



Warum kooperatives Lernen?

Ingo Eilks und Lutz Stäudel

Kooperatives Lernen bedeutet weit mehr als die Durchführung von Gruppenarbeit: Das Lernen wird systematisch in kooperative Prozesse zwischen Schülerinnen und Schülern verlagert, die die Lernenden zwingen Verantwortung füreinander zu übernehmen. Der Basisartikel stellt die Gründe für kooperatives Lernen dar und gibt außerdem einen Überblick über die verschiedenen Heftbeiträge.

UNTERRICHT CHEMIE 16/2005, Nr. 88/89, Seite 4

Das abgesicherte Gruppenpuzzle

Gabriele Leerhoff, Stephan Kienast, Silvija Markic und Ingo Eilks

An den Themenbeispielen „Oxidbildung und -spaltung“, „Differenzierter Atombau“ und „Elektronenpaarabstoßungskonzept“ wird die Methode des abgesicherten Gruppenpuzzles beschrieben. Schülerinnen und Schüler erarbeiten sich ein Teilthema zunächst selbstständig in der Stammgruppe und planen dann gemeinsam in der Expertengruppe eine Vermittlungsstrategie für das jeweilige Teilthema.

UNTERRICHT CHEMIE 16/2005, Nr. 88/89, Seite 28

Kooperatives Lernen

Ingo Eilks, Torsten Witteck, Stefan Rumann und Elke Sumfleth

Herkömmliche Gruppenarbeiten sind oft wenig kommunikativ. In diesem Basisartikel werden sozial-kommunikative, motivationale sowie kognitive Aspekte des kooperativen Lernens dargestellt. Es wird erläutert, welche Unterrichtsmethoden zur Förderung kooperativen Lernens besonders geeignet sind und diskutiert inwieweit die Ansprüche an Kooperatives Lernen in der Praxis erfüllt werden können.

UNTERRICHT CHEMIE 16/2005, Nr. 88/89, Seite 6

In einer Gruppenrallye zu den Elementfamilien

Torsten Witteck und Ingo Eilks

Bei der dargestellten Gruppenrallye arbeiten sich Schülerinnen und Schüler zunächst in leistungsheterogenen Kleingruppen in das Thema „Elemente des Periodensystems“ ein. Am Ende schreiben alle individuell einen Test, die Bewertung erfolgt jedoch anhand der Gesamtpunktzahl der Gruppe.

UNTERRICHT CHEMIE 16/2005, Nr. 88/89, Seite 34

Die zerbrochenen Quadrate

Ingo Eilks

Es werden zwei Varianten des Spiels „Die zerbrochenen Quadrate“ vorgestellt. Beide Varianten werden in Gruppen gespielt und demonstrieren sehr deutlich die Muster, die während einer kooperativen Gruppenarbeit in ähnlicher Reihenfolge immer wieder ablaufen. Wichtige Elemente des Kooperativen Lernens werden mithilfe dieses Spiels bewusst gemacht.

UNTERRICHT CHEMIE 16/2005, Nr. 88/89, Seite 12

Im Tandem zum Ziel

Kooperativ Probleme lösen

Hans-Dieter Körner und Daniela Breuer

Die in diesem Artikel vorgestellte Methode verknüpft Elemente des Kugellagers und des Gruppenpuzzles miteinander. Die Vorgehensweise im Unterricht wird an den Themenbeispielen Chromatographie in Jahrgangsstufe 7 und Struktur-Eigenschaftsbeziehungen in Jahrgangsstufe 11 aufgezeigt.

UNTERRICHT CHEMIE 16/2005, Nr. 88/89, Seite 38

Stoffgemische und Trennverfahren

Kooperatives Lernen im Anfangsunterricht

Carola Gorke und Volker Woest

Am Beispiel des Unterrichtsthemas „Stoffgemische und Trennverfahren“ aus dem Chemieanfangsunterricht wird die Arbeitsform Denken – Austauschen – Besprechen vorgestellt. Durch vorgegebene Arbeitsschritte sowie die Verteilung von Arbeitsrollen an die Schülerinnen und Schüler wird die Zusammenarbeit strukturiert und das kooperative Lernen, insbesondere im Chemieanfangsunterricht, gefördert.

UNTERRICHT CHEMIE 16/2005, Nr. 88/89, Seite 15

Die Reaktion von Natrium und Chlor

Mit der 1-2-4-Alle-Methode zur Deutung der Salzbildung

Torsten Witteck und Ingo Eilks

In der beschriebenen Unterrichtseinheit wird die Salzbildungsreaktion von den Schülerinnen und Schülern mithilfe der 1-2-4-Alle-Methode erarbeitet. Bei der Methode geht man von individuellen Lösungsvorschlägen aus. Diese Vorschläge werden dann in Paaren und anschließend in Vierergruppen verglichen und jeweils eine neue, gemeinsame Lösung herausgearbeitet.

UNTERRICHT CHEMIE 16/2005, Nr. 88/89, Seite 44

Wasser Marsch

Ein Beispiel für Lernplanung mit Schülerinnen und Schülern

Hans-Günther Sauer

In diesem Beitrag wird das Unterrichtsverfahren „Lernplanung mit Schülern“ am Beispiel des Themas Stofftrennung vorgestellt. Ziel dieser Methode ist es, eine offene Lernausgangssituation zu schaffen, in der die Schülerinnen und Schüler von Anfang an an der Gestaltung eines neuen Unterrichtsthemas beteiligt sind.

UNTERRICHT CHEMIE 16/2005, Nr. 88/89, Seite 19

Einführung in das Thema „Salze“

Förderung kooperativen Lernens durch wahl-differenzierten Chemieunterricht

Silvia Skiba und Volker Woest

In diesem Beitrag wird über eine fünfstündige wahl-differenzierte Unterrichtseinheit berichtet, die in einer 9. Klasse eines Gymnasiums in Eisenach erprobt wurde. Der beschriebene Unterricht fand überwiegend in Form von Gruppenarbeit statt.

UNTERRICHT CHEMIE 16/2005, Nr. 88/89, Seite 47

Wein und Bier, MilkyWay® und Cola

Zwei Beispiele für kooperatives Lernen im Kugellager

Torsten Witteck, Bettina Most und Ingo Eilks

Am Beispiel der Themen „Alkohol“ (Sek. II) und „Dichtebestimmung“ (Sek. I) wird dargestellt, wie sich Schülerinnen und Schüler mithilfe der Methode Kugellager chemische Fachinhalte selbstständig erarbeiten können. Angeleitet durch konkrete Aufgabenstellungