise:

Im Anfangsunterricht werden im Rahmen des Themas nach einer kurzen Einführung in das Fach sowie in das sichere Arbeiten im Chemieunterricht die Inhalte zu den Aspekten „Eigenschaften von Stoffen“ und „Mischen und Trennen“ behandelt. Eine erste Teilchenvorstellung stellt den Anfang der Kompetenzentwicklung auf dem Weg zum differenzierten Atommodell dar.

Neben der Förderung der inhaltsbezogenen Kompetenzen eignet sich dieses Thema besonders zur Einführung der Denk- und Arbeitsweisen von Naturwissenschaftlern.

Die Inhalte „Dichte“ und „Teilchenmodell“ überschneiden sich mit Inhalten des Physikunterrichts. Es ist daher erforderlich, in Zusammenarbeit mit der Fachkonferenz Physik Absprachen im inhaltlichen, methodischen und organisatorischen Bereich zu treffen.

Kontext: Arbeiten wie eine Chemikerin / ein Chemiker

- **Einführung in das sichere Arbeiten im Chemieunterricht**
 - Sicherheit im Chemieraum
 - Arbeit mit dem Gasbrenner
 - Einführung in das Protokollieren von Experimenten

Kontext: Lebensmittel unter der „chemischen Lupe“

- **Zusammensetzung von Lebensmitteln**
- **Stoffe und ihre Eigenschaften**
 - Eigenschaften ausgewählter Lebensmittel, z. B. Zucker, Salz, Mehl, Öl (Siede- und Schmelztemperatur, Leitfähigkeit, Dichte)

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

- Steckbriefe von Stoffen, Stoffbegriff; erster Zugang zu chemischen Fachbegriffen und Benennungen
- Reinstoffe und Stoffgemische
- Lebensmittel als homogene und heterogene Stoffgemische (z. B. Lösungen, Emulsionen, Suspensionen, Gemenge, Nebel)
- Trennverfahren (Filtration, Chromatographie, Destillation)
- Bewertungen von Aussagen wie „ohne Chemie“, „frei von chemischen Stoffen“
- erster Zugang zu halbquantitativen Betrachtungen („Die Dosis macht’s“)

⇒ **Einführung einer Teilchenvorstellung**

- Erklärung von Aggregatzuständen und Aggregatzustandsänderungen
- Betrachtung von Stoffgemischen auf Teilchenebene

Beispiele für weitere mögliche Kontexte

- Die Chemie ersetzt den Vorkoster – Eigenschaften erkennen, Stoffe nachweisen, trennen und mischen
- Die Chemie überführt den Täter – Stoffeigenschaften und Trennverfahren in Kriminalgeschichten

Thema 2: Luft und Verbrennung

Hinweise:

Im Rahmen des Themas „Luft und Verbrennung“ werden erste chemische Reaktionen am Beispiel der Verbrennung durchgeführt. An dieser Stelle wird auf eine Definition des Redox-Begriffs auf der Basis des Sauerstoffaustausches verzichtet, um die Entwicklung der Begriffsvorstellung zu diesem Bereich für die Schülerinnen und Schüler nicht durch eine später notwendige Umstrukturierung zu erschweren. Stattdessen kann mit den Begriffen „chemische Reaktion“ und „Oxidbildung“ gearbeitet werden. Darüber hinaus werden die Begriffe „chemisches Element“ und „chemische Verbindung“ eingeführt.

Kontext: Feuer und Flamme

- **Feuer – es brennt!**
 - Untersuchung der Brennbarkeit von Stoffen (Kerze, Holz, Papier, ...)
- **Chemische Betrachtung von Verbrennungsvorgängen**

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

- naturwissenschaftliche Betrachtung der Flamme
- Betrachtung der Edukte und Produkte; Einführung des Begriffs „chemische Reaktion“
- Verbrennungsdreieck (Brennmaterial, Sauerstoff, Energie – aufbauend auf den Vorkenntnissen der Grundschule)
 - Luft als homogenes Stoffgemisch
 - Einführung der Begriffe „Element“ und „chemische Verbindung“
- **Energetische Betrachtung von Verbrennungsprozessen**
 - Brennstoffe liefern durch chemische Reaktionen Energie
 - Brennwerte von Stoffen
 - Energieverlauf bei chemischen Reaktionen
 - exotherme chemische Reaktionen
 - Aktivierungsenergie als Startenergie

Beispiele für mögliche Kontexte

- Erwünschte Brände, (un)erwünschte Folgen
- Feuer löschen, aber richtig
- Metalle sind nicht brennbar – oder doch?

Themen und Inhalte, die bereits für die Jahrgangsstufe 7 geeignet sind

Thema 3: Massenerhaltung und das Atommodell nach Dalton

Hinweise:

Das Thema „Massenerhaltung und das Atommodell nach Dalton“ führt nach der Erarbeitung des Gesetzes der Erhaltung der Masse zur Einführung des Atombegriffs. Die einfache Atomvorstellung beschränkt sich auf Aussagen zu Masse, Größe und Form; die Aussage über die Unteilbarkeit der Atome sollte nicht thematisiert werden. Die stofflich-phänomenologische Ebene und die Erklärung auf Modellebene müssen eng aneinandergebunden werden.

Kontext: In der Chemie geht nichts verloren – Müll verbrennen und weg ist er?

• **Müllverbrennung**

- Vorgänge in einer Müllverbrennungsanlage
- Betrachtung verschiedener Verbrennungsprozesse und Fokussierung auf entstehende Produkte (z. B. Abgase)
- Hinführung auf die Untersuchung der Masse als Hinweis auf Vernichtung oder Erhaltung; quantitative Betrachtung ausgewählter Reaktionen (Verbrennung der Kerze; Reaktion von Eisenwolle mit Sauerstoff; Verbrennung von Streichhölzern; ...)
- Nachweis des Kohlenstoffdioxids und des Wassers

⇒ **Das Gesetz von der Erhaltung der Masse**

⇒ **Einführung des Atombegriffs und des Atommodells nach Dalton**

- Stoffe sind aus Atomen bzw. Verbindungen von Atomen aufgebaut
- Atomsorten und -symbole; erste Hinweise auf das PSE
- Atommassen und atomare Masseneinheit u

• **Müllverbrennung und Recycling von Wertstoffen (Bewertungskompetenz)**

Beispiele für weitere mögliche Kontexte

- Klimagas Kohlenstoffdioxid – ein Verbrennungsprodukt als lebensnotwendiger Stoff für Pflanzen, aber in der richtigen Dosis!
- Lavoisier – ein Naturwissenschaftler widerlegt die Phlogiston-Theorie

Themen und Inhalte, die für die Jahrgangsstufe 8 geeignet sind

Thema 4: Kern und Hülle der Atome

Hinweise:

Diese Einheit wird innerchemisch – also ohne Kontext – dargestellt. Der Fokus liegt hier auf der Bedeutung von tragfähigen Modellvorstellungen und zeigt damit ein charakteristisches Merkmal der Chemie. Die Bedeutung für alltägliche und gesellschaftliche Prozesse und Produkte wird nachfolgend durch Übungs- und Anwendungskontexte aufgezeigt.

Im Verlauf dieser Unterrichtseinheit sollten nur Modelle erarbeitet werden, die anschlussfähig sind, sodass ein Umlernen nicht notwendig wird (vgl. Kapitel III 4).

Eine differenzierte Modellvorstellung vom Aufbau der Atome aus Atomkern und Atomhülle hilft den Schülerinnen und Schülern, die chemischen Reaktionen und die Anordnung der Elemente im Periodensystem der Elemente zu verstehen. Nach der Einführung des ersten Atommodells sollte deshalb anschließend zeitnah die Betrachtung des differenzierten Aufbaus der Atome erfolgen.

Über das Kern-Hülle-Modell nach Rutherford wird die Vorstellung der Schülerinnen und Schüler weiter bis zum Schalen- bzw. Energiestufenmodell ausdifferenziert. Dieses Thema sollte in einer nicht zu langen Zeitspanne (ca. 6 Zeitstunden) behandelt werden. Der Unterricht sollte den Schülerinnen und Schülern die Gelegenheit zur möglichst selbstständigen Konstruktion des Wissens geben und mit schülerorientierten Elementen ausgestaltet werden.

Bei der aktiven Auseinandersetzung mit Materialien über den Aufbau der Atome werden besonders Kompetenzen aus den Bereichen Erkenntnisgewinnung und Kommunikation gefördert. Auch aus diesem Grund hat sich eine handlungsorientierte Herangehensweise mit differenzierten Materialien im Rahmen dieses Themas bewährt.

Die Inhalte dieses Themas überschneiden sich mit Inhalten des Physikunterrichts. Es ist daher erforderlich, in Zusammenarbeit mit der Fachkonferenz Physik Absprachen im inhaltlichen, methodischen und organisatorischen Bereich zu treffen.

Atome – wie Chemikerinnen und Chemiker sich die Welt vorstellen

⇒ Fragen, Experimente und Modellentwicklung zum Aufbau der Atome

- Streuversuch von Rutherford
- Modell aus Atomkern und Atomhülle

⇒ Der Aufbau des Atomkerns

- Protonen und Neutronen

→ Isotopie

⇒ **Der Aufbau der Atomhülle**

→ Ionisierungsenergie

→ Schalen- bzw. Energiestufenmodell

⇒ **Rastertunnelmikroskopie macht Atome darstellbar**

⇒ **Anwendung: Das Periodensystem der Elemente**

Thema 5: Salze

Hinweise:

Auf der Basis eines differenzierten Atommodells werden in diesem Vorschlag die Salze und die Reaktionen von Metallen mit Halogenen im Unterricht thematisiert. Die im vorausgehenden Unterricht entwickelte Vorstellung vom Aufbau der Atome ermöglicht ein besseres Verständnis von chemischen Bindungen (Ionenbindung). Die Bildung von Salzen aus Metallatomen und Nichtmetallatomen kann zur Einführung der Definitionen der Oxidation, Reduktion und Redoxreaktion im Sinne der Elektronenübertragung genutzt werden. Dieses Konzept wird dann im folgenden Thema „Metalle“ vertieft.

Die Abfolge der Themen 5 und 6 kann getauscht werden. Die Inhalte, die sich überschneiden (Oxidation und Reduktion; Redoxreaktionen), werden dann dem zuerst behandelten Thema zugeordnet.

Kontext: Salz – mehr als nur ein Gewürz

- **Vorkommen und Verwendung von Salzen**
 - Kochsalz als Gewürz, Konservierungsmittel ...
 - Entstehung von Salzlagerstätten
 - Salze in Sportgetränken
 - Untersuchung der elektrischen Leitfähigkeit von Sportgetränken, Leitungswasser, destilliertem Wasser, Meerwasser, Mineralwasser
 - physiologische Bedeutung der Salze
 - Geschmack von Leitungswasser, destilliertem Wasser, Mineralwasser

⇒ **elektrische Leitung in einer Elektrolyt-Lösung**

- Einführung der Begriffe Anion und Kation
- Atome und Ionen im Vergleich
- Erklärung der chemischen Bindung in Salzen: Ionen, elektrostatische Anziehung, Ionengitter

⇒ **Eigenschaften von Salzen und Salzlösungen**

- Erklärung der spezifischen Eigenschaften von Salzen (hohe Schmelztemperatur, Sprödigkeit; Behandlung der Hydrathülle jedoch erst, nachdem Dipolmoleküle besprochen wurden)
- Bestandteile von Salzen; ggf. Anionen- und Kationennachweise

⇒ **Salzbildung: Darstellung von Kochsalz aus den Elementen**

- Edelgaszustand bzw. Oktettregel
- Bildung von Ionen durch Elektronenübertragung
- Konzept der Elektronegativität (Elektronegativität als relatives Maß für die Fähigkeit eines Atoms, die Elektronen eines anderen Atoms anzuziehen)
- Erweiterung des Salzbegriffs über Kochsalz hinaus: Nutzung des Periodensystems der Elemente zur Vorhersage von Verhältnisformeln von Salzen

Beispiele für mögliche Kontexte

- Kochsalzgewinnung – vom „weißen Gold“ zu weiteren Salzgewinnungsverfahren
- Salz im Essen – geschmackvoll, unentbehrlich oder gefährlich?

Thema 6: Metalle und Metallgewinnung

Hinweise:

Auf der Basis eines differenzierten Atommodells werden in diesem Vorschlag die Reaktionen der Metalle im Unterricht thematisiert. Das Thema „Metalle und Metallgewinnung“ bietet zahlreiche Gelegenheiten, um die Inhalte zum Aufbau der Atome zu festigen und vertiefen.

Die Abfolge der Themen 5 und 6 kann getauscht werden. Die Inhalte, die sich überschneiden (Oxidation und Reduktion; Redoxreaktionen), werden dann dem

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

zuerst behandelten Thema zugeordnet. Der Edelgaszustand und die Ionenbildung müssen dann am Anfang dieser Einheit behandelt werden.

Für den Einstieg in das Thema werden zwei Varianten vorgestellt, die im weiteren Verlauf identisch geplant werden können. Bei beiden Vorschlägen werden Metalloxide erst zum Ende der jeweiligen Einheit behandelt. Dies ist vor dem Hintergrund der notwendigen Verankerung des modernen Redox-Begriffes notwendig. Die Reaktionen Metall / Metalloxid dienen lediglich als Anwendung und Vertiefung des Gelernten. Sie sind für Schülerinnen und Schüler auf Teilchenebene schwerer zu fassen als die elektrochemischen Reaktionen.

Variante 1: Reaktionen von Metallen mit Metallsalzlösungen

Variante 2: Metalle herstellen mithilfe elektrischer Energie

Variante 1: Reaktionen von Metallen mit Metallsalzlösungen

⇒ **Die Reaktionen der Metalle**

- Oxidation als Abgabe von Elektronen und Reduktion als Aufnahme von Elektronen
- edle und unedle Metalle
- Leitfähigkeit von Metallsalzlösungen
- experimentelles Erarbeiten einer Metallreihe

Variante 2: Metalle herstellen mithilfe elektrischer Energie

⇒ **Elektrolysen**

- Reduktion als Aufnahme von Elektronen am Beispiel Verzinken oder Verkupfern (Reaktion an der Kathode)
- Spezifische Eigenschaften von Metallen – elektrische Leitfähigkeit, Wärmeleitfähigkeit, Verformbarkeit
- Oxidation als Abgabe von Elektronen (Reaktion an der Anode)
- Raffination (z. B. Kupferraffination) als Anwendung

Weiterer Verlauf bei beiden Varianten:

⇒ **Die spezifischen Eigenschaften von Metallen**

- elektrische Leitfähigkeit, Wärmeleitfähigkeit, Verformbarkeit

⇒ **Das Konzept der Metallbindung**

→ chemische Bindung in Metallen (Elektronengasmodell)

⇒ **Bereitstellung elektrischer Energie auf chemischem Weg**

→ Daniell-Element als klassisches Beispiel für ein galvanisches Element;

Prozess der Elektronenübertragung

→ Aufbau von galvanischen Elementen, die Notwendigkeit von Halbzellen

⇒ **Reaktionen von Metallen / Metalloxiden**

→ energetische Betrachtung der Redoxreaktionen (Aktivierungsenergie als Energie, die man benötigt, um Stoffe in einen reaktionsbereiten Zustand zu versetzen)

→ Anwendung des Wissens über den Aufbau der Materie für die Vorhersage möglicher chemischer Reaktionen (Metallgewinnung).

⇒ **elektrochemische Reaktionen (nur bei Variante 1)**

→ Umwandlung von chemischer in elektrische Energie und Umkehrbarkeit

Beispiele für mögliche Kontexte

- Steinzeit – Kupferzeit – Bronzezeit – Eisenzeit
- Metalle – vielfältige und besondere Werkstoffe
- Rost – der Eisenfresser Themen und Inhalte, die für die Jahrgangsstufe 9 geeignet sind

Thema 7: Die Atome in Molekülen

Hinweise:

In den vorangegangenen Unterrichtseinheiten haben die Schülerinnen und Schüler vorwiegend mit Stoffen gearbeitet, die aus Ionen aufgebaut sind. Experimentell gewonnene Erkenntnisse über die Eigenschaften von Stoffen und deren Verhalten bei chemischen Reaktionen erfordern eine erneute Betrachtung der Vorstellungen vom Aufbau der Materie und den chemischen Bindungen.

Auf die Behandlung der Gasgesetze wird verzichtet.

Kontext: Wasser – ein besonderer Stoff

• **Betrachtung der Eigenschaften des Wassers**

- Untersuchung von Eigenschaften und Identifikation von Besonderheiten (z. B. Oberflächenspannung, Dichte von Eis)
- Untersuchung der Flüssigkeit Wasser: Leitfähigkeitsuntersuchung, Ablenkung eines Wasserstrahls, Lösungsverhalten

⇒ **Atome bilden Moleküle**

- Einführung der Elektronenpaarbindung
- Betrachtung zunächst einfacher und später komplexerer Molekülformeln und Gegenüberstellung von atomar vorkommenden Edelgasen
- Lewis-Schreibweise

⇒ **Das Elektronenpaarabstoßungsmodell bzw. das Kugelwolkenmodell**

- räumlicher Bau von Molekülen

• **zurück zum Phänomen Wasser – Erklärung der Eigenschaften eines ungewöhnlichen Stoffes**

- Oberflächenspannung, Dichteanomalie, Löslichkeit von Stoffen in Wasser
- Versuch: elektrostatische Ablenkung eines Wasserstrahls, vergleichende Untersuchung von z. B. Heptan, Wasser, Glycerin
- Ableitung und Einführung bzw. Vertiefung des Konzepts der Elektronegativität
- Dipolcharakter des Wassermoleküls
- Gegenüberstellung von unpolaren Molekülen, polaren Molekülen und Ionen
- intermolekulare Wechselwirkungen (Dipol-Dipol-Kräfte, Wasserstoffbrücken und Van-der-Waals-Kräfte)
- Ausbildung einer Hydrathülle in Salzlösungen; Deutung des Lösungsvorgangs von Salzen mithilfe des Konzepts der Hydratisierung (ggf. leicht- und schwerlösliche Salze, Wärmetönung des Lösungsprozesses: Erklärung über Hydratationsenergie und Gitterenergie)
- ggf. Diffusion und Osmose

• **Gewinnung von Wasserstoff durch Zerlegung von Wasser**

- Zerlegung von Wasser als chemische Reaktion, Stoffeigenschaften von Wasserstoff

• **Nutzung des Periodensystems der Elemente zur Vorhersage ausgewählter Strukturen und Eigenschaften**

- räumlicher Bau, Ionenbindung, polare Elektronenpaarbindung, unpolare Elektronenpaarbindung, Dipolmolekül, ...

Beispiele für weitere mögliche Kontexte

- Die Ostsee – Wasser, Sand und Salz unter der „chemischen Lupe“
- Wasserstoff als möglicher Energieträger der Zukunft
- Ein Blick in die Welt der Chemie: Die Struktur bestimmt die Eigenschaft

Thema 8: Säuren und Basen, saure und alkalische / basische Lösungen

Hinweise:

Nach der Einführung der Elektronenpaarbindung bietet das Thema „Säuren und Basen, saure und alkalische / basische Lösungen“ vielfältige Möglichkeiten, die theoretischen Grundlagen anzuwenden und zu vertiefen.

Besonders wichtig ist die exakte Verwendung der Fachsprache, um den Lernenden die differenzierte Betrachtung von Säuren (= Protonendonatoren) und Basen (= Protonenakzeptoren) sowie sauren Lösungen (= Lösungen, die Oxonium-Ionen enthalten) und alkalischen / basischen Lösungen (= Lösungen, die Hydroxid-Ionen enthalten) zu erleichtern.

Die Berücksichtigung organischer Säuren ist sinnvoll. Je nach Zeitpunkt der Einführung in die organische Chemie (Thema 9) muss ggf. deutlich didaktisch reduziert werden: (z. B. HAc – Ethansäure/Essigsäure, Ac⁻ – Acetat-Ion, H₃Cit – Citronensäure, Cit₃⁻ – Citrat-Ion)

Auf die Darstellung der anorganischen Sauerstoffsäuren in Lewis-Schreibweise sollte verzichtet werden (Oktetterweiterung bei Schwefel- und Phosphoratom, Mesomerie beim Nitrat-Ion); die Behandlung als Summenformel ist aber möglich.

Zur Vertiefung der in diesem Thema behandelten Inhalte bieten an der Lebenswelt der Schülerinnen und Schüler orientierte Projekte vielfältige Gelegenheiten.

Die Abfolge der Themen 8 und 9 kann getauscht werden. Erste organische Moleküle werden in Thema 7 „Die Atome in Molekülen“ betrachtet; ggf. ist eine direkte Vertiefung im Anschluss sinnvoll.

Einstiegskontext: Saure Lebensmittel

- **Untersuchung von sauren Lebensmitteln**

- z. B. Zitrone, Essig, Säfte, Brausepulver/-bonbon, ‚saure Stäbchen‘, frisches Sprudelwasser, saure Erfrischungsgetränke, Instant-Salatsauce, ...

- **gemeinsame Eigenschaften**

- saurer Geschmack, charakteristische Färbung von Säure-Base-Indikatoren
- Hinführung zur Frage der chemischen Identifizierung von Säuren – Gemeinsamkeiten und Unterschiede

- **Säuren im Alltag? – Das sind fast immer saure Lösungen!**

⇒ **Was kennzeichnet saure Lösungen chemisch?**

- gemeinsame Eigenschaften saurer Lösungen (charakteristische Färbung von Säure-Base-Indikatoren, ggf. Reaktion mit unedlen Metallen)
- saure Lösungen enthalten Oxonium-Ionen (H_3O^+), diese entstehen aus der Reaktion von Säuren mit Wasser (Säure + Wasser → Oxonium-Ion + Säurerest-Ion); diese bedingen die gemeinsamen Eigenschaften saurer Lösungen
- Vertiefung (ggf. auch später im Unterrichtsgang): Deutung der Reaktionen saurer Lösungen mit unedlen Metallen als Kombination aus Redox-Reaktion (Thema 6 „Metalle“) und Protonenübertragungsreaktion

- **Saure Stäbchen und Brausepulver genauer betrachtet**

- Citronensäure, Weinsäure etc. sind Säuren auf der Stoff- und auf der Teilchenebene

⇒ **Was sind Säuren chemisch gesehen?**

- Einführung eines Modell-Teilchens, an dem die Vorgänge auf molekularer Ebene erarbeitet werden können: das Wasserstoffchlorid-Molekül (Lewis-Schreibweise, Elektronegativitätsdifferenz, Protolyse)
- Definition „Säure“ nach Brönsted: Teilchen, die Protonen abgeben können (Protonendonatoren)
- Betrachtung anderer Säuren aus dem Einstiegskontext: Essigsäure, Citronensäure, ...

⇒ **alkalische / basische Lösungen und Basen**

- Definition „Base“ nach Brönsted: Teilchen, die Protonen aufnehmen können (Protonenakzeptoren)
- alkalische / basische Lösungen enthalten Hydroxid-Ionen

⇒ **Neutralisation**

- Neutralisationsreaktion innerhalb des Kontextes
- propädeutische Einführung des pH-Werts ($\ll 7$, < 7 , $= 7$, > 7 , $\gg 7$)
- **Kohlensäure und Carbonate**
 - Kohlensäure – eine besondere Säure
 - Kalk im Wasserkocher
 - Welche Säure ist am besten zum Entkalken geeignet?
 - Chemische Reaktionen sind umkehrbar
- **ggf. Anwendung und Vertiefung (z. B. Konzentration)**

Beispiele für weitere mögliche Kontexte

- Säuren und Laugen – nicht nur ätzend
- Der Säuretanker
- Säuren im Haushalt genauer untersucht
- Tropfsteinhöhlen und Korallenriffe

Thema 9: Einführung in die Organische Chemie

Hinweise:

Am Beispiel der Kohlenwasserstoffe gewinnen die Schülerinnen und Schüler einen ersten Eindruck davon, wie aus den im Thema 7 erarbeiteten Bindungsverhältnissen bei Kohlenstoffverbindungen die strukturelle Vielfalt der organischen Moleküle entstehen kann.

Der Zusammenhang zwischen Molekülstruktur und Stoffeigenschaften wird am Beispiel organischer Verbindungen aus der homologen Reihe der Alkane und der Alkanole betrachtet. Vorgeschlagen werden hier zwei mögliche kontextorientierte Unterrichtsgänge für die Einführung der Alkane sowie ein Beispiel für die Behandlung der grundlegenden Inhalte zum Thema Alkanole.

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

Neben den Stoffeigenschaften stehen auch chemische Reaktionen und die gesellschaftlich relevanten Aspekte (Nutzung fossiler Brennstoffe; physiologische Wirkung des Alkohols) im Zentrum.

Kontext: Aus Organismen werden Brennstoffe (Erdöl, Erdgas oder Biogas)

Variante 1: Erdöl und Erdgas

- **Entstehung und Zusammensetzung von Erdöl und Erdgas**
 - Entstehung, Förderung und Verarbeitung von Erdöl und Erdgas
 - Erarbeitung der Eigenschaften und Strukturen der Bestandteile (Alkane, Alkene)
 - Anwendung des Elektronenpaarabstoßungsmodells, Strukturformeln (Lewis-Schreibweise)
 - Verbrennungsreaktionen
 - Erarbeitung der Eigenschaften der Stoffklassen (homologe Reihe) und der Veränderungen der Eigenschaften (Stärke der intermolekularen Kräfte)

Variante 2: Biogas

- **Entstehung und Zusammensetzung von Biogas**
 - Entstehung und Verarbeitung von Biogas
 - Erarbeitung der Eigenschaften und der Strukturen von Methan
- ⇒ **Weitere Vertreter der homologen Reihe der Alkane**
- ⇒ **Erarbeitung der Eigenschaften und Strukturen der Alkane und Alkene**
 - Erarbeitung der Eigenschaften der Stoffklassen (homologe Reihe) und der Veränderungen der Eigenschaften (Stärke der intermolekularen Kräfte)
 - Anwendung des Elektronenpaarabstoßungsmodells, Strukturformeln (Lewis-Schreibweise)
- **Verbrennungsreaktionen**

Kontext: Alkohol – zum Trinken viel zu schade!

- **Vorkommen, Eigenschaften und Verwendung der Alkanole**
 - Zusammenhänge zwischen Struktur und Eigenschaften: Erklärung (und Vorhersage) der spezifischen Eigenschaften von Stoffen mithilfe intermolekularer wirkender Wechselwirkungen

- **Erarbeitung der Vorgänge bei der Verstoffwechslung des Ethanols (Oxidation)**

- physiologische Wirkung und Verstoffwechslung des Ethanols
- Alkoholismus
- Methanolvergiftung

Beispiele für weitere mögliche Kontexte

- Biogas im Mix der erneuerbaren Energien
- Erdöl – Rohstoff vs. Brennstoff?
- Die Entwicklung von Treibstoffen

Unbedingt erforderlich ist eine **Zusammenarbeit der Fachkonferenzen** Chemie, Biologie und Physik, um Absprachen im inhaltlichen, methodischen und organisatorischen Bereich sowie das gemeinsame Verständnis von Konzepten zu treffen. Es ist Aufgabe der Fachkonferenzen, die Themen, die sich inhaltlich überschneiden, den entsprechenden Fächern zuzuordnen sowie die Zusammenarbeit und die Bezüge zu planen und festzulegen.

Entsprechendes gilt für eine Reihe **übergeordneter Fragestellungen** (Gesundheit, Nachhaltigkeit, Umgang mit Ressourcen, Umweltschutz, Nutzung von fossilen Brennstoffen, regenerativen Energien und Kernenergie, Verantwortung der Naturwissenschaften, ...), die im Unterricht nicht isoliert betrachtet werden sollten. Absprachen innerhalb und zwischen den Fachkonferenzen sind notwendig, um Redundanzen zu vermeiden.

5.3 Die Förderung der prozessbezogenen Kompetenzen in der Sekundarstufe I am Beispiel ausgewählter Unterrichtseinheiten

Der Unterricht in den Fächern Biologie, Chemie und Physik in der Sekundarstufe I ermöglicht den Erwerb von Kompetenzen, die eine naturwissenschaftliche Grundbildung charakterisieren. Die Bewältigung naturwissenschaftlicher Probleme erfordert das permanente Zusammenspiel von prozess- und inhaltsbezogenen Kompetenzen. Die prozessbezogenen Kompetenzen Erkenntnisgewinnung, Kommunikation und Bewertung sind daher untrennbar mit dem Fachwissen verbunden (*Vgl. Fachanforderungen Chemie*).

Während die Kompetenzerwartungen im Bereich **Umgang mit Fachwissen** verbindlich an den jeweiligen Unterrichtsschwerpunkt gebunden sind, können im Bereich der **prozessbezogenen Kompetenzen** durch die Wahl des Kontextes besondere Akzente gesetzt werden. Die Lehrkraft entscheidet dabei, welcher Schwerpunkt in der Entwicklung der prozessbezogenen Kompetenzen mit dem jeweiligen Kontext verbunden werden soll. Unabhängig von der Schwerpunktsetzung hat das Experiment im Unterricht stets eine zentrale Stellung.

Am Beispiel des Unterrichtsthemas „Säuren und Basen, saure und alkalische / basische Lösungen“ soll verdeutlicht werden, wie die Wahl des Kontextes die Förderung der prozessbezogenen Kompetenzen beeinflusst. Dargestellt werden drei mögliche Unterrichtsgänge, die zur Erarbeitung der Säure-Base-Theorie nach Brönsted genutzt werden können (die in der Übersicht auf Seite 52 genannten systematischen Inhalte werden verkürzt wiedergegeben):

- **Kontext 1: Der Säuretanker**

Im Zentrum dieser Unterrichtsplanung steht der Weg der Erkenntnisgewinnung durch forschendes Lernen (Fragen identifizieren oder Probleme diagnostizieren; Informationen suchen; Hypothesen formulieren und Vorhersagen treffen; Untersuchungen durchführen oder planen und durchführen; Daten aufbereiten, analysieren, interpretieren und evaluieren; Erklärungen entwickeln; evidenzbasiert argumentieren (alternative Erklärungen, Generalisieren). Die Schülerinnen und Schüler entwickeln Untersuchungsdesigns, mit deren Hilfe sie die Reaktionen von Metallen mit sauren Lösungen erarbeiten und einen fiktiven Säureunfall chemisch erklären können.

Kontext 1: Ein Säuretankschiff kentert auf dem Rhein

Unterrichtsplanung

- **Erarbeitung der Fragestellung**

Gibt es Metalle, deren Verwendung im Schiffbau Gefahrenquellen mindern oder darstellen?

- **Erarbeitung der Beantwortung der Frage**

- Formulierung von Vermutungen, welche Metalle sehr stark und welche Metalle weniger heftig mit der Schiffsladung reagieren
- Planung von Experimenten
- experimentelle Überprüfung der Vermutungen
- Erarbeitung der chemischen Reaktion von sauren Lösungen mit unedlen Metallen

- **Säuren im Alltag? – Das sind fast immer saure Lösungen!**

⇒ **Was kennzeichnet saure Lösungen chemisch?**

- gemeinsame Eigenschaften saurer Lösungen
- saure Lösungen enthalten Oxonium-Ionen (H_3O^+)
- Vertiefung: Deutung der Reaktionen saurer Lösungen mit unedlen Metallen als Kombination aus Redox-Reaktion (Thema 6 „Metalle“) und Protonenübertragungsreaktion

⇒ **Was sind Säuren chemisch gesehen?**

- Einführung eines Modell-Teilchens
- Definition „Säure“ nach Brønsted
- Betrachtung der Säuren aus dem Einstiegskontext und weiterer Säuren

- **Begründung der Beantwortung der Fragestellung**

⇒ **Vertiefung: alkalische Lösungen und Basen**

- Definition „Base“ nach Brønsted
- alkalische Lösungen enthalten Hydroxid-Ionen

⇒ **Vertiefung: Neutralisation**

- Verdünnung und Neutralisationsreaktion innerhalb des Kontextes

Förderung der prozessbezogenen Kompetenzen

Erkenntnisgewinnung

- **Formulierung von Hypothesen, welche Metalle mit einer sauren Lösung reagieren**
- **Entwicklung und Anwendung eines Untersuchungsdesigns; experimentelle Untersuchung der Reaktion von sauren Lösungen mit unedlen und edlen Metallen**

- **Auswertung und Dokumentation der Ergebnisse**
- **Entwicklung von Erklärungen und Begründung der Schlussfolgerung**

Kommunikation

- Informationen erschließen
- Informationen innerhalb der Gruppen austauschen
- argumentieren

Bewertung

- Kriterien festlegen (und weiterentwickeln)
- Handlungsfolgen formulieren

• **Kontext 2: Säure im Essen – lecker und gefährlich?**

Sauer schmeckende Lebensmittel sind den Schülerinnen und Schülern hinreichend bekannt. Ausgehend von den Alltagsvorstellungen, was sich hinter diesem sauren Geschmack verbergen könnte, werden im Unterricht die sauren Bestandteile der Nahrungsmittel, deren chemische Eigenschaften sowie die Wirkung auf den Körper oder die Zähne erarbeitet. Durch die Erschließung und Auswertung von Informationsmaterial sollen begründete Forderungen für ein die Zahngesundheit förderndes Verhalten abgeleitet und dokumentiert werden.

Kontext 2: Säure im Essen – lecker und gefährlich?

Unterrichtsplanung

• **Erarbeitung der Fragestellungen**

Sauer, neutral, alkalisch – was ist in unseren Lebensmitteln?

Welchen Einfluss haben saure und alkalische Lebensmittel auf unseren Körper?

Wie sieht eine zahngesunde Ernährung aus?

• **Recherche und Untersuchung der Bestandteile der Lebensmittel**

- Planung und Durchführung von Experimenten zur Untersuchung der sauren, neutralen oder alkalischen Eigenschaften der Lebensmittelbestandteile

• **Säuren im Alltag? – Das sind fast immer saure Lösungen!**

⇒ **Was kennzeichnet saure Lösungen chemisch?**

→ gemeinsame Eigenschaften saurer Lösungen

→ saure Lösungen enthalten Oxonium-Ionen (H_3O^+)

- **Saure Stäbchen und Brausepulver genauer betrachtet**
 - Citronensäure, Weinsäure etc. sind Säuren auf der Stoff- und auf der Teilchenebene
- ⇒ **Was sind Säuren chemisch gesehen?**
 - Einführung eines Modell-Teilchens
 - Definition „Säure“ nach Brönsted
 - Betrachtung der Säuren aus dem Einstiegskontext und weiterer Säuren
- ⇒ **alkalische Lösungen und Basen**
 - Definition „Base“ nach Brönsted
 - alkalische Lösungen enthalten Hydroxid-Ionen
- ⇒ **Neutralisation**
 - Verdünnung und Neutralisationsreaktion innerhalb des Kontextes
- **Begründung der Beantwortung der Fragestellung**
- **Dokumentation der Ergebnisse der Arbeit (Film, Ausstellung, Plakat, Anfertigung einer Broschüre etc.)**

Förderung der prozessbezogenen Kompetenzen

Erkenntnisgewinnung

- Hypothesen formulieren
- Untersuchungsdesigns entwickeln und anwenden
- Datenauswertungen vornehmen und dokumentieren

Kommunikation

- Informationen zur Zusammensetzung der Nahrungsmittel sowie zu Säuren in den Lebensmitteln und deren Eigenschaften erschließen
- Informationen innerhalb der Gruppen austauschen
- argumentieren
- Auswahl einer geeigneten Darstellungs- und Präsentationsform

Bewertung

- Kriterien festlegen (und weiterentwickeln)
- Handlungsfolgen formulieren

- **Kontext 3: Wasch- und Reinigungsmittel genauer untersucht**

Wasch- und Reinigungsmittel sind aus dem täglichen Leben nicht wegzudenken. Sowohl für die Körperpflege als auch für die Reinigung der Wäsche und in verschiedenen Bereichen des Haushalts kommen die Schülerinnen und Schüler mit ihnen in Berührung. Für die Lernenden ist der Kontext selbst unter Umständen nicht sehr motivierend; die Experimente, Zeitungsmeldungen über Unfälle oder Ähnliches sind allerdings sehr wohl geeignet, das Interesse für die Erarbeitung der Inhalte zu wecken.

Im Mittelpunkt dieser Unterrichtsplanung steht die Bewertung der im Haushalt genutzten Wasch- und Reinigungsmittel hinsichtlich ihrer Eignung und Umweltverträglichkeit.

Beispiel 3: Wasch- und Reinigungsmittel genauer untersucht

Unterrichtsplanung

- **Erarbeitung der Fragestellungen**

Was ist in unseren Wasch- und Reinigungsmitteln?

Säuren und Basen im Alltag – gefährlich oder hilfreich?

Welche Wasch- und Reinigungsmittel benötigen wir im Haushalt oder zur Körperpflege wirklich?

- **Analyse der Wasch- und Reinigungsgewohnheiten**

- Planung und Durchführung einer Befragung in den Elternhäusern

- **Festlegung von Kriterien zur Bewertung von Wasch- und Reinigungsmitteln**

- **Recherche und Untersuchung der Bestandteile der Wasch- und Reinigungsmittel**

- Planung und Durchführung von Experimenten zur Untersuchung der sauren, neutralen oder alkalischen Wasch- und Reinigungsmittel

- **Säuren im Alltag? – Das sind alles saure Lösungen!**

⇒ **Was kennzeichnet saure Lösungen chemisch?**

→ gemeinsame Eigenschaften saurer Lösungen

→ saure Lösungen enthalten Oxonium-Ionen (H_3O^+)

⇒ **Was sind Säuren chemisch gesehen?**

- Einführung eines Modell-Teilchens
- Definition „Säure“ nach Brönsted
 - Betrachtung der Säuren aus dem Einstiegskontext und weiterer Säuren

⇒ **alkalische Lösungen und Basen**

- Definition „Base“ nach Brönsted
- alkalische Lösungen enthalten Hydroxid-Ionen

⇒ **Neutralisation**

- Verdünnung und Neutralisationsreaktion innerhalb des Kontextes
- **Formulierung von Handlungsfolgen bei der Verwendung von Wasch- und Reinigungsmitteln**
- **Begründung der Beantwortung der Fragestellung**

Förderung der prozessbezogenen Kompetenzen

Erkenntnisgewinnung

- Hypothesen formulieren
- Untersuchungsdesigns entwickeln und anwenden
- Datenauswertungen vornehmen und dokumentieren

Kommunikation

- Informationen erschließen
- Informationen innerhalb der Gruppen austauschen
- argumentieren

Bewertung

- **Kriterien für die Bewertung von Reinigungsmitteln festlegen und weiterentwickeln**
- **Folgen der Verwendung von Reinigungsmitteln für Umwelt und Haut abschätzen**
- **Kriterien für die Kaufentscheidung anwenden und reflektieren**

5.4 Planungsbeispiele für die Oberstufe

Unterricht in der Einführungsphase

Die Einführungsphase im Chemieunterricht der Oberstufe stellt die Verbindung zwischen der Sekundarstufe I und der Hauptphase der Oberstufe, der Qualifikationsphase dar. Die Schülerinnen und Schüler wenden hier die Grundkonzepte aus der Sekundarstufe I wiederholend an und bauen ihr Wissen und Können strukturiert weiter aus. Durch die Wiederaufnahme von Inhalten vorhergehender Jahrgangsstufen, die in eine Erweiterung um neue Inhalte eingebettet ist, wird eine Festigung und Übung erreicht. Darüber hinaus werden methodisch die typischen Arbeits- und Denkweisen der Chemie auf dem Niveau der Oberstufe weiterentwickelt.

In der Einführungsphase wird in den zu behandelnden Sachgebieten ein grundlegendes Basiswissen angelegt, das in der Qualifikationsphase durch Wahl geeigneter Anwendungsfelder vertieft wird. Fachinhalte können dabei aus unterschiedlichen Perspektiven betrachtet werden, eine Vernetzung und Weiterentwicklung erfolgt entlang der Basiskonzepte.

Im Chemieprofil wird bereits in der Einführungsphase vertiefend auf erhöhtem Anforderungsniveau gearbeitet (siehe: Fachanforderungen)

Für die Einführungsphase sind drei Sachgebiete vorgesehen:

- Chemie und Leben
- Chemie und Energie
- Chemie und funktionale Stoffe und Materialien

In den folgenden Listen werden für die drei Sachgebiete der Einführungsphase exemplarisch mögliche Unterrichtsgänge vorgeschlagen. Die Unterrichtsgänge gehen jeweils von einem Kontext aus und folgen einer an den Kompetenzen orientierten Entwicklung.

Inhalte, die sich im Kontext bewegen, sind in den Auflistungen mit Punkten (• bzw. ○) gekennzeichnet. Inhalte, die den Kontext fachsystematisch ergänzen, sind mit Pfeilen (\Rightarrow bzw. \rightarrow) gekennzeichnet.

Die Abfolge der Sachgebiete und Pflichtinhalte ist nicht starr, sondern kann durch die Fachkonferenz didaktisch begründet verändert werden. Neben den Pflichtinhalten werden Hinweise zu möglichen ergänzenden / vertiefenden Inhalten aufgeführt. Darüber hinaus werden weitere mögliche Kontexte genannt, die sich für das genannte Sachgebiet ebenfalls anbieten. Diese stellen eine Auswahl dar und können beliebig ergänzt werden.

* **Die mit einem Stern gekennzeichneten Inhalte** (Stöchiometrie, Chemisches Gleichgewicht und Massenwirkungsgesetz, pH-Wert, pK_s-Werte, pK_B-Werte, Reaktionsmechanismen, Mesomerie, Induktiver Effekt) werden im Laufe der Oberstufe behandelt werden, wenn für das Fach Chemie in der Oberstufe drei Jahre vorgesehen sind (siehe Fachanforderungen). Die inhaltliche Anbindung kann jedoch variieren. In der Unterrichtsplanung muss vor Beginn des Unterrichtsgangs festgelegt werden, an welcher Stelle diese Inhalte eingeführt / wieder aufgegriffen und vertieft werden sollen.

Vertiefende Inhalte für das Profulfach Chemie sind fett und kursiv gedruckt. Diese Inhalte können jedoch auch Bestandteile des Unterrichts sein, wenn Chemie als profilergänzendes oder nicht ergänzendes Fach angeboten wird.

Einführungsphase – Sachgebiet: Chemie und Leben

Ziel: Erarbeitung der Systematik von Stoffklassen (allgemein)

- Betrachtung der funktionellen Gruppen der organischen Stoffklassen und der Eigenschaften der entsprechenden Stoffe (Alkanole, Alkanale, Alkanone, Alkansäuren)
- Erarbeitung der Reaktionen der Stoffe; Betrachtung der Strukturen und der Eigenschaften

Hinweise:

Im Sachgebiet „Chemie und Leben“ werden die Kenntnisse der Schülerinnen und Schüler aus dem Chemie- und Biologieunterricht der Sekundarstufe I wieder aufgegriffen. Durch dieses Vorgehen findet man nicht nur interessante Kontexte, sondern fördert gleichzeitig den Aufbau eines fächerübergreifend-vernetzten Wissens.

Gegebenenfalls müssen die Inhalte des Themas 9 der Sekundarstufe I „Einführung in die Organische Chemie“ wiederholt / in verkürzter Form berücksichtigt werden.

Kontext: Kohlenhydrate, Fette und Proteine – ideale Bau- und Speicherstoffe der Natur

- **Klassifizierung von Naturstoffen**
 - Vorkommen und Bedeutung der Stoffgruppen (Kohlenhydrate, Proteine, Lipide) / Sammlung von Vorkenntnissen
 - Vergleich der Modellvorstellungen, die im Biologieunterricht der Sekundarstufe I verwendet werden, mit den Strukturformeln des Chemieunterrichts

⇒ Rückschluss auf die zugrundeliegenden Stoffklassen

- Identifizierung / Einführung der funktionellen Gruppen (Hydroxigruppe, Carbonylgruppe, Carboxylgruppe, Aminogruppe) der zugrundeliegenden Stoffklassen (Alkanole, Alkanale, Alkanone und Alkansäuren, Aminosäuren) sowie deren Kondensationsprodukte (Di- und Polysaccharide, Fettsäureglycerinester, Peptide)
- Einführung der Konstitutionsisomerie und der Nomenklatur nach IUPAC

- **Kohlenhydrate als Bau- und Speicherstoffe**

- Di- und Polysaccharide als Kondensationsprodukte von Monosacchariden
- Betrachtung der Kohlenhydrate als Aldosen und Ketosen
- Ringstruktur – offenkettige Struktur (Stereoisomerie in der Qualifikationsphase)
- ***Nachweis der funktionellen Gruppen***

- **Lipide als Bau- und Speicherstoffe**

- Betrachtung der Eigenschaften der Fette und Lipide (Struktur-Eigenschafts-Beziehung)
- Fette als Triglyceride und Ester
- Unterscheidung von gesättigten und ungesättigten Fettsäuren
- ***Bromierung von ungesättigten Fetten (Reaktionsmechanismus der elektrophilen Addition)***

- **Proteine**

- Exemplarische Betrachtung – beispielsweise Haare oder Enzyme
- Betrachtung der Eigenschaften der Aminosäuren (Struktur-Eigenschafts-Beziehung)
- Peptidbindung
- Strukturebenen

⇒ **Systematik der Stoffklassen der Alkohole**

- **Oxidationsreihe der Alkanole***

⇒ **Systematik der Stoffklassen der Alkansäuren**

- **Alkansäuren als schwache Säuren***

⇒ **Chemisches Gleichgewicht und Massenwirkungsgesetz***

- **pH-Wert*, pK_S-Werte*, pK_B-Werte***

Beispiele für weitere mögliche Kontexte

- Essig – nicht nur für den Salat
- Die unterschätzten Vorgänge bei der Verdauung – eine Betrachtung aus Sicht der Chemie
- Sauerkrautherstellung – nie mehr Skorbut

Mögliche Inhalte zur Ergänzung / Vertiefung

- Mechanismus der radikalischen Substitution
- Mechanismus der nucleophilen Substitution
- Reaktionsgeschwindigkeit und Beeinflussung von Gleichgewichtsreaktionen
- alkoholische Gärung

Einführungsphase – Sachgebiet: Chemie und Energie

Ziel: Chemische Reaktionen haben immer energetische Aspekte; diese können zur Bereitstellung und zur Speicherung von Energie genutzt werden:

- Bereitstellung von Wärmeenergie aus Verbrennungsreaktionen
- Nutzung der bei Redoxreaktionen übertragenen Elektronen als elektrische Energie
- Möglichkeiten der elektrochemischen Energiespeicherung
- Ansätze zur Bewertung der Nachhaltigkeit verschiedener Prozesse

Hinweise:

Im Sachgebiet „Chemie und Energie“ werden die Kenntnisse der Schülerinnen und Schüler aus dem Chemieunterricht der Sekundarstufe I wieder aufgegriffen. Der Schwerpunkt in der Einführungsphase liegt in den Bereichen Bereitstellung, Speicherung und Transport von Energie; die energetische Betrachtung chemischer Prozesse (Enthalpie, Entropie) besitzt nur untergeordnete Bedeutung.

Kontext: Bereitstellung von Energie heute

- **Grundlagen der Bereitstellung elektrischer Energie in den verschiedenen Kraftwerkstypen**
 - exemplarische Erarbeitung der Grundlagen der Bereitstellung elektrischer Energie in den verschiedenen Kraftwerkstypen (Kohle, Erdgas, Müll, Nuklear, Wasser (Staudamm, Gezeiten, Strömung) Wind, Geothermie, Sonne, ...)
- energetische Beschreibung von Verbrennungsreaktionen; Deutung über Bindungsenergie und Teilchenbewegung („innere Energie“ in vereinfachter Darstellung)

⇒ **Redox-Reaktionen/Grundlagen der Elektrochemie (ggf. Wiederholung aus Sek. I)**

- Beschreibung von Redoxreaktionen als Elektronenübertragungsreaktionen
- Begründung der Umkehrbarkeit von Redoxreaktionen (Donator-Akzeptor-Konzept; Redoxreihe der Metalle); Möglichkeiten der Reaktionssteuerung

• **Batterien, Akkumulatoren, Brennstoffzellen**

- Erklärung der Bereitstellung elektrischer Energie aus Redoxreaktionen (einfache galvanische Zellen, beispielsweise Zink-Kupfer)
- exemplarische Betrachtung mindestens einer Zelle (Batterie, Akkumulator oder Brennstoffzelle) mit Experimenten

• **Bewertung der Nachhaltigkeit**

- Vergleich fossiler Brennstoffe mit alternativen Energieträgern
- Bewertung in Bezug auf die Nachhaltigkeit

Mögliche Inhalte zur Ergänzung / Vertiefung

siehe Qualifikationsphase

Beispiele für Kontexte:

- Mobil dank Chemie: Mobile Energiequellen
- Energetische Autarkie, nur eine Fiktion? (Haus, Siedlung, Insel, Region, Land, ...)

Einführungsphase – Sachgebiet: Funktionale Stoffe und Materialien

Ziel: Die Struktur bestimmt die Eigenschaft (allgemein)

- Betrachtung und Wiederholung der funktionellen Gruppen der organischen Stoffklassen und der Eigenschaften der entsprechenden Stoffe
- Deutung auf molekularer Ebene (Einflüsse der intermolekularen Kräfte, der Partikelgröße, der Umgebungsbedingungen)
- Reaktionen der Stoffe; Betrachtung der Strukturen und der Eigenschaften der Edukte und der Produkte

Hinweise:

Im Sachgebiet „Funktionale Stoffe und Materialien“ liegt der Schwerpunkt in der Einführungsphase in der Erarbeitung der Zusammenhänge zwischen den Eigenschaften eines Stoffes und der Struktur der chemischen Verbindung. Im Folgenden werden drei Beispiele für kontextorientierte Unterrichtsgänge formuliert. Eine Berücksichtigung aller genannten thematischen Schwerpunkte ist nicht vorgesehen.

Kontext: Duft- und Aromastoffe

- **Betrachtung verschiedener natürlicher und synthetischer Duftstoffe**
 - Erarbeitung der strukturellen Gemeinsamkeiten; funktionelle Gruppen in Duft- und Aromastoffen
 - Bedeutung der Struktur für die Verwendung als Duft- bzw. Aromastoff
- **Herstellung verschiedener Duft- und Aromastoffe**
 - ⇒ ***Reaktionsmechanismus der Estersynthese***
 - ⇒ **Chemisches Gleichgewicht und Massenwirkungsgesetz***
- **Bewertung der Verwendung von Duft- und Aromastoffen in Nahrungsmitteln und Kosmetika**

Kontext: Der Fleck muss weg

- **Betrachtung der Eigenschaften und der Molekülstrukturen** von typischen Verschmutzungen aus dem Alltag (Fette, Schmierstoffe, feste unpolare Stoffe) und Wasser bzw. Betrachtung der Eigenschaften und der Molekülstruktur der Inhaltsstoffe von kosmetischen Produkten (Öle und Wasser)
- **Erarbeitung der strukturellen Gemeinsamkeiten und Unterschiede; funktionelle Gruppen der Stoffe**
 - Bedeutung der Molekülstruktur eines Tensids für die Waschwirkung bzw. eines Emulgators für die Herstellung einer Emulsion
- **Herstellung eines Tensids (z. B. Seife) bzw. eines Emulgators**
 - ⇒ ***mechanistische Betrachtung der Reaktion***
- **Verwendung von Tensiden bzw. Emulgatoren; Betrachtung der Nachhaltigkeit und der gesundheitlichen Auswirkungen**

Kontext: Welcher Kunststoff für welchen Zweck?

• **Betrachtung der Eigenschaften unterschiedlicher Kunststoffe**

- Eigenschaften in Relation zur Molekülstruktur
- Strukturelle Gemeinsamkeiten und Unterschiede der Kunststoffe, funktionelle Gruppen
- Struktur von Kunststoffen und Ableitung möglicher Monomere

⇒ **Reaktionstypen** (Polyaddition, Polykondensation und Polymerisation) – an den ausgewählten Beispielen

→ Herstellung unterschiedlicher Polyester – Vernetzungsgrad in Relation zu den Edukten

- thermische Eigenschaften

⇒ ***Mechanistische Betrachtung einer Synthesereaktion***

- Anwendungsbeispiele für die betrachteten Kunststoffe

Beispiele für mögliche Kontexte

"Das Parfum. Die Geschichte eines Mörders." von Patrick Süskind.

Mögliche Inhalte zur Ergänzung / Vertiefung

- Reaktionsgeschwindigkeit und Beeinflussung von Gleichgewichtsreaktionen
- **Chemisches Gleichgewicht* und Massenwirkungsgesetz***

Unterricht in der Qualifikationsphase

In der Qualifikationsphase werden die Inhalte der Einführungsphase wieder aufgenommen, vertieft und ergänzt. Die Sachgebiete stellen zudem verschiedene Schwerpunkte chemischer Denk- und Arbeitsweisen exemplarisch heraus:

- die Nutzung und Erweiterung von Modellen zur Deutung von Struktur-Eigenschafts-Beziehungen
- die qualitative und quantitative Betrachtung von Reaktionsprozessen als Basis für deren Nutzung
- die Analyse und Modellierung von (Kreislauf-) Prozessen als Basis für Nachhaltigkeit
- die Nutzung chemischer Fachkenntnisse und Verfahren für technologische Entwicklungen
- die erkenntnistheoretische Betrachtung des Zusammenspiels von Wissenschaft, Technologie und Gesellschaft

Die in der Qualifikationsphase zu behandelnden Inhalte werden den folgenden vier Sachgebieten zugeordnet. Alle Sachgebiete müssen im Laufe der zweijährigen Qualifikationsphase behandelt werden. Die Wahl thematischer Schwerpunkte (siehe Unterpunkte) sowie der zeitliche Umfang hängen von der jeweiligen Lerngruppe ab und werden entsprechend von der Fachkonferenz festgelegt. Eine Kopplung der Sachgebiete an Schulhalbjahre ist nicht vorgesehen.

- **Biomoleküle**
 - biochemische Aspekte von Gesundheit und Ernährung
 - Lebensmittel und Naturstoffchemie
- **Chemie und Umwelt**
 - analytische Verfahren
 - Atmosphärenchemie
 - Meereschemie
 - Agrarchemie
- **Chemie und Energie**
 - chemische Grundlagen von Energiekonzepten
 - chemische Stromgewinnung
 - großtechnische Verfahren
 - Korrosion

- **Chemie der funktionalen Stoffe und Materialien**

- Aromatische Verbindungen und Farbstoffe
- Polymerchemie
- Wasch- und Reinigungsmittel, kosmetische Chemie
- Metalle
- Chemie und Medikamente

In den folgenden Listen werden für die Themen der vier Sachgebiete exemplarisch mögliche Unterrichtsgänge mit einer sinnvollen Abfolge der verbindlich zu berücksichtigenden Inhalte vorgeschlagen. Die Unterrichtsgänge gehen jeweils von einem Kontext aus und folgen einer an den Kompetenzen orientierten Entwicklung.

Inhalte, die sich im Kontext bewegen, sind in den Auflistungen mit Punkten (• bzw. ○) gekennzeichnet. Inhalte, die den Kontext fachsystematisch ergänzen, sind mit Pfeilen (⇒ bzw. →) gekennzeichnet.

Die Abfolge der Themen und der Pflichtinhalte ist nicht starr, sondern kann durch die Fachkonferenz didaktisch begründet verändert werden. Neben den Pflichtinhalten werden Hinweise zu möglichen ergänzenden bzw. vertiefenden Inhalten aufgeführt. Darüber hinaus werden weitere mögliche Kontexte genannt, die sich für das genannte Thema ebenfalls anbieten. Diese stellen eine Auswahl dar und können beliebig ergänzt werden.

* **Die mit einem Stern gekennzeichneten Inhalte** müssen im Laufe der Oberstufe behandelt werden, wenn für das Fach Chemie in der Oberstufe drei Jahre vorgesehen sind. Die inhaltliche Anbindung kann jedoch variieren. In der Unterrichtsplanung muss daher vor Beginn des Unterrichtsgangs festgelegt werden, an welcher Stelle diese Inhalte eingeführt / wieder aufgegriffen und vertieft werden sollen.

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

Vertiefende Inhalte für das Profulfach Chemie sind fett und kursiv gedruckt. Diese Inhalte können jedoch auch Bestandteile des Unterrichts sein, wenn Chemie als profilergänzendes oder nicht ergänzendes Fach angeboten wird.

Je nach zur Verfügung stehender Unterrichtszeit ist die Berücksichtigung mehrerer Themen eines Sachgebiets möglich.

Qualifikationsphase – Sachgebiet: Biomoleküle

Hinweise:

Das Sachgebiet „Biomoleküle“ bietet viele lebensnahe Kontexte, die einen kompetenzorientierten Unterricht auf Oberstufenniveau ermöglichen. Absprachen und die Zusammenarbeit mit den Fachschaften Biologie, Geografie und Wirtschaft/Politik sind hier besonders gewinnbringend, da im Chemieunterricht Grundlagen für die Stoffwechselfysiologie und Genetik gelegt werden und fächerübergreifende Projekte mit Geografie und Wirtschaft/Politik möglich sind, die insbesondere die Kompetenzen der Bereiche „Kommunikation“ und „Bewertung“ im Sinne einer naturwissenschaftlichen Grundbildung fördern.

Die Aspekte des Bereichs „Biochemische Aspekte von Gesundheit und Ernährung“ werden mindestens innerhalb des gewählten Bereichs (Proteine oder Kohlenhydrate oder Lipide) unterrichtet. Die ausführliche Behandlung eines Bereichs ist verpflichtend. In den anderen Bereichen können Schwerpunkte gesetzt und die Pflichtinhalte entsprechend deutlich reduziert werden.

Thema: Proteine

Kontext: Ernährungstrends – vegane Ernährung

- **Vergleich verschiedener Ernährungstrends** mit den Empfehlungen der Deutschen Gesellschaft für Ernährung (Analyse von Werbung und Artikeln in Zeitschriften, historische Texte, Berichte aus unterschiedlichen Regionen der Erde ...)
 - Erarbeitung von Bestandteilen der unterschiedlichen Nahrungsmittel
 - Unterscheidung von Baustoff- und Energiestoffwechsel

⇒ **systematische Klassifizierung von Nahrungsbestandteilen**

• **Erarbeitung am Beispiel des Schwerpunkts „vegane Ernährung“:**

Unterschiede zwischen Nahrungsmitteln tierischer und pflanzlicher Herkunft

- Betrachtung tierischer und pflanzlicher Proteine, Nachweis von Proteinen
- Erarbeitung des Proteinaufbaus aus Aminosäuren, Strukturebenen (Primär- bis Quartärstruktur)
- Bedeutung der Aminosäuren für den Baustoffwechsel, essentielle Aminosäuren
- ***D- und L-Aminosäuren, optische Aktivität***
- Nachweisreaktionen für Aminosäuren
- Säure-Base-Reaktionen; Bildung von Zwitterionen und deren Eigenschaften (pH, pKs, ***pK_B, IEP; Puffereigenschaften***)

⇒ **Analyse zur Unterscheidung von tierischen und pflanzlichen Aminosäuregemischen**

- ***Dünnschichtchromatographie von Hühnereiweiß und Soja***
- ***ergänzend Einblicke in die Forschung (Elektrophorese, pKs-Werte, Isoelektrischer Punkt)***
- ***Nomenklatur nach CIP***

• **Ableitung und Erklärung von möglichen Problemen bei veganer Ernährung**

- Mangelerscheinungen (essentielle Aminosäuren, Fettsäuren, Vitamine, Spurenelemente)
- Auswege und Empfehlungen

• **Zubereitung der Nahrung**

- Denaturierung von Proteinen

Mögliche Inhalte zur Ergänzung / Vertiefung

- Bedeutung der Ernährung für sportliche Erfolge
- Nachweisreaktionen
- optische Aktivität
- Puffereigenschaften
- maßgeschneiderte Proteine der Natur (Haare, Enzyme, Rezeptormoleküle, Muskelfasern etc.)
- Chemie beim Friseur

Beispiele für weitere Kontexte:

- Protein-Energie-Mangelsyndrom
- Proteine in der Küche

Thema: Kohlenhydrate

Kontext: Nachwachsende Rohstoffe

- **Recherche: Nachwachsende Rohstoffe**
 - Auswahl von nachwachsenden Rohstoffen, die zum Thema Kohlenhydrate passen
 - Verwendung von Holz als Baumaterial, Verwendung von Stärke für die Papierproduktion und andere Produkte, Verwendung von Saccharose als Ausgangsstoff für Bioethanol
 - **Eigenschaften der Stoffe**
 - Aufbau von Holz
 - Energiegehalt von Stärke, Zellulose und Saccharose
 - Struktur-Eigenschaftsbeziehung der ausgewählten Moleküle
- ⇒ **Aufbau der Polysaccharide aus Monosacchariden und deren Eigenschaften**
- Monosaccharide als Hydrolyseprodukte
 - **optische Aktivität und Mutarotation**
 - **Überblick über die verschiedenen Isomeren**
 - glykosidische Bindung
 - Nachweisreaktionen der Monosaccharide
 - reduzierende – nicht reduzierende Zucker
 - Darstellung der Moleküle mit Hilfe verschiedener Modelle / räumlicher Bau
- **Synthese der Kohlenhydrate durch die Fotosynthese**
 - biochemische Vorgänge (Calvin-Zyklus)
 - **Bewertung der nachwachsenden Rohstoffe unter Aspekten der Nachhaltigkeit**
 - Ökologie – nachhaltiger Anbau
 - gentechnisch veränderte Pflanzen (beispielsweise Kartoffeln) zur Stärkeproduktion
 - Konkurrenz: Flächen für den Anbau von Nahrungsmitteln – Flächen für den Anbau nachwachsender Rohstoffe

Mögliche Inhalte zur Ergänzung / Vertiefung

- Probleme einer zu kohlenhydratlastigen Ernährung
- Zuckergewinnung aus Zuckerrüben
- Zuckeraustauschstoffe
- Stärke und Zellulose als Ausgangsstoff für Folien, bzw. halbsynthetische Kunststoffe
- Bedeutung von Stärke und Zellulose für Tiere und Pflanzen (Amylose, Amylopektin, Glykogen)
- Cyclodextrine

Beispiele für weitere Kontexte:

- Kohlenhydrate und Ernährung
- Zucker und Zuckergewinnung

Thema: Lipide

Kontext: Ölpflanzen – Kraftstoff oder Nahrung?

- **Vergleich Diesel und Biodiesel**
 - Was ist Diesel, woraus besteht Biodiesel?
 - Eignung als Kraftstoff – Vorteile und Nachteile
 - **Herstellung von Biodiesel**
 - Aufbau von Lipid-Molekülen
 - Umesterung
 - **Gesichtspunkte der Nachhaltigkeit**
 - Welternährung – Anbau von Energieträgern aus nachwachsenden Rohstoffen
 - Bedeutung von Fetten für die Ernährung (gesättigte und ungesättigte Fettsäuren; essentielle Fettsäuren)
- ***Bewertung von Fetten anhand von Kennzahlen***
- Bewertung des Biodiesels unter weiteren Gesichtspunkten der Nachhaltigkeit

Mögliche Inhalte zur Ergänzung / Vertiefung

- Beurteilung von Butter und Margarineprodukten für die Ernährung
- Bedeutung von Lipiden für Zellmembranen
- Fett als Ausgangsstoff für Seifen
- Gefahren einer fettreichen Ernährung

Beispiele für weitere Kontexte:

- Bedeutung der Fette für kosmetische Produkte

Qualifikationsphase – Sachgebiet: Chemie und Umwelt

Hinweise:

Die Analytik wird mindestens innerhalb des gewählten Umweltbereichs behandelt. Darüber hinaus sind die genannten Inhalte im Sinne der Umweltanalytik verbindlich. Die Behandlung mindestens eines Umweltbereichs ist verpflichtend. Ergänzend können die anderen Umweltbereiche behandelt werden.

Thema: Umweltbereich Luft und Atmosphärenchemie

Kontext: Klimakatastrophen – selbstgemacht?

- **Recherche möglicher klimarelevanter Stoffe – Kohlenstoffdioxid, Wasser, Methan**
 - qualitative, halbquantitative und quantitative Analysemöglichkeiten für Kohlenstoffdioxid
 - moderne Analysemethoden in der Theorie – z. B. Laserspektroskopie, Gaschromatographie
 - Grundlagen quantitativer Analysen – Stoffmenge, Konzentration, pH, ...
 - **Zusammenhänge im System Atmosphäre (z. B. Temperatur, Kohlenstoffdioxid, Wasserdampfgehalt); Beeinflussung des Wetters durch den Wasserdampfgehalt der Atmosphäre**
 - **Einführung bzw. Vertiefung von chemischem Gleichgewicht und Massenwirkungsgesetz***
 - **Quellen und Senken von Klimagasen, Formen der Freisetzung und der Fixierung**
 - Weiterreaktionen z. B. im Ozean mit entsprechenden Folgen (Versauerung, Auflösung der Kalkstrukturen von Algen und Korallen, ...)
- ⇒ **Praktische Durchführung von Analysen – Probenahme, Aufbereitung der Proben, Analyse, Fehlerbetrachtungen und Ermittlung der Genauigkeit.**
- Nachweisgrenzen und deren Bedeutung für die Bewertung von Ergebnissen

⇒ **Umgang mit Analyseergebnissen**

→ Bedeutung und Bewertung von Grenzwerten und Verdünnung

- **Bewertung der Ergebnisse der Unterrichtseinheit – hier sollten Handlungsoptionen eine wichtige Rolle spielen**
 - Ökologischer Fußabdruck
 - alternative Energiequellen bzw. –träger (sachgebietsübergreifend mit Chemie und Energie)

Mögliche Inhalte zur Ergänzung / Vertiefung

- O₂/O₃-Gleichgewicht
- Katalysator-technologie
- Rauchgasreinigung
- Reaktionsenergie, Reaktionsentropie und Reaktionsenthalpie
- alternative Energiequellen bzw. -träger (Photovoltaik, Biokraftstoffe, Brennstoffzellen)

Beispiele für weitere Kontexte:

Der Ärger mit den Abgasen

Thema: Umweltbereich Wasser und Meereschemie

Kontext: Verschmutzung der Weltmeere (durch z. B. Mikroplastik, Ölkatastrophen, Verklappung, ...)

- **Recherche möglicher Verschmutzungen**
 - qualitative, halbquantitative und quantitative Analysemöglichkeiten für Kohlenstoffdioxid sowie typische Anionen und Kationen – Chlorid, Hydrogencarbonat und Carbonat, Nitrit und Nitrat, Sulfat, Phosphat – Natrium, Calcium und Ammonium
 - moderne Analysemethoden in der Theorie – z. B. Laserspektroskopie, Gaschromatographie
 - Grundlagen quantitativer Analysen – Stoffmenge, Konzentration, pH, ...
- **Problematik der Datengrundlage (wenige Messpunkte bei 360 Millionen km² – und das ist nur die Oberfläche)**

- **Zusammenhänge im System Ozean, z. B. Temperatur, Kohlenstoffdioxid, pH-Wert**
 - **Einführung bzw. Vertiefung von chemischem Gleichgewicht und Massenwirkungsgesetz***
- **moderne Ozeanographie – Datenlogsysteme, Messbojen, ...**
 - ⇒ **praktische Durchführung von Analysen – Probeentnahme, Aufbereitung der Proben, Analyse, Fehlerbetrachtungen und Ermittlung der Genauigkeit.**
 - Nachweisgrenzen und deren Bedeutung für die Bewertung von Ergebnissen
 - ⇒ **Umgang mit Analyseergebnissen – Bodensanierung oder Bodenaustausch**
 - Bedeutung und Bewertung von Grenzwerten und Verdünnung
- **Bewertung der Ergebnisse der Unterrichtseinheit (hier sollten Handlungsoptionen eine wichtige Rolle spielen)**

Mögliche Inhalte zur Ergänzung / Vertiefung

- Eutrophierung
- Strömungssystem der Weltmeere
- Wasserenthärtung

Beispiele für weitere Kontexte:

- Verschmutzung von Fließgewässern
- Unser See kippt um

Thema: Umweltbereich Boden und Agrarchemie

Kontext: Bodensanierung verschmutzter Industrieflächen mit dem Ziel der Umwidmung in Wohngebiete

- **Recherche möglicher Verschmutzungen**
 - qualitative und quantitative Analysemöglichkeiten, z. B. ausgewählte Schwermetallionen
 - moderne Analysemethoden in der Theorie – z. B. Flammenionisationsspektroskopie, Gaschromatographie
 - Grundlagen quantitativer Analysen – Stoffmenge, Konzentration, pH, ...

⇒ **praktische Durchführung der Analysen – Probeentnahme, Aufbereitung der Proben, Analyse, Fehlerbetrachtungen und Ermittlung der Genauigkeit.**

→ Nachweisgrenzen und deren Bedeutung für die Bewertung von Ergebnissen

⇒ **Umgang mit Analyseergebnissen – Bodensanierung oder Bodenaustausch**

→ Bedeutung und Bewertung von Grenzwerten und Verdünnung

- **chemische Sanierungsverfahren – z. B. Komplexierung von Schwermetallionen**
- **biologische Sanierungsverfahren – z. B. Schwermetall absorbierende Pflanzen**

Mögliche Inhalte zur Ergänzung / Vertiefung

- Verfahren zur Müllaufbereitung
- Böden als Puffer
- Nahrung für alle Menschen – Einsatz von Düngemitteln in der Landwirtschaft

Beispiele für weitere Kontexte:

- Chemie und Landwirtschaft

Qualifikationsphase – Sachgebiet: Chemie und Energie

Kontext: Wohin mit dem Strom aus regenerativen Quellen? Energiespeicher für die Zukunft

- **Bereitstellung elektrischer Energie heute**
 - Beschreibung und Vertiefung der Inhalte aus der E-Phase: Grundlagen der Bereitstellung elektrischer Energie in den verschiedenen Kraftwerkstypen (zum Teil Wiederholung: Kohle, Erdgas, Müll, Nuklear, Wasser (Staudamm, Gezeiten, Strömung) Wind, Geothermie, Sonne, ...)
 - Vergleich der verschiedenen Methoden im Hinblick auf Ökobilanz / Fußabdruck
 - Vergleich: private Insellösungen – großtechnische Anlagen: Sind die Prinzipien übertragbar?

- **Batterien, Akkumulatoren, Brennstoffzellen (ggf. Vertiefung der Inhalte aus der E-Phase)**

- exemplarische Betrachtung einzelner Batterien (z. B. Zink-Luft, Zink-Kohle, Alkali-Mangan, Lithium-Mangan)
- Vergleich mit einfachen galvanischen Elementen und Erarbeitung bzw. Wiederholung grundlegender Prinzipien (Funktionsweise von galvanischen Zellen, Halbzellen, Oxidationszahlen, korrespondierende Redoxpaare, elektrochemische Doppelschicht, Kopplung zweier Redox-Gleichgewichte Potentialdifferenzen, Spannungsreihe)
- exemplarische Betrachtung einzelner Akkumulatoren (z. B. Bleiakkumulator, Lithium-Ionenakku oder moderne Akkumulatoren aus dem Bereich der Elektromobilität)
- Beschreibung und Vertiefung der Unterschiede und Gemeinsamkeiten von Batterie – Akkumulator – Brennstoffzelle (zum Teil Wiederholung)
- „Was brennt in der Brennstoffzelle?\": exemplarische Betrachtung einzelner Brennstoffzellen (z. B. Knallgas-Brennstoffzelle, Erdgas-Brennstoffzelle, Methanol- oder Ethanol-Brennstoffzelle)

⇒ **Energetische Betrachtung von Redoxreaktionen**

→ Erarbeitung der Energiebilanz von Redoxreaktionen (Born-Haber-Kreisprozess, z. B. am Beispiel der NaCl-Synthese)

→ **Erarbeitung der Grundlagen chemischer Reaktionen (Enthalpie und Entropie, 1. und 2. Hauptsatz, Gibbs-Helmholtz-Gleichung)**

⇒ **Grundlagen der Bereitstellung von elektrischer Energie aus chemischer Energie**

→ **Berechnung der Potentialdifferenz aus den Standardpotentialen**

→ **Erarbeitung des Einflusses der Konzentration auf das Halbzellenpotential;**

Nernstsche Gleichung in der Form
$$U = \frac{0,059}{z} V \times \lg \frac{c(\text{ox}1)^x \times c(\text{ox}2)^y \dots}{c(\text{red}1)^v \times c(\text{red}2)^w \dots}$$

→ **Erweiterung der Spannungsreihe mit Nichtmetallen (z. B. Brom, Sauerstoff)**

→ **Beschreibung der Standardwasserstoffhalbzelle als Bezugselektrode und Nullpunkt der Potentialskala**

- **Elektrolyse**

- exemplarische Betrachtung technischer Elektrolysen: (z. B. Aluminiumherstellung, Kupferraffination, Chlor-Alkali-Elektrolyse);

→ **Überspannung: Ursachen und Auswirkung**

→ Vergleich Elektrolyse – galvanisches Element

- Korrosion und Korrosionsschutz

- Diskussion der Korrosion als volkswirtschaftliche Katastrophe

→ **Erarbeitung der Vorgänge an Lokalelementen**

→ Erklärung der Wirkungsweise von Opferanoden

Hinweise:

Bei der **Erarbeitung der Grundlagen chemischer Reaktionen im Profulfach**

Chemie sollen keine thermodynamischen Berechnungen geplant werden! Ziel soll ein Grundverständnis für die allen Reaktionen zugrundeliegenden Prinzipien sein:

→ Die Energie eines abgeschlossenen Systems ist konstant.

→ Energie ist eine Erhaltungsgröße.

→ Entropie kann entstehen, aber nicht vernichtet werden.

→ Zusammenhang zwischen Entropie und thermischer Energie.

→ Enthalpie wird vereinfachend als Innere Energie betrachtet („gespeicherte chemische Energie“).

Mögliche Inhalte zur Ergänzung / Vertiefung

- Konzentrationsabhängigkeit des Elektrodenpotentials
- Standardwasserstoffhalbzelle, Standardelektrodenpotentiale
- quantitative Aspekte elektrochemischer Prozesse
- Redoxtitration
- pH-Abhängigkeit von Redoxpotentialen
- Faraday-Gesetze
- wirtschaftliche Faktoren, Recycling, Entsorgung
- Kathoden mit Fremdstrom, Rostumwandler

Beispiele für weitere Kontexte:

- Solarzellen und OLEDs

Qualifikationsphase – Sachgebiet: Funktionale Stoffe und Materialien

Hinweise:

Die Behandlung eines Themenbereichs ist verpflichtend. Ergänzend können weitere Themenbereiche dieses Sachgebiets behandelt werden.

Im Rahmen dieses Sachgebiets können auch nicht in den Fachanforderungen genannte Themenbereiche behandelt werden (z. B. Nanotechnologie, Lebensmittelzusatzstoffe), wenn sie die dort genannten Anforderungen erfüllen.

Die Aromatischen Verbindungen werden mindestens innerhalb des Themenbereichs „Aromatische Verbindungen und Farbstoffe“ spezifisch behandelt. Die Themen können allerdings auch unabhängig voneinander behandelt werden. In diesem Fall sind die Pflichtinhalte der jeweils anderen Themenbereiche optional. Aufgrund des Strukturelements der delokalisierten Elektronen ist eine aufeinander aufbauende Behandlung jedoch sinnvoll.

Im Profulfach ist die Behandlung der Aromatischen Verbindungen unabhängig von der Anbindung an den Schwerpunkt „Farbstoffe“ verpflichtend.

Thema: Aromaten

Kontext: August Kekulé – im Traum zur Aufklärung der Struktur des Benzol-Moleküls (historisch-problemorientierter Unterricht)

- **Strukturaufklärung von Benzoesäure bzw. nachfolgend von Benzol**
 - Ermittlung der Molekülformel von Benzoesäure und Benzol
 - Konstruktion von Strukturformeln
 - **Benzol – ungesättigt oder gesättigt?**
 - Erarbeitung der Hintergründe von Kekulé's Traum
 - ***Einführung des wellenmechanischen Atommodells***
 - Erarbeitung der Struktur aromatischer Systeme - Hybridisierung
 - Darstellung mesomerer Grenzstrukturen
- ⇒ ***Reaktionsverhalten aromatischer Verbindungen***
- ***Erarbeitung des Mechanismus der elektrophilen Substitution***
 - ***Erarbeitung der Zweitsubstitution an Benzolderivaten***

- **Unterscheidung von induktivem und mesomerem Effekt**
- **Bedeutung typischer Benzolderivate für die Chemische Industrie**

Mögliche Inhalte zur Ergänzung / Vertiefung

- Aromaten
- Phenol und Anilin – wichtige Ausgangsstoffe für die Chemische Industrie
- **Reaktivitätsvergleiche und mechanistische Vergleiche: elektrophile Addition, radikalische Substitution, elektrophile Substitution**
- **Syntheseführung und Synthesepaltung (z. B. SSS, KKK)**
- **Phenole und deren Säure-Eigenschaften**
- Medikamente auf Aromatenbasis
- Giftigkeit und Arbeitsplatzgrenzwerte

Thema: Farbstoffe

Kontext: Was fluoresziert denn da?

- **Licht im Dunkeln**
 - Erarbeitung der Hintergründe der Fluoreszenz, der Phosphoreszenz und der Chemilumineszenz
- ⇒ **Grundlagen der Farbigkeit**
 - Erarbeitung der Grundlagen am Beispiel von Fluorescein, Aesculin und Luminol (Absorption und Emission, Lichtspektrum, Grundzustand und angeregter Zustand, Komplementärfarbe, additive und subtraktive Farbmischung)
 - Erarbeitung des strukturellen Zusammenhangs zwischen Molekülstruktur und Farbigkeit (konjugierte Doppelbindungen, Mesomerie, delokalisierte Elektronen, Grenzformeln)
 - **Einführung des wellenmechanischen Atommodells**
 - **delokalisierte π -Elektronen**
 - **Unterscheidung von induktivem und mesomerem Effekt**
 - **Auxochrome, Antiauxochrome, bathochromer und hypsochromer Effekt**
- **Farbstoffe herstellen und Färben**
 - Herstellung von Fluorescein und weiteren Farbstoffen (z. B. Azofarbstoffen und Triphenylmethanfarbstoffen)

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

- Farbstoffe und Pigmente – Definitionen und Unterschiede
- **Erarbeitung des Mechanismus der elektrophilen Substitution**
- **Erarbeitung der Zweitsubstitution an Benzolderivaten**
- Färben mit verschiedenen Farbstoffen (z. B. Azo-, Triphenylmethan-, Antrachinonfarbstoffe)

Mögliche Inhalte zur Ergänzung / Vertiefung

- Lebensmittelfarbstoffe
- Pflanzenfarbstoffe
- Vorgänge beim Färben von Haaren
- biologische Aspekte: Stäbchen, Zapfen; Rezeptormoleküle und Absorptionsbereiche
- Zusammenhang zwischen Textilstruktur, Farbstoffstruktur und passendem Färbeverfahren
- Naturfarbstoffe
- Malerfarben und Zusatzstoffe (Sikkative, Firnis, ...)
- schaltbare Farbstoffe – molekulare Schalter in der modernen Forschung

Beispiele für weitere Kontexte:

- Das Auge isst mit – Farbstoffe als Lebensmittelzusatzstoffe
- Die Bunte Welt der Pflanzen
- Dem Täter auf der Spur – Nachweis von Blutspuren

Thema: Polymerchemie

Kontext: Das Kunststoffzeitalter

- **Von natürlichen Polymeren zu Kunststoffen nach Maß**
 - zentrale Begriffe: Monomer, Polymer, Makromolekül
 - Einteilung der Kunststoffe nach thermischem Verhalten
- **Polyethylen**
 - Entdeckung und Weiterentwicklung
 - **Katalysatoren**
 - **kontrollierte Polymerisation**
- **Die Vielfalt der Kunststoffe**
 - wichtige Polymere, deren Herstellung und Verwendung

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

- Polystyrol, PVC, Polyurethane
- **Verarbeitung von Polymeren**
- ⇒ ***mechanistische Betrachtung der Synthesereaktionen; Polymerisationsgrad***
- **Polymere – besser als die Natur**
 - Teflon, Neopren
- **Kunststoffe und Umwelt**
 - Probleme durch Kunststoffmüll
 - Recycling
 - Weichmacher
 - Kunststoff aus nachwachsenden Rohstoffen

Mögliche Inhalte zur Ergänzung / Vertiefung

- lösliche Polymere
- möglicher Exkurs: Zusatzstoffe (Weichmacher, Farbstoffe, ...), deren Funktion und Risiken

Beispiele für weitere Kontexte:

- Kunststoffe – Hochleistungsprodukte der Chemie
- Wie klebt ein Kleber?

Thema: Grenzflächenaktive Stoffe; Wasch- und Reinigungsmittel und kosmetische Produkte

Kontext: Von der Pottasche zum Tensid – der Waschvorgang im Laufe der Jahrtausende

- **Die Geschichte der Körperpflege**
 - Betrachtung der Geschichte des Waschens von den ersten Seifen aus Pottasche und Ölen im Gebiet von Sumer im südlichen Mesopotamien im 3. Jahrtausend v. Chr .bis zu den seifenfreien Waschstücken des 21. Jahrhunderts
- **Wie wäscht Seife bzw. ein Tensid?**
 - vom Fett zur Seife: Herstellung und Eigenschaften von Seifen und Tensiden
 - Erarbeitung der Beziehung von Struktur und Eigenschaften; Oberflächen- und Grenzflächenaktivität; Mizellen als Struktureinheiten von Emulsionen
 - anionische, kationische, zwitterionische und nichtionische Tenside

- Qualitätskriterien für Tenside
- **Welcher Reiniger für welchen Schmutz?**
 - Erarbeitung der typischen Inhaltsstoffe von Wasch- und Reinigungsmitteln
 - **Betrachtung von Zusammensetzung und Funktionalität von Produkten unterschiedlicher Aufgabe**
 - kritische Betrachtung von Inhaltsstoffen: biologische Abbaubarkeit, Monokulturen (Palmöl), Allergene, Nanopartikel

Mögliche Inhalte zur Ergänzung / Vertiefung

- Wasserhärte und Entkalkung
- moderne Tenside – biologische Abbaubarkeit
- Klassen von Inhaltsstoffen (Emulgatoren, Filmbildner, Gelbildner, Lösungsmittel, Ölkomponenten, Seifenbasis, Tenside, Verdickungsmittel, Konsistenzregler, Farbstoffe, Konservierungsmittel, Harze, Wachse, Feuchthaltemittel, Desodorants, ...)
- Zusammensetzung kosmetischer Produkte anhand der Funktion
- gesundheitliche (Un)Bedenklichkeit von Inhaltsstoffen
- „Naturkosmetik“
- Palmöl als bedeutender Grundstoff der Kosmetik-Industrie

Beispiele für weitere Kontexte:

- Tensid oder Emulgator – Waschmittel als Lebensmittelzusatzstoffe

Thema: Metalle

Kontext: Der Weg des Kupfers

- **Vorkommen**
 - wirtschaftliche Bedeutung des Kupfers
 - Kupferlagerstätten: gediegenes Vorkommen und Kupfererze
- **Gewinnung**
 - Verfahrensschritte der Rohkupferherstellung: Aufkonzentration der Erze und Verhüttung (**unterschiedliche Verfahrensweisen bei sulfidischen und oxidischen Erzen**)

- **Reinigung**

- Verfahren der elektrolytischen Raffination (Querbezug zum Sachgebiet Chemie und Energie)

- **Verwendung: die Eigenschaften bestimmen die Verwendungsmöglichkeiten**

- elektrische Leitungen – Erklärung der elektrischen Leitfähigkeit mit dem Elektronengasmodell bzw. **Energiebändermodell**
- Herstellungsverfahren für Kupferprodukte – gute Verformbarkeit: Erklärung mit dem Elektronengasmodell
- Wärmeüberträger, Kühlkörper – gute Wärmeleitfähigkeit: Erklärung mit dem Elektronengasmodell
- Dächer, Trinkwasserrohre – gute Korrosionsbeständigkeit: Kupfer als Edelmetall, Stellung in der Redoxreihe, Ausbildung einer schützenden Oxidschicht
- Kupfer-Nanopartikel als Biozid (Verwendung als Holzschutz, Antifouling bei Schiffen) **durch Bindung von Kupfer Ionen an Thiolgruppen von Proteinen**
- wichtige Kupferlegierungen (beispielsweise Messing, Bronze, Rotguss): Legierungen haben andere Eigenschaften als die reinen Metalle
- Veränderung der Eigenschaften in Legierungen: Härte und Verformbarkeit am Beispiel der Bronze (Schülerexperiment); Erklärung über ein vereinfachtes Modell der Kristallgittertypen der Metalle („atomarer Sand im Getriebe“, Fremdatome erschweren ein aneinander Vorbeigleiten der Gitterschichten)
→ **räumliche Darstellung der Kugelpackungen (hexagonal und kubisch dichtest)**
→ **Metallglanz**

- **Recycling**

- Altmetallsammlung und Schrottaufbereitung (Entfernung von Begleitmaterialien durch magnetische Trennung und Dichtesortierung)
- Reinheit des Materials bestimmt das Recyclingverfahren (oxidierende bzw. reduzierende Schmelzverfahren zur Reinigung, ggf. anschließende Raffination)

Hinweis:

Bei der Erklärung des metallischen Glanzes im Profulfach Chemie wird Licht als Welle eines elektrischen Feldes betrachtet: Trifft eine Lichtwelle auf die Oberfläche eines Metalls, so entsteht dort ein schwingendes elektrisches Feld, welches die freien Elektronen anregt, ebenfalls zu schwingen. Dabei erzeugen sie eine gegenläufige Lichtwelle; das Licht wird reflektiert. Wenn die Oberfläche glatt genug ist, entsteht so der typische Metallglanz.

Mögliche Inhalte zur Ergänzung / Vertiefung

- Metalle in der Geschichte der Menschheit (Bronzezeit, Eisenzeit)
- Legierungen (z. B. Messing, Bronzen, Lötmetalle, Stähle)
- Metalle der seltenen Erden: Verwendung, Umweltproblematik

Beispiele für weitere Kontexte:

- Welches Metall für welchen Zweck? (Auto, Fahrrad, Schiff, Besteck, Münzen, medizinische Implantate, ...)
- Der Weg des Stahls
- Hart wie Stahl, aber weshalb?

Thema: Chemie und Medizin

Kontext: Schmerz und Medikamente

Hinweise:

Dieser Kontext eignet sich besonders gut für fächerübergreifenden Unterricht mit dem Fach Biologie. In Lerngruppen, die parallel das Fach Biologie belegt haben, ist es somit sinnvoll, die neurobiologischen Aspekte in den Mittelpunkt zu stellen. Im Chemie-Profil ist es sinnvoll, die Arzneistoffsynthesen in den Mittelpunkt zu stellen. Vor der Bearbeitung des gewählten Beispiel-Kontextes ist es dann notwendig, die Reaktionen der Aromaten zu behandeln. Andernfalls ist es für die Schülerinnen und Schüler problematisch, die Vorgänge bei der Herstellung der Medikamente (im Sinne des Basiskonzepts „Chemische Reaktion“) sowie die Planung der Syntheseschritte zu erschließen. Weitere Kontextanteile sind davon unberührt.

- **Schmerzentstehung und Schmerztypen – ein kurzer Ausflug in die Neurobiologie**
 - **Von der Salicylsäure zu ASS**
 - Salicylsäure als Beispiel für „Kräutermedizin“ bereits im Altertum
 - Einsatz als Schmerzmittel, weitere Verwendungsmöglichkeiten
 - Entwicklung und Synthese von Acetylsalicylsäure
 - Wirkmechanismus und Nebenwirkungen
 - **Applikationsort und Wirkort**
 - Einnahmeweg oral – mögliche Reaktionen mit der Magensäure
 - Löslichkeit in Wasser und pH-Abhängigkeit der Löslichkeit
 - magensäureresistente Beschichtung – Funktionsweise und Notwendigkeit
→ weitere Polymere in der Medizin
- ⇒ **Andere Aromaten basierte Arzneiwirkstoffe: Ibuprofen, Diclophenac, Dopamin**
- **Syntheseplanung und Reaktionsführung**
- Schmerzmittel und Abhängigkeit
 - Ein Wirkmechanismus (z. B. Dopamin) – unterschiedliche Wirkorte – unterschiedliche Wirkung und Konsequenzen für Einnahmeweg
 - Suchtentstehung und Suchtpotential eines ausgewählten Schmerzmittels

Mögliche Inhalte zur Ergänzung / Vertiefung

- Patentrecht

Beispiele für weitere Kontexte:

- Diabetes und Insulin
- Die Entwicklung von Arzneimitteln – Medikamente nach Maß (Statine, Penicillin und Antibiotika, Glycane)
- Medikamente aus der Natur – Fingerhut, Baldrian und Melisse

Kontext: Nano – mehr als nur klein

- **Struktur-Eigenschafts-Beziehungen auf verschiedenen Systemebenen**
 - Erarbeitung der Besonderheiten von Nanopartikeln und Oberflächen: Verhältnis Oberfläche zu Volumen (große Oberflächen), Systemebenen Makro, Nano und Mikro

- Erarbeitung des Lotuseffekts (Oberflächen mit Mikro- und Nanostrukturen, z. B. Metalloberflächen oxidieren und mit organischen Substanzen beschichten, Wasser und Oberflächenspannung)
- exemplarische Betrachtung von Sonnencreme (Titandioxid-Partikel, Anbindung an Solarzellen)
- Durchführung von Synthese-Reaktionen
- **Bewertung der Verwendung von Nanopartikel, z. B. in Kosmetika**

5.5 Die Förderung der prozessbezogenen Kompetenzen in der Oberstufe am Beispiel ausgewählter Unterrichtseinheiten

In der Oberstufe wird der Erwerb der Kompetenzen, die eine naturwissenschaftliche Grundbildung charakterisieren, im Unterricht der Fächer Biologie, Chemie und Physik fortgesetzt. Das permanente Zusammenspiel von prozess- und inhaltsbezogenen Kompetenzen ist weiterhin ein zentraler Schwerpunkt bei der Planung des Unterrichts.

In den Fachanforderungen werden verbindliche Kompetenzerwartungen im Bereich **Umgang mit Fachwissen** formuliert. Diese sind an den jeweiligen Unterrichtsschwerpunkt gebunden. Im Bereich der **prozessbezogenen Kompetenzen** können auch in der Oberstufe durch die Wahl des Kontextes besondere Akzente gesetzt werden. Unabhängig von der Schwerpunktsetzung hat das Experiment im Unterricht stets eine zentrale Stellung.

Am Beispiel des Unterrichtsthemas „Proteine“ aus dem Sachgebiet „Biomoleküle“ soll verdeutlicht werden, wie die Wahl des Kontextes die Förderung der prozessbezogenen Kompetenzen beeinflusst. Dargestellt werden drei mögliche Unterrichtsgänge, die zur Erarbeitung genutzt werden können (die in der Übersicht auf S. 41 genannten systematischen Inhalte werden verkürzt wiedergegeben):

- **Kontext 1: Proteine in der Küche**

Im Zentrum steht der Weg der Erkenntnisgewinnung beim forschenden Lernen (Fragen identifizieren oder Probleme diagnostizieren; Informationen suchen; Hypothesen formulieren und Vorhersagen treffen; Untersuchungen durchführen / planen und durchführen; Daten aufbereiten, analysieren, interpretieren und

evaluieren; Erklärungen entwickeln; evidenzbasiert argumentieren (z. B. alternative Erklärungen, Generalisieren). Die Schülerinnen und Schüler entwickeln Untersuchungsdesigns, mit deren Hilfe sie die Proteine in Nahrungsmitteln untersuchen und die Vorgänge beim Kochen chemisch erklären können.

Kontext 1: Proteine in der Küche

Unterrichtsplanung

- **Erarbeitung der Fragestellungen**

Woraus bestehen Proteine?

Wie entsteht der Geschmack beim Kochen?

- Wiederholung der Inhalte der Einführungsphase zur Proteinchemie
- Unterscheidung von Baustoff- und Energiestoffwechsel

⇒ **systematische Klassifizierung von Nahrungsbestandteilen**

- **Erarbeitung am Beispiel des Schwerpunkts „Proteine in der Küche“:**

Unterschiede zwischen Nahrungsmitteln tierischer und pflanzlicher Herkunft

- Betrachtung tierischer und pflanzlicher Proteine, Nachweis von Proteinen
- Erarbeitung des Proteinaufbaus aus Aminosäuren, Strukturebenen (Primär- bis Quartärstruktur)
- Bedeutung der Aminosäuren für den Baustoffwechsel, essentielle Aminosäuren
- Nachweisreaktionen für Aminosäuren
- Säure-Base-Reaktionen; Bildung von Zwitterionen und deren Eigenschaften

⇒ **Analyse zur Unterscheidung von tierischen und pflanzlichen**

Aminosäuregemischen

- **Dünnschichtchromatographie von Hühnereiweiß und Soja**
- **ergänzend Einblicke in die Forschung (Elektrophorese, pK_s -Werte, Isoelektrischer Punkt); z. B. Besuch in einem Schülerlabor**
- **Nomenklatur nach CIP**

- **Zubereitung der Nahrung**

- Maillard-Reaktion
- Denaturierung von Proteinen

- **Vertiefung: Ableitung und Erklärung von möglichen Problemen bei Mangelernährung**

- Mangelerscheinungen (essentielle Aminosäuren, Fettsäuren, Vitamine, Spurenelemente)
- Auswege und Empfehlungen

Förderung der prozessbezogenen Kompetenzen

Erkenntnisgewinnung

- **Formulierung von Fragestellungen zur Chemie des Kochens**
- **Entwicklung und Anwendung eines Untersuchungsdesigns; experimentelle Untersuchung der Aminosäuren und Proteine**
- **Auswertung und Dokumentation der Ergebnisse.**

Kommunikation

- Informationen erschließen
- Informationen innerhalb der Gruppen austauschen
- argumentieren

Bewertung

- Kriterien festlegen (und weiterentwickeln)
- Handlungsfolgen formulieren

- **Kontext 2: Der genetische Fingerabdruck**

Die genetischen Fingerabdrücke sind unter anderem für die Kriminologie sehr bedeutend. Sie werden zum Beispiel für die Identifizierung von Lebewesen oder die Klärung verwandtschaftlicher Beziehungen genutzt. Im Zentrum dieser Unterrichtsplanung stehen der Aufbau der DNA sowie die Nutzung der Informationen bei der Proteinbiosynthese. Nach Erschließung und Auswertung von Informationsmaterial soll eine Ausstellung zur Nutzung des genetischen Fingerabdrucks in der Kriminalistik geplant werden.

Kontext 2: Der genetische Fingerabdruck

Unterrichtsplanung

- **Erarbeitung der Fragestellungen**
 - Was ist ein genetischer Fingerabdruck?*
 - Wie entsteht aus der DNA ein Protein?*
- **Recherche**
 - Watson und Crick entdecken die Struktur der DNA
 - Wiederholung der Inhalte der Einführungsphase zur Proteinchemie
 - Grundlagen der Proteinbiosynthese
- ⇒ **Systematische Klassifizierung von Proteinen**
- **Erarbeitung am Beispiel des Schwerpunkts „genetischer Fingerabdruck“:**
 - Betrachtung tierischer und pflanzlicher Proteine, Nachweis von Proteinen
 - Erarbeitung des Proteinaufbaus aus Aminosäuren, Strukturebenen (Primär- bis Quartärstruktur)
 - Bedeutung der Aminosäuren, essentielle Aminosäuren
 - Nachweisreaktionen für Aminosäuren
 - Säure-Base-Reaktionen; Bildung von Zwitterionen und deren Eigenschaften
- ⇒ **Analyse zur Unterscheidung von tierischen und pflanzlichen Aminosäuregemischen**
 - *Dünnschichtchromatographie von Hühnereiweiß und Soja*
 - *ergänzend Einblicke in die Forschung (Elektrophorese, pKs-Werte, Isoelektrischer Punkt); z. B. Besuch in einem Schülerlabor*
 - *Nomenklatur nach CIP*
 - *Denaturierung von Proteinen*
- **Proteinbiosynthese und Aufbau der DNA**
 - Erschließung von Materialien zu den Phasen der Proteinbiosynthese
 - Recherche zum genetischer Fingerabdruck
 - Nutzung des genetischen Fingerabdrucks in der Kriminalistik
- **Planung und Durchführung einer Ausstellung zum Thema**

Förderung der prozessbezogenen Kompetenzen

Erkenntnisgewinnung

- Hypothesen formulieren
- Untersuchungsdesigns entwickeln und anwenden
- Datenauswertungen vornehmen und dokumentieren

Kommunikation

- **Informationen zum Aufbau der DNA und zur Proteinbiosynthese erschließen**
- **Informationen innerhalb der Gruppen austauschen**
- **argumentieren**
- **Auswahl einer geeigneten Darstellungs- und Präsentationsform**

Bewertung

- Kriterien festlegen (und weiterentwickeln)
- Handlungsfolgen formulieren

- **Kontext 3: Proteinshakes**

Proteinshakes werden in der Werbung als Nahrungsergänzungsmittel sowie als Bestandteile einer Diät angepriesen. Im Mittelpunkt dieser Unterrichtsplanung steht die Bewertung dieser Shakes hinsichtlich ihrer Eignung und gesundheitlichen Verträglichkeit.

Kontext 3: Proteinshakes

Unterrichtsplanung

- **Erarbeitung der Fragestellungen**

Was ist in Proteinshakes?

Proteinshakes – gefährlich oder hilfreich?

Gehören Proteinshakes zu einer gesunden Ernährung?

- **Festlegung von Kriterien zur Bewertung der Zusammensetzung von Nahrungsmitteln**
- **Recherche**
 - Inhaltsstoffe von Proteinshakes
 - Wiederholung der Inhalte der Einführungsphase zur Proteinchemie

⇒ **Systematische Klassifizierung von Proteinen**

- **Erarbeitung am Beispiel des Schwerpunkts „Proteinshakes“:**
 - Betrachtung tierischer und pflanzlicher Proteine, Nachweis von Proteinen
 - Erarbeitung des Proteinaufbaus aus Aminosäuren, Strukturebenen (Primär- bis Quartärstruktur)
 - Unterscheidung von Baustoff- und Energiestoffwechsel
 - Bedeutung der Aminosäuren, essentielle Aminosäuren
 - Nachweisreaktionen für Aminosäuren
 - Säure-Base-Reaktionen; Bildung von Zwitterionen und deren Eigenschaften

⇒ **Analyse zur Unterscheidung von tierischen und pflanzlichen**

Aminosäuregemischen

- **Dünnschichtchromatographie von Hühnereiweiß und Sojaprotein**
- **ergänzend Einblicke in die Forschung (Elektrophorese, pK_s-Werte, Isoelektrischer Punkt); z. B. Besuch in einem Schülerlabor**
- **Nomenklatur nach CIP**
- **Denaturierung von Proteinen**
- **Vergleich der Zusammensetzung von Proteinshakes mit den Eiweißbestandteilen einer ausgewogenen Ernährung**
- **Bewertung der Verwendung**

Förderung der prozessbezogenen Kompetenzen

Erkenntnisgewinnung

- Hypothesen formulieren
- Untersuchungsdesigns entwickeln und anwenden
- Datenauswertungen vornehmen und dokumentieren

Kommunikation

- Informationen erschließen
- Informationen innerhalb der Gruppen austauschen
- argumentieren

Bewertung

- **Kriterien für die Bewertung von Proteinshakes festlegen und weiterentwickeln**
- **Folgen des Konsums von Proteinshakes abschätzen**
- **Kriterien für die Bewertung von Proteinshakes anwenden und reflektieren**

IV Die Förderung der Sprachkompetenz im naturwissenschaftlichen Unterricht – durchgängige Sprachbildung im Chemieunterricht

Eine unzureichende Sprachkompetenz ist eine der wesentlichen Ursachen für schulischen Misserfolg. Gerade in den Naturwissenschaften führt ein Mangel an Bildungs- und Fachsprache bei Schülerinnen und Schülern dazu, dass sie neue Erkenntnisse kaum erlangen und bereits vorhandenes Verständnis nicht adäquat artikulieren können.

Eine durchgängige Sprachförderung der Schülerinnen und Schüler ist eine wichtige Aufgabe für die naturwissenschaftliche Lehrkraft.

Die Schülerinnen und Schüler starten mit sehr unterschiedlichen Voraussetzungen in den naturwissenschaftlichen Unterricht: Nicht nur das Vorwissen differiert stark, sondern auch die sprachlichen Fähigkeiten. Daher ist die durchgängige Sprachbildung eine Aufgabe aller Fächer) siehe auch: Fachanforderungen, 1.3). Sie beinhaltet nicht nur, dass den Schülerinnen und Schülern die jeweilige Fachsprache beigebracht wird, sondern auch, dass sie in ihrer Lese- und Schreibkompetenz, beim Hörverständnis und beim freien Reden gefördert und unterstützt werden.

1 Sprachebenen im Chemieunterricht

Im Fach Chemie wird Sprache benötigt, die sich deutlich von der Alltagssprache unterscheidet. Sprechen die Schülerinnen und Schüler miteinander, so bedienen sie sich gewöhnlich der **Alltagssprache**, die man eher aus dem Kontext heraus versteht; viele Bezüge werden durch Gesten hergestellt. Im Unterrichtsgespräch sollen die Lernenden zumeist so in vollständigen Sätzen sprechen, dass auch jemand den Sinn entnehmen kann, der nur den Text hört. Hier ist das Sprechen kontext- und situationsunabhängig und erfolgt damit auf der Ebene der konzeptionellen Schriftlichkeit, auch **Bildungssprache** genannt. Die Aussagen der Schülerinnen und Schüler werden dadurch eindeutig. Werden zudem noch fachsprachliche Redewendungen und Fachbegriffe verwendet, so spricht man von **Fachsprache**.

Ziel des Unterrichts aller Fächer ist auch, dass sich die Schülerinnen und Schüler bildungs- und fachsprachlich ausdrücken können. Um dieses zu erreichen, sollte der Unterricht auch die Alltagssprache gezielt einbeziehen um Grundvorstellungen zu den Fachbegriffen aufzubauen.

Beispiel:

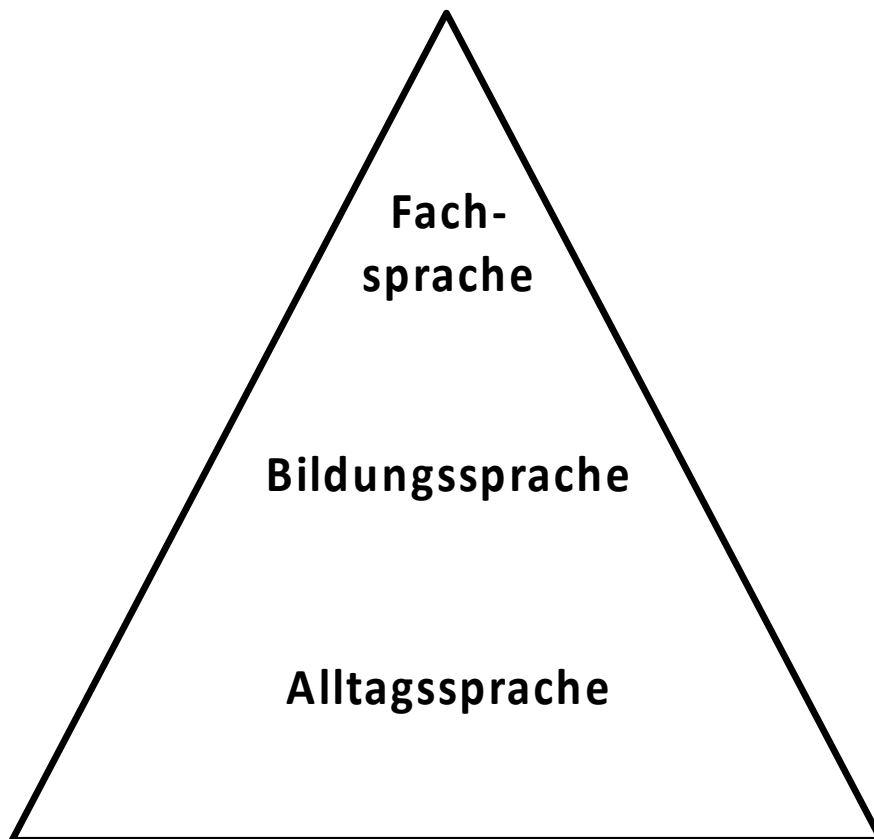


Abb. 4: Sprachebenen

Fachsprache

- situationsunabhängig
- hauptsächlich schriftlich
- Fachbegriffe, Fachsystematik
- fachsprachliche Formulierungen

„Aus festem Natriumhydroxid werden beim Lösen bewegliche, hydratisierte Natrium- und Hydroxidionen. Dabei wird Hydratationsenergie freigesetzt.“

Bildungssprache

- situationsunabhängig

- Haupt- und Nebensätze
- mündlich, z. T. schriftlich

„Wenn festes Natriumhydroxid gelöst wird, werden Ionen von Wasserteilchen umhüllt und das Wasser erwärmt sich.“

Alltagssprache

- situationsbedingt
- dialogisch
- arm an Nomen
- mündlich

„...das erwärmt sich, wenn ich das reinschmeiße. Das löst sich...“

Hinzu kommen im Laufe des naturwissenschaftlichen Unterrichts Begriffe aus der Fachsprache, die präzise und unmissverständlich Sachverhalte beschreiben, erklären und verallgemeinern. Schülerinnen und Schüler sollten lernen, die Fachsprache zu verstehen. Für leistungsstarke Schülerinnen und Schüler ist zumindest im schriftlichen Bereich die Verwendung einer angemessenen Fachsprache das Ziel.

Beim Aufbau der Fachsprache sollten folgende Grundsätze beachtet werden (*Landesinstitut für Schulentwicklung (Hrsg.) (2006): Knotenpunkte der Naturwissenschaften. Auf dem Weg zu einer gemeinsamen Fachsprache der Naturwissenschaften. Stuttgart (Landesinstitut für Schulentwicklung).*):

- Gleichen Sachverhalten sollten auch die gleichen Formulierungen zugeordnet werden.
- Sollten sich unterschiedliche Terminologien eingebürgert haben, muss den Schülerinnen und Schülern auch der jeweilige Zusammenhang zwischen den konkurrierenden Begriffen vermittelt werden.
- Umgangssprachliche oder pseudowissenschaftliche Formulierungen sollten mit der Fachwissenschaft korrespondieren. Begriffe, die aus der Fachsprache kommend in die Umgangssprache eingeflossen sind oder umgekehrt (z. B. „Wärme“, „mir ist warm“), sollten vorsichtig verwendet werden.
- Unbedachte Formulierungen, die bei Schülerinnen und Schülern ein falsches Bild vermitteln (z. B. „Energieverbrauch“) sollten vermieden werden; stattdessen

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

sollten Formulierungen, die den wissenschaftlichen Hintergrund stärker hervortreten lassen, bevorzugt werden.

2 Darstellungsebenen

Beim Aufbau der Fachsprache resultieren Verstehens- und Sprachprobleme häufig aus einer Vermischung der Darstellungsebenen. Das „Chemische Dreieck“ (Barke, H.-D.: *Das Chemische Dreieck. In: Naturwissenschaften im Unterricht Chemie. Friedrich-Verlag, Heft 67 (2002), S. 45 - 46.*) von Johnstone sollte daher als leitendes Prinzip zugrunde gelegt werden.

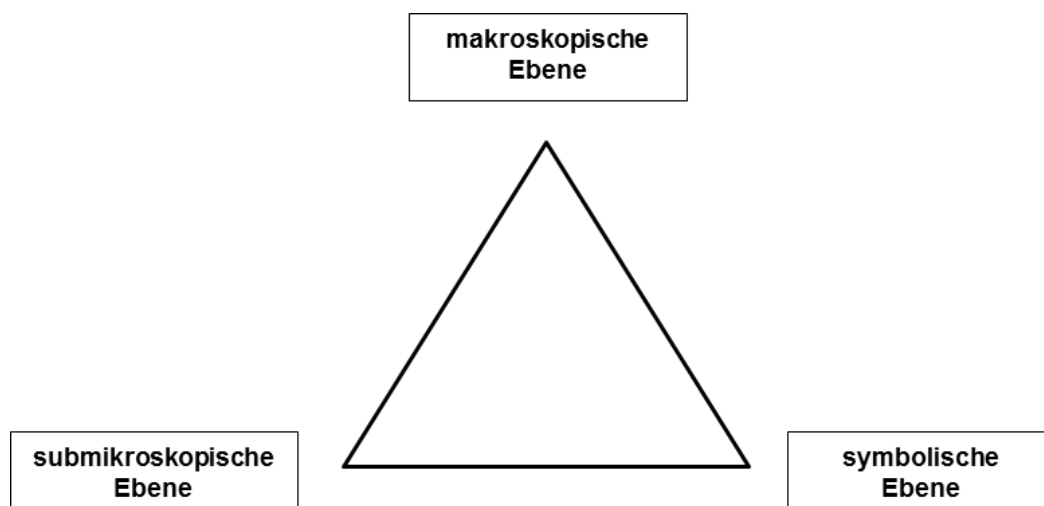


Abb. 5: Das Chemische Dreieck nach Johnstone

Mahaffy (Johnstone, A H: *Teaching of Chemistry – logical or psychological? CERAPIE 1 (2000), S. 9-15.*) erweitert das Chemische Dreieck zu einem Tetraeder und fügt das „human element“ hinzu, das man als „lebensweltliche Komponente“ übersetzen könnte.

Für die Lernenden sollte immer transparent gemacht werden, auf welcher Ebene man sich gerade befindet.

Wenn es der Lehrkraft gelingt, geeignete Darstellungsformen zu wählen, bieten sich durch den Wechsel der Darstellungsebene (Lebenswelt « » makroskopische Ebene « » submikroskopische Ebene « » Formel / symbolische Ebene) zahlreiche ergänzende Gelegenheiten zum sprachlichen und fachlichen Lernen. Schülerinnen und Schüler erlangen häufig erst durch den Wechsel zwischen den verschiedenen Darstellungsebenen ein tieferes fachliches Verstehen. Sprachliches und fachliches Lernen unterstützen sich so gegenseitig.

3 Methoden zur Unterstützung des Erwerbs der Bildungs- und der Fachsprache

Wie bereits erwähnt, ist es das Ziel des Unterrichts aller Fächer, dass sich die Schülerinnen und Schüler bildungs- und fachsprachlich ausdrücken können. Es ist somit nicht der richtige Weg, im naturwissenschaftlichen Unterricht die Formulierungen so weit zu vereinfachen, dass das fachliche Lernen darunter leidet. Vielmehr geht es darum, die sprachlichen und die fachlichen Herausforderungen bewusst zu verknüpfen.

In diesem Zusammenhang wird im pädagogisch-psychologischen Kontext die Unterstützung des Lernprozesses durch die Bereitstellung eines „Lerngerüsts“ diskutiert („Scaffolding“). Das Scaffolding bezeichnet eine zunächst vollständige Orientierungsgrundlage in Form von Anleitungen, Denkanstößen und anderen Hilfestellungen. Es wird jedoch nur so viel Hilfe angeboten, wie die Lernenden unbedingt benötigen, um eine gestellte Aufgabe selbstständig bearbeiten zu können. Sobald Lernende fähig sind, (Teil-) Aufgaben eigenständig zu bearbeiten, wird das „Gerüst“ schrittweise wieder entfernt (*Ahrenholz, B. (2010): Fachunterricht und Deutsch als Zweitsprache. Tübingen (Gunter Narr Verlag).*). Verschiedene Möglichkeiten bei der Unterstützung des Lernprozesses werden im Folgenden dargestellt.

3.1 Planung des Unterrichts – Berücksichtigung der Sprachbildung

- **Bedarfsanalyse:**

Bei der Unterrichtsplanung muss berücksichtigt werden, welche Textsorten behandelt werden sollen, welche sprachlichen Redemittel die Schülerinnen und Schüler benötigen und welche Fachwörter und fachsprachlichen Redewendungen eingeführt werden sollen (Verben, Kollokationen, Adjektive, Synonyme, ...). Darüber hinaus muss geklärt werden, welche Textsorte die Schülerinnen und Schüler lesen und welche sie produzieren sollen.

- **Lernstandsanalyse:**

Es muss überprüft werden, ob den Schülerinnen und Schülern diese Textsorten vertraut sind und welche Schwierigkeiten in diesen Texten auftreten

(Fachbegriffe, gehäuftes Auftreten von bestimmten grammatischen Strukturen wie z.B. Passivformen, bestimmten Nebensatztypen, Gebrauch der unpersönlichen Form, Verwendung des Konjunktivs, ...).

- **Sprachsensible Unterrichtsplanung:**

Im Unterricht sollten möglichst Anschauungsmaterialien verwendet und verschiedene Darstellungsformen genutzt werden (Bilder, Texte, Tabellen, Graphen, Symbole), Die Sequenzierung der Aufgaben und der Darstellungen sollte von konkret zu abstrakt, von der Alltagssprache zur Fachsprache erfolgen. Der Einsatz von „reichem“ Input, d.h. Material, das etwas oberhalb des Sprachstands der Lernenden liegt, das Einbeziehen metasprachlicher Reflexion (soweit möglich die Wortbedeutungen ableiten) und das Einplanen von Wortschatzarbeit (s.u.) müssen berücksichtigt werden.

- **Sprachsensibles Unterrichten:**

Die Schülerinnen und Schüler müssen beim Hören und Sprechen (siehe Unterstützung im Unterrichtsgeschehen unten) sowie beim Lesen und Schreiben (siehe Wortschatzarbeit unten) unterstützt werden.

3.2 Das Unterrichtsgespräch – Hören und Sprechen

Insbesondere im Unterrichtsgespräch ist die Lehrperson sprachliches Vorbild. Daher sollte die Lehrkraft besonders darauf achten, langsam und verständlich zu sprechen, immer knapp oberhalb des Sprachstands der Schülerinnen und Schüler, so dass sie zwar stetig dazulernen, aber die Lehrkraft auch verstehen können. Die Aussagen von Lehrkraft und von den Schülerinnen und Schülern können mit Gesten und Bildern unterstützt werden und indem Fachbegriffe oder neue Begriffe (mit zugehörigem Artikel) an die Tafel geschrieben werden. Zur Beantwortung von Fragen empfiehlt es sich, den Lernenden ausreichend Zeit für das Nachdenken zu geben, denn insbesondere Schülerinnen und Schüler mit sprachlichen Schwierigkeiten benötigen mehr Zeit, um sprachlich produktiv zu werden. Äußerungen können durch Murmelphasen, Partnerarbeit, Gruppenarbeit oder kooperativ gestaltete Phasen vorbereitet werden.

Hilfreich ist es auch, Aussagen wiederholen lassen, gegebenenfalls unter Verwendung von Fachbegriffen; so sind mehr Schülerinnen und Schüler am Gespräch beteiligt, der Fachwortschatz wird trainiert und die Lehrkraft erhält ein klareres Bild, inwieweit die Inhalte verstanden und reproduziert werden können.

3.3 Vermittlung von Wortschatz – Wortschatzarbeit

Damit Wörter in den aktiven Wortschatz eingehen, müssen sie etwa 50-mal gehört worden *sein* (Apelthauer, E.: *Wortschatzentwicklung und Wortschatzarbeit*. In: Winfried, U. (Hrsg.) (2010) *Deutschunterricht in Theorie und Praxis*. Hohengehren (Schneider Verlag) S. 239ff.). Diese Anzahl lässt sich bei der Einführung neuer Begriffe reduzieren, wenn man die Schülerinnen und Schüler systematisch unterstützt, indem man ihnen die Gelegenheit gibt, die Phasen des Wortschatzerwerbs zu durchlaufen (Nach: Neugebauer, C.; Nodari, C. (2012): *Förderung der Schulsprache in allen Fächern. Praxisvorschläge für Schulen in einem mehrsprachigen Umfeld. Kindergarten bis Sekundarstufe I*. Bern (Schulverlag plus).
Sowie: Abshagen, M. (2015): *Praxishandbuch Sprachbildung Mathematik. Sprachsensibel unterrichten – Sprache fördern*. Stuttgart (Ernst Klett Sprachen).):

- **Einen neuen Begriff bilden:**

Im Unterrichtsgespräch wird mit Hilfe der Alltagssprache ein Gegenstand, Vorgang, Experiment oder eine Handlung beschrieben, vorgeführt oder gezeichnet.

- **Gezieltes Üben des neuen Wortschatzes:**

Die Schülerinnen und Schüler arbeiten nun eigenständig in Partner- oder Gruppenarbeit mit dem neuen Wortschatz. Sie führen beispielsweise Experimente durch, füllen Lückentexte aus oder formulieren Texte um. Dabei können die Schülerinnen und Schüler durch Mustersätze (Formulierungen für häufig benötigte Aussagen), Satzanfänge, Lückentexte, Wortlisten (Liste von Fachbegriffen mit Artikeln, fachsprachliche Redewendungen, Verben), Wortgeländer (die wesentlichen Elemente eines Satzes werden im Nominativ bzw. Infinitiv vorgegeben), Beispielsätze oder Satzbaukästen (Anordnen von Satzbausteinen, so dass ein sinnvoller Text entsteht) unterstützt werden.

- **Verwenden des neuen Wortschatzes:**

Nachfolgend produzieren die Schülerinnen und Schüler Texte – das kann zunächst auch mündlich erfolgen –, in denen der Wortschatz nützlich ist, beispielsweise indem sie ein Protokoll anfertigen, einen Text kommentieren, eine Erklärung schreiben oder einen Lehrfilm drehen. Da dem Schreiben von Protokollen eine besondere Bedeutung in den Naturwissenschaften zukommt, ist es günstig, sich unter den Fachschaften abzusprechen und eine gemeinsame Vorlage, ein Musterprotokoll, zu verfassen, an dem sich die Schülerinnen und Schüler orientieren können. Auch kann es hilfreich sein, sie mit gezielten Übungen zum Verfassen unpersönlicher Texte an das Schreiben von Protokollen heranzuführen (*Krämer, S. (2011): Der Walsumer Fachsprachentag Protokolle schreiben, unter: https://www.uni-due.de/imperia/md/content/prodaz/fachsprachentag_protokolle_schreiben.pdf (abgerufen am 12.06.2016).*).

- **Reflektieren des neuen Wortschatzes:**

Um den Wortschatz zu festigen und die Fachbegriffe zu vernetzen können die Schülerinnen und Schüler zum Beispiel ein Glossar oder eine Concept-Map erstellen.

Wird der Fachwortschatz regelmäßig abgeprüft, in kleinen Vokabeltests, in mündlicher Form (Kopfaufgaben (*Abshagen, M. (2015): Praxishandbuch Sprachbildung Mathematik. Sprachsensibel unterrichten – Sprache fördern. Stuttgart (Ernst Klett Sprachen).*)) oder in spielerischer Form als Kreuzworträtsel oder als Tabuspiel, so wird den Schülerinnen und Schüler vermittelt, dass der Fachwortschatz Teil des Fachlernens ist.

3.4 Leseförderung – Didaktisieren von Texten

Laut PISA (2000 ff.) ist die Lesekompetenz eine entscheidende Qualifikation für den Schulerfolg. Gerade die naturwissenschaftlichen Fachtexte sind anspruchsvoll, und zwar nicht bezogen auf den Fachinhalt, sondern auf die Wort- und Satzebene (siehe oben). Daher sollten die Schülerinnen und Schüler dabei unterstützt werden, Lesestrategien zu erlernen und an Texte herangeführt werden.

Fachtexte zeichnen sich häufig dadurch aus, dass sie neben einer Vielzahl von Fachbegriffen auch eine Häufung von **Schwierigkeiten auf der Wort- und Satzebene** (Weis, I. (2013): *DaZ im Fachunterricht, Sprachbarrieren überwinden - Schüler erreichen und fördern. Mülheim an der Ruhr (Verlag an der Ruhr).*)

enthalten, wie z.B. zusammengesetzte Wörter (Komposita), fehlende Artikel (Nullartikel), Vor- und Nachsilben, Präpositionen, Partizipialkonstruktionen, verkürzte Nebensätze, Proformen und unpersönliche Ausdrucksweisen. Eine Häufung dieser Schwierigkeiten findet sich auch in Schulbüchern, die für den Anfangsunterricht Chemie gedacht sind.

Anspruchsvolle Texte können entlastet werden, indem man **vor dem Lesen** gemeinsam über die Überschrift spricht oder ein dazugehöriges Bild betrachtet oder auch nach den Vorerfahrungen des Schülerinnen und Schüler fragt. Auch sollten Schlüsselwörter besprochen werden und unbekannter Wortschatz zur Verfügung gestellt werden.

Während des Lesens sollten die Schülerinnen und Schüler begleitende Leseaufträge erhalten. Diese Aufträge sollten die Aufmerksamkeit auf den Hauptgedanken des Textes lenken und zunächst das globale, dann das gezielte und dann das detaillierte Verstehen in den Fokus nehmen. Statt also direkt im Anschluss an das Lesen nach nicht Verstandenem oder nach speziellen Details zu fragen, sollte das in den Fokus genommen werden, was verstanden wurde.

Zum Beispiel kann das gezielte Suchen nach Informationen dazu dienen, den Text zu überfliegen. Anschließend können zu jedem Abschnitt Stichwörter oder Sätze aufgeschrieben und Fragen gestellt werden, die man mit Hilfe des Textes beantworten kann. Es kann etwas gezeichnet werden oder globale Aussagen können beurteilt werden, um so den roten Faden des Textes zu erkennen. Bei längeren Texten kann abschnittsweise vorgegangen werden und beispielsweise zu jedem Abschnitt ein Satz geschrieben werden. Fragen zu Details helfen anschließend sicherzustellen, dass der Text auch im Detail verstanden wurde.

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

Nach dem Lesen geht es darum, den Text in das vorhandene Wissensgerüst einzuordnen. Hierzu können beispielsweise Aussagen des Textes beurteilt oder eine Stellungnahme geschrieben werden.

4 Eine gemeinsame Fachsprache für die Naturwissenschaften

Im Chemieunterricht muss der Umgang mit Fachbegriffen zu einer fachlich korrekten Nutzung der Begriffe weiterentwickelt werden.

Viele Begriffe sind Bestandteile des Alltags und werden im Kontext der Situation benutzt und verstanden. Im Unterricht gilt es jedoch weder die Umgangssprache zu eliminieren, noch ausschließlich fachsprachlich korrekte Formulierungen zuzulassen. Beide haben an der richtigen Stelle ihren Platz. Die umgangssprachliche Formulierung kann Ansatzpunkt für den Unterricht sein, an dessen Ende eine altersgemäße Formulierung in der Fachsprache steht. Durch die Fähigkeit, einen Sachverhalt umgangssprachlich korrekt darzustellen, beweist ein Schüler oder eine Schülerin eine größere Kompetenz als durch „Nachplappern“ eines Lehrsatzes (*Landesinstitut für Schulentwicklung (Hrsg.) (2006): Knotenpunkte der Naturwissenschaften. Auf dem Weg zu einer gemeinsamen Fachsprache der Naturwissenschaften. Stuttgart (Landesinstitut für Schulentwicklung).*).

Zu folgenden Themen sind sprachliche Ungenauigkeiten zu erwarten:

- Energie, Wärme, Elektrizitätslehre, Stoffe (Struktur der Materie), chemische Reaktion, Masse und Gewicht, Kraft, Umgang mit Modellen

Besonders für Kolleginnen und Kollegen, die fachfremd unterrichten, ergeben sich hier Schwierigkeiten. Die Fachkonferenzen der Fächer Biologie, Chemie und Physik sollten die einheitliche Verwendung dieser Begriffe abstimmen.

V Einsatz digitaler Medien im Chemieunterricht

Die Möglichkeiten, digitale Medien im Chemieunterricht gewinnbringend einzusetzen, sind vielfältig. Die Kultusministerkonferenz der Länder hat in ihrem Strategiepapier „Bildung in der digitalen Welt“ (*Sekretariat der Ständigen Konferenz der Kultusminister der Länder in der Bundesrepublik Deutschland (Hrsg.) (2016): Bildung in der digitalen Welt - Strategie der Kultusministerkonferenz, unter https://www.kmk.org/fileadmin/Dateien/pdf/PresseUndAktuelles/2016/Bildung_digital_e_Welt_Webversion.pdf (abgerufen am 13.03.2017).*) einen Rahmen formuliert. In diesem Rahmen werden die Kompetenzen bestimmt, über die die Schülerinnen und Schüler verfügen sollen, um künftigen Anforderungen der digitalen Welt zu genügen. Die „Kompetenzen in der digitalen Welt“ umfassen sechs Bereiche, in denen Lernenden gefördert werden sollen. Die folgende Auflistung gibt einen Überblick über die Arbeitsmöglichkeiten in den sechs Kompetenzbereichen im Fach Chemie.

Kompetenzbereich Suchen, Verarbeiten und Aufbewahren

- Arbeits- und Suchinteressen klären und festlegen
- Suchstrategien nutzen und weiterentwickeln
- in verschiedenen digitalen Umgebungen suchen
- relevante Quellen identifizieren und zusammenführen
- Informationen und Daten analysieren, interpretieren und kritisch bewerten
- Informationsquellen analysieren und kritisch bewerten
- Informationen und Daten sicher speichern, wiederfinden und von verschiedenen Orten abrufen
- Informationen und Daten zusammenfassen, organisieren und strukturiert aufbewahren

Beispiele:

Informationen suchen, analysieren, interpretieren und bewerten (Denkmodelle, Reaktionsmechanismen, virtuelle Experimente, Animationen, Simulationen oder Videosequenzen, Darstellungen zur Verteilung der Elektronen in den Atomen der Elemente, Darstellungen zum Aufstellen von Reaktionsschemata)

Kompetenzbereich Kommunizieren und Kooperieren

- mit Hilfe verschiedener digitaler Kommunikationsmöglichkeiten kommunizieren
- digitale Kommunikationsmöglichkeiten zielgerichtet und situationsgerecht auswählen
- Dateien, Informationen und Links teilen
- Referenzierungspraxis beherrschen (Quellenangaben)
- digitale Werkzeuge für die Zusammenarbeit bei der Zusammenführung von Informationen, Daten und Ressourcen nutzen
- digitale Werkzeuge bei der gemeinsamen Erarbeitung von Dokumenten nutzen
- Verhaltensregeln bei digitaler Interaktion und Kooperation kennen und anwenden
- Kommunikation der jeweiligen Umgebung anpassen
- ethische Prinzipien bei der Kommunikation kennen und berücksichtigen
- kulturelle Vielfalt in digitalen Umgebungen berücksichtigen
- öffentliche und private Dienste nutzen
- Medienerfahrungen weitergeben und in kommunikative Prozesse einbringen
- als selbstbestimmter Bürger aktiv an der Gesellschaft teilhaben

Beispiele:

- interaktive Nutzung von Darstellungen
- gemeinsam an Projekten arbeiten
- Produkte korrigieren und kommentieren
- Ergebnisse veröffentlichen

Kompetenzbereich Produzieren und Präsentieren

- technische Bearbeitungswerkzeuge kennen und anwenden
- eine Produktion planen und in verschiedenen Formaten gestalten, präsentieren, veröffentlichen oder teilen
- Inhalte in verschiedenen Formaten bearbeiten, zusammenführen, präsentieren und veröffentlichen oder teilen
- Informationen, Inhalte und vorhandene digitale Produkte weiterverarbeiten und in bestehendes Wissen integrieren
- Bedeutung von Urheberrecht und geistigem Eigentum kennen

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

- Urheber- und Nutzungsrechte (Lizenzen) bei eigenen und fremden Werken berücksichtigen
- Persönlichkeitsrechte beachten

Beispiele:

- Denkmodelle und Formeln darstellen
- Messwerte erfassen
- Messwerte darstellen
- Konstruktion von Apparaturen
- Filme von Versuchsdurchführungen produzieren, auch in Zeitlupe
- Informationen als Text und Bild präsentieren
- Animationen und Simulationen herstellen und herstellen und präsentieren
- Videosequenzen (auch in Zeitlupe oder im Zeitraffer) präsentieren
- virtuelle Experimente präsentieren (wenn diese einen Mehrwert besitzen und keine realen Experimente möglich sind)

Kompetenzbereich Schützen und sicher Agieren

- Risiken und Gefahren in digitalen Umgebungen kennen, reflektieren und berücksichtigen
- Strategien zum Schutz entwickeln und anwenden
- Maßnahmen für Datensicherheit und gegen Datenmissbrauch berücksichtigen
- Privatsphäre in digitalen Umgebungen durch geeignete Maßnahmen schützen
- Sicherheitseinstellungen ständig aktualisieren
- Jugendschutz- und Verbraucherschutzmaßnahmen berücksichtigen
- Suchtgefahren vermeiden, sich selbst und andere vor möglichen Gefahren schützen
- digitale Technologien gesundheitsbewusst nutzen
- digitale Technologien für soziales Wohlergehen und Eingliederung nutzen
- Natur und Umwelt schützen
- Umweltauswirkungen digitaler Technologien berücksichtigen

Kompetenzbereich Problemlösen und Handeln

- Anforderungen an digitale Umgebungen formulieren
- technische Probleme identifizieren
- Bedarfe für Lösungen ermitteln und Lösungen finden bzw. Lösungsstrategien entwickeln
- eine Vielzahl von digitalen Werkzeugen kennen und kreativ anwenden
- Anforderungen an digitale Werkzeuge formulieren
- passende Werkzeuge zur Lösung identifizieren
- digitale Umgebungen und Werkzeuge zum persönlichen Gebrauch anpassen
- eigene Defizite bei der Nutzung digitaler Werkzeuge erkennen und Strategien zur Beseitigung entwickeln
- eigene Strategien zur Problemlösung mit anderen teilen
- effektive digitale Lernmöglichkeiten finden, bewerten und nutzen
- persönliches System von vernetzten digitalen Lernressourcen selbst organisieren können
- Funktionsweisen und grundlegende Prinzipien der digitalen Welt kennen und verstehen.
- algorithmische Strukturen in genutzten digitalen Tools erkennen und formulieren
- eine strukturierte, algorithmische Sequenz zur Lösung eines Problems planen und verwenden

Beispiele

- Arbeitsprozesse mithilfe digitaler Medien entwickeln und strukturieren
- digitale Medien beim Experimentieren einsetzen, zum Beispiel zur Erfassung von Messwerten
- Fachinhalte strukturieren
- digitale Karteien zum Lernen nutzen

Kompetenzbereich Analysieren und Reflektieren

- Gestaltungsmittel von digitalen Medienangeboten kennen und bewerten
- interessen geleitete Setzung, Verbreitung und Dominanz von Themen in digitalen Umgebungen erkennen und beurteilen

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

- Wirkungen von Medien in der digitalen Welt (z. B. mediale Konstrukte, Stars, Idole, Computerspiele, mediale Gewaltdarstellungen) analysieren und konstruktiv damit umgehen
- Vielfalt der digitalen Medienlandschaft kennen
- Chancen und Risiken des Mediengebrauchs in unterschiedlichen Lebensbereichen erkennen, eigenen Mediengebrauch reflektieren und ggf. modifizieren
- Vorteile und Risiken von Geschäftsaktivitäten und Services im Internet analysieren und beurteilen
- wirtschaftliche Bedeutung der digitalen Medien und digitaler Technologien kennen und sie für eigene Geschäftsideen nutzen
- die Bedeutung von digitalen Medien für die politische Meinungsbildung und Entscheidungsfindung kennen und nutzen
- Potenziale der Digitalisierung im Sinne sozialer Integration und sozialer Teilhabe erkennen, analysieren und reflektieren

Beispiele

- Einsatz von digitalen Medien planen
- Web-Seiten mit Bezug zu chemischen Inhalten reflektieren und bewerten
- Risiken digitaler Medien einschätzen können

VI Die Rolle der Aufgaben im Chemieunterricht

Im Kapitel III 5 wurden mögliche Unterrichtsgänge für den Chemieunterricht in der Sekundarstufe I / der Oberstufe genannt, die eine strukturierte und inhaltlich schlüssige, kontinuierliche Gestaltung des Unterrichts sowie einen kumulativen Kompetenzaufbau ermöglichen.

1 Aufgabenkultur im Fach Chemie – Lern- und Leistungsaufgaben

Über alle Schulartgrenzen hinweg müssen Lehrerinnen und Lehrer differenzierte Lernangebote für Schülerinnen und Schüler machen. Sie müssen Lern- und Arbeitssituationen so planen, dass alle Lernenden Chancen zum Kompetenzerwerb vorfinden (*Klinger, U. et al. (2011): Wie fragt man nach Kompetenzen? In: Unterricht Chemie Nr. 124/125, S. 14.*). Im Rahmen der Unterrichtsplanung spielen Aufgaben hier eine zentrale Rolle und erfüllen im Unterricht verschiedene Funktionen:

Die Schülerinnen und Schüler

- erschließen sich neues Wissen,
- wenden das Gelernte routiniert an,
- übertragen das Gelernte auf neue Anwendungsgebiete,
- wiederholen und vernetzen Inhalte,
- entwickeln Problemlösungsstrategien.

Die Qualität von Aufgaben ist zentral mit dem Lernerfolg der Schülerinnen und Schüler verbunden. Wahrscheinlicher wird dieser Erfolg, wenn die Aufgaben die folgenden Kriterien erfüllen:

Gute Aufgaben

- sind sinnvoll und interessant; sie greifen lebensweltliche Kontexte auf,
- passen zu den Lernvoraussetzungen: Die Schülerinnen und Schüler fühlen sich herausgefordert. Sie können etwas lernen und sie erleben ihre Kompetenz,
- berücksichtigen Schülervorstellungen und setzen sie in Beziehung zu fachlichen Vorstellungen und wissenschaftlichen Theorien,
- antizipieren Lernhürden und Verständnisschwierigkeiten und bieten Bearbeitungshinweise und Lösungshilfen an,

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

- verknüpfen das Erarbeitete mit anderen Wissens- und Anwendungsgebieten, fordern Kenntnisse von naturwissenschaftlichen Fakten sowie von qualitativem Verständnis und dem Aufbau logischer Beziehungen,
- fördern naturwissenschaftliches Denken und Arbeiten,
- fördern die Fähigkeit, Probleme selbstständig, beharrlich und einfallsreich zu lösen,
- unterstützen die Kooperation und Kommunikation der Schülerinnen und Schüler untereinander (*Gropengießer, H.: Mit Aufgaben lernen. In: Gropengießer, Hötteke, Nielsen und Stäudel (Hrsg.) (2006) Mit Aufgaben lernen, (Friedrich Verlag), S. 4ff.*),
- fördern die Fähigkeit, zielgerichtet verschiedene Darstellungsformen zu nutzen.

In allen Schülergruppen besteht die Notwendigkeit, die Aufgaben differenziert an die jeweilige Schülergruppe anzupassen. Maßnahmen zur Differenzierung sind am Beispiel der Sprachförderung bereits im Kapitel IV dargestellt worden. Darüber hinaus müssen inhaltliche und strukturelle Maßnahmen zur Differenzierung wesentlicher Bestandteil der Planung und des Unterrichts sein.

Lernende konstruieren neues Wissen vor dem Hintergrund vorhandenen Wissens. Das neue Lernmaterial muss daher mit dem Vorwissen korrespondieren und an den Lernprozess angepasst werden. Neben dem Vorwissen, den fachlichen Kompetenzen, sind die methodischen Kompetenzen (u. a. Arbeits- und Lerntechniken, Fähigkeit zur Selbstregulation des eigenen Lernprozesses) wichtige Voraussetzungen, die bei der individuellen Gestaltung des Lernprozesses berücksichtigt werden müssen (*Hänze, M. und Jurkowski, S.: Diagnostizieren in Lern- und Prüfungssituationen. In: Unterricht Chemie Nr. 124/125 (2011), S. 2.*).

Lernaufgaben sind schriftlich oder mündlich formulierte Lernangebote, die einen Informations-, einen Aufforderungs- und einen Unterstützungsteil enthalten. Teilweise wird die Lösung mitgeliefert. Im **Informationsteil** wird auf einen Kontext verwiesen oder ein Phänomen beschrieben. Im **Aufforderungsteil** wird mindestens eine Anweisung gegeben oder eine Frage gestellt, die auf die Lösung zielt. Häufig wird die erwartete Leistung der Lernenden mit einem entsprechenden Operator (siehe Anhang) präzise beschrieben. Im **Unterstützungsteil** werden

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

Bearbeitungshinweise oder Lösungshilfen angeboten. So werden die Lernenden durch eine Aufgabe zur eigenständigen Lernarbeit angeregt (*Gropengießer, H.: Mit Aufgaben lernen. In: Gropengießer, Hötteke, Nielsen und Stäudel (Hrsg.) (2006) Mit Aufgaben lernen, (Friedrich Verlag), S. 4ff.*).

Bei der Bearbeitung von Lernaufgaben sind Fehler durchaus willkommen und können als Lernchance genutzt werden. Die Möglichkeit zur Nachbesserung ist vorhanden; es gibt häufig unterschiedliche Lösungen und Wege zum Ziel.

In **Leistungsaufgaben** stehen die Überprüfung und die Benotung / Bewertung der individuellen Lernleistung im Vordergrund. Am Ende eines Lernprozesses wird das erreichte Niveau der Kompetenzen und Fertigkeiten überprüft. In einer Leistungssituation geht es „in erster Linie darum, Erfolge zu erzielen und Misserfolge zu vermeiden“ (*Weinert, F. E.: Die fünf Irrtümer der Schulreformer. Welche Lehrer, welchen Unterricht braucht das Land? In: Psychologie heute 26 (1999), S. 28 – 34.*) und Gelerntes möglichst umfassend und sicher darstellen zu können. Dieses gilt insbesondere, wenn die Leistungsüberprüfung tatsächlich in einer Note mündet.

Lern- und Leistungssituationen sollten im Unterricht voneinander getrennt werden, da sie unterschiedlichen psychologischen Gesetzmäßigkeiten folgen. Allerdings sollte auch in Leistungssituationen „intelligentes Wissen“ – also Wissen, das angewendet werden kann und auf andere Situationen übertragbar ist – gefordert werden.

2 Gleichwertige Leistungen in der Oberstufe

In der Oberstufe können neben Klassenarbeiten einer Klassenarbeit gleichwertige Leistungen gemäß § 7 Abs. 4 OAPVO treten. Dabei ist sicherzustellen, dass die individuelle Leistung des einzelnen Schülers / der einzelnen Schülerin bewertet wird. Dies ist möglich, wenn die Leistung im Unterricht erbracht wird. Für diese Leistungen gelten ebenfalls die in den Fachanforderungen genannten Aspekte, insbesondere sollten die Bedingungen für die einzelnen Schülerinnen und Schüler vergleichbar sein und von jeder Schülerin / jedem Schüler Leistungen in den drei Anforderungsbereichen gefordert werden. Die Fachkonferenz beschließt Kriterien, nach denen Leistungen einer Klassenarbeit im Fach Chemie gleichwertig sind. Empfehlenswert ist es, ein Beurteilungsraster, auch gemeinsam mit den Schülerinnen und Schülern, zu entwickeln. In diesen Prozess eingebunden werden sollte auch die Entscheidung, wie die Gewichtung durch Punkte erfolgt. So kann eine Kultur des transparenten Sich-gegenseitig-Beurteilens etabliert werden.

Das folgende Beispiel zeigt eine experimentelle Ersatzleistung, die im Rahmen einer Doppelstunde von allen Schülerinnen und Schülern gleichzeitig erbracht wird. Die unterrichtlichen Voraussetzungen sind dabei:

Im Unterricht der Qualifikationsphase wurden im Sachgebiet „Biomoleküle“ die Proteine ausführlich behandelt, bei den Themen Kohlenhydrate und Lipide wurden Schwerpunkte gesetzt und die Pflichtinhalte entsprechend deutlich reduziert. Im Sachgebiet „Chemie der funktionalen Stoffe und Materialien“ wurde der Schwerpunkt im Thema „Grenzflächenaktive Stoffe: Wasch- und Reinigungsmittel“ gewählt.

Die Schülerinnen und Schüler dürfen alle eigenen Unterlagen aus dem Unterricht (keine Kopien von Mitschülern oder aus Schulbüchern) sowie das Periodensystem der Elemente als Hilfsmittel verwenden. Dies verschiebt den Schwerpunkt in der Vorbereitungszeit vom (Auswendig-)Lernen der Unterrichtsinhalte hin zu einer sorgfältigen Organisation vorhandener Materialien und damit verbunden zu einer Restrukturierung und Vernetzung vorhandenen Wissens.

Die Lernenden erhalten zu Beginn der Doppelstunde einen Baumwollappen, auf dem sich ein Fleck aus Kakao und Milch befindet. Die damit verbundene Aufgabenstellung lautet wie folgt:

Aufgabe „Wäschewaschen“

Hartnäckige Flecken, wie zum Beispiel Kakao auf dem weißen T-Shirt, lassen sich in der Praxis häufig nur schwer entfernen.

1. Entwickeln Sie einen Versuchsplan, wie die Kakaoflecken aus dem Stoff entfernt werden können und setzen Sie diesen in die Praxis um. Ziel ist, dass Sie den Baumwollappen am Ende der Stunde sauber abgeben.
 2. Erläutern Sie, welche Bestandteile der Waschmittel für die Reinigung wichtig sind und wie diese wirken. Gehen Sie dabei auch ausführlich auf die exakten Versuchsbedingungen ein.
 3. Dokumentieren Sie Ihre Vorgehensweise vollständig und nachvollziehbar.
 4. Beurteilen Sie die Umweltverträglichkeit Ihres Vorgehens.
-

Die Schülerinnen und Schüler nutzen vorbereitete Geräte und Chemikalien.

Da den Schülerinnen und Schülern alle Aufzeichnungen während der Ersatzleistung zur Verfügung stehen, liegt der Schwerpunkt der Aufgaben 1 und 2 im Anforderungsbereich I und II. Da aber auch die Vernetzung vorhandenen Wissens aus zwei Sachgebieten sowie die Anwendung auf die neue, experimentell zu lösende Aufgabe erforderlich ist, liegt ein Teil der Anforderungen im Anforderungsbereich III. Da im Unterricht Protokolle zu Experimenten angefertigt wurden, die den Lernenden zur Verfügung stehen, liegt der Schwerpunkt von Aufgabe 3 im Anforderungsbereich II. Die Schwerpunkte der Aufgabe 4 liegt in den Anforderungsbereichen II und III.

Die Bewertung der Leistungen sollte den Schülerinnen und Schülern individualisiert und konkret mitgeteilt werden.

3 Hinweise zur Gestaltung von experimentellen Aufgaben zur Leistungsmessung

Ziel experimenteller Aufgaben ist es, die Kompetenzen der Schülerinnen und Schüler im Bereich der Erkenntnisgewinnung sichtbar zu machen. Im Rahmen einer Aufgabe den gesamten Prozess der Erkenntnisgewinnung zu bewerten – von der Hypothesenbildung bis zum Aufzeigen von Konsequenzen für eine weitere Experimentalplanung – ist sehr zeitaufwendig und nicht sinnvoll. Daher sollte mindestens in der Sekundarstufe I der Gesamtprozess in messbare Einzelschritte unterteilt werden, die im Rahmen auch kleiner Aufgaben bewertbar sind.

Solche Teilschritte können beispielsweise wie folgt aussehen:

- Aufstellen geeigneter Hypothesen und deren Begründung sowie die Abgrenzung zwischen Hypothesen und Vermutungen
- Entwickeln eines Untersuchungsdesigns auf der Basis einer Hypothese (im Rahmen sinnvoller Vorgaben, z.B. Auswahlliste der Materialien, ...) und Voraussage, unter welchen Bedingungen die Hypothese verifiziert oder falsifiziert ist (Woran erkenne ich / worauf muss ich beim Beobachten besonders achten?)
- zielgerichtetes Experimentieren vor dem Hintergrund angemessener Sicherheitsvorkehrungen
- gezieltes Beobachten und Dokumentieren von Beobachtungen, beispielsweise im Rahmen eines Versuchsprotokolls
- Deutung von Beobachtungen in Hinblick auf die Hypothese sowie Reflexion, ob das Experiment geeignet war, die Hypothese in vollem Umfang zu beantworten

Zur konkreten Messung der Schülerkompetenzen sind geeignete Beobachtungsbögen zwingend erforderlich, da nur so in kurzer Zeit auch das praktische Vorgehen von Schülerinnen und Schülern einer Lerngruppe dokumentiert werden kann. Auch daher ist es sinnvoll, den Prozess der Erkenntnisgewinnung aufzuteilen und Schwerpunkte zu setzen.

Es ist zum Beispiel möglich, den Schülerinnen und Schülern eine Hypothese vorzugeben, zu der sie aus vier unterschiedlichen Vorschlägen für Experimente begründet die sinnvollste Variante auswählen. Möglich wäre auch, einen Filmausschnitt zu einem Experiment inklusive Experimentalanleitung zu zeigen und

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

die Lernenden begründet entscheiden zu lassen, inwieweit das Experiment zur Überprüfung einer gegebenen Hypothese geeignet ist. Gegebenenfalls können sie ein alternatives Experiment als Verbesserung planen.

VII Literatur

Abshagen, Maike (2015): Praxishandbuch Sprachbildung Mathematik.

Sprachsensibel unterrichten – Sprache fördern. Stuttgart (Ernst Klett Sprachen).

Apelthauer, Ernst: Wortschatzentwicklung und Wortschatzarbeit. In: Winfried, Ulrich (Hrsg.) (2010) Deutschunterricht in Theorie und Praxis. Hohengehren (Schneider Verlag) S. 239ff.

Ahrenholz, B. (2010): Fachunterricht und Deutsch als Zweitsprache. Tübingen (Gunter Narr Verlag).

Barke, H.-D.: Das Chemische Dreieck. In: Naturwissenschaften im Unterricht Chemie. Friedrich-Verlag, Heft 67 (2002), S. 45 - 46.

Barke, H.-D. (2011): Chemiedidaktik kompakt. Lernprozesse in Theorie und Praxis. Heidelberg (Springer-Verlag).

BLK-Expertengruppe (Baumert, J. et al.) (1997): Steigerung der Effizienz des mathematisch-naturwissenschaftlichen Unterrichts. Bonn, unter: <http://www.blk-bonn.de> (abgerufen am 20.05.2014).

Deutsches Pisa-Konsortium (Hrsg.) (2000): Schülerleistungen im internationalen Vergleich: Eine neue Rahmenkonstruktion für die Erfassung von Wissen und Fähigkeiten. Berlin (Max-Planck-Institut für Bildungsforschung).

Eilks, I. & Möllering, J. (2001) Neue Wege zu einem fächerübergreifenden Verständnis des Teilchenkonzepts, unter: <http://www.idn.uni-bremen.de/chemiedidaktik/material/NiU%20Basis-konzepte%20Beitrag%20Eilks%20ungekuerzt.pdf> (abgerufen am 05.08.2014).

Fortbildungskonzepte und –materialien zur kompetenz- bzw. standardorientierten Unterrichtsentwicklung (2009), unter: <http://www.kmk-format.de> (abgerufen am 19.02.2017)

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

Gropengießer, H.: Mit Aufgaben lernen. In: Gropengießer, Hötteke, Nielsen und Stäudel (Hrsg.) (2006) Mit Aufgaben lernen (Friedrich Verlag S. 4ff.

Gutachten zur Vorbereitung des Programms "Steigerung der Effizienz des mathematisch-naturwissenschaftlichen Unterrichts", BLK, Heft 60, Bonn (1997).

Hänze, M. und Jurkowski, S.: Diagnostizieren in Lern- und Prüfungssituationen. In: Naturwissenschaften im Unterricht Chemie. Friedrich Verlag, Heft 124/125 (2011), S. 2.

Institut für Qualitätsentwicklung an Schulen Schleswig-Holstein (IQSH) (Hrsg.) (2011): Methoden im Unterricht – Anregungen für Schule und Lehrerbildung. Kronshagen.

Johnstone, A H: Teaching of Chemistry – logical or psychological? In: CERAPIE 1 (2000), S. 9-15.

Klinger, U. u. a: Wie fragt man nach Kompetenzen? In: Naturwissenschaften im Unterricht Chemie. Friedrich Verlag, Heft 124/125 (2011), S. 14.

Krämer, Silke (2011): Der Walsumer Fachsprachentag Protokolle schreiben, unter: https://www.uni-due.de/imperia/md/content/prodaz/fachsprachentag_protokolle_schreiben.pdf (abgerufen am 12.06.2016)

Landesinstitut für Schulentwicklung (Hrsg.) (2006): Knotenpunkte der Naturwissenschaften. Auf dem Weg zu einer gemeinsamen Fachsprache der Naturwissenschaften. Stuttgart (Landesinstitut für Schulentwicklung).

Leerhoff, G. und Eilks, I.: Schüler erarbeiten sich den Atombau – Erfahrungen mit einem Gruppenpuzzle. In: Praxis Schule 5 – 10 (2002). S. 48 – 54.

Leisen, J. (2010): Handbuch Sprachförderung im Fach. Bonn (Varus Verlag).

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II

Neugebauer, Claudia; Nodari, Claudio (2012): Förderung der Schulsprache in allen Fächern. Praxisvorschläge für Schulen in einem mehrsprachigen Umfeld.

Kindergarten bis Sekundarstufe I. Bern (Schulverlag plus).

Neugebauer, Claudia (2006): Grundlagen Didaktisierung. Netzwerk SIMS, Sprachförderung in mehrsprachigen Schulen, Institut für Interkulturelle Kommunikation, Zürich, unter http://www.netzwerk-sims.ch/wp-content/uploads/2013/08/grundlagen_didaktisierung.pdf (abgerufen am 20.08.2016).

Pfeifer, P. et al. (2002): Konkrete Fachdidaktik Chemie. München (Oldenbourg Schulbuchverlag).

Pfeifer, P. et al.: Schülerexperimente im Unterricht. In: Naturwissenschaften im Unterricht Chemie. Friedrich Verlag, Heft 126 (2011), S. 2 ff.

Ralle, B., Di Fuccia, D., Bremkes, T.: Experiment und Erkenntnisgewinnung in Schule und Lehrerbildung – eine differenzierende Betrachtung. In: MNU (2009) Experiment und Modell. Tagungsband zur 15. Fachleitertagung. (Verlag Klaus Seeberger).

Rehm, M., Stäudel, L.: Grundbegriffe und Basiskonzepte der Chemie. In: Naturwissenschaften im Unterricht Chemie. Friedrich Verlag, Heft 128 (2012).

Rehm, M. und Parchmann, I. (Hrsg.): Naturwissenschaften im Unterricht Chemie. Friedrich Verlag, Heft 114 (2009).

Rost, J.: Umweltbildung – Bildung für eine nachhaltige Entwicklung: Was macht den Unterschied? In: ZEP: Zeitschrift für internationale Bildungsforschung und Entwicklungspädagogik 25 (2002), S. 7-12.

Sekretariat der Ständigen Konferenz der Kultusminister der Länder in der Bundesrepublik Deutschland (Hrsg.) (2005): Beschlüsse der Kultusministerkonferenz – Bildungsstandards im Fach Chemie für den Mittleren Schulabschluss. München (Luchterhand), S. 6.

Leitfaden zu den Fachanforderungen Chemie Sekundarstufe I/ Sekundarstufe II
Sekretariat der Ständigen Konferenz der Kultusminister der Länder in der
Bundesrepublik Deutschland (Hrsg.) (2016): Bildung in der digitalen Welt - Strategie
der Kultusministerkonferenz, unter [https://www.kmk.org/fileadmin/Dateien/pdf/
PresseUndAktuelles/2016/Bildung_digitale_Welt_Webversion.pdf](https://www.kmk.org/fileadmin/Dateien/pdf/PresseUndAktuelles/2016/Bildung_digitale_Welt_Webversion.pdf) (abgerufen am
13.03.2017).

Weinert, F. E.: Die fünf Irrtümer der Schulreformer. Welche Lehrer, welchen
Unterricht braucht das Land? In: Psychologie heute 26 (1999), S. 28 – 34.

Weinert, F. E.: Vergleichende Leistungsmessung in Schulen – eine umstrittene
Selbstverständlichkeit. In: Weinert, F. E. (Hrsg.) (2001) Leistungsmessungen in
Schulen. Weinheim und Basel (Beltz Verlag) S. 17-31.

Weis, Ingrid (2013): DaZ im Fachunterricht, Sprachbarrieren überwinden - Schüler
erreichen und fördern. Mülheim an der Ruhr (Verlag an der Ruhr).

Ziener, G. (2001): Bildungsstandards in der Praxis – Kompetenzorientiert
unterrichten. Stuttgart (Kallmeyer).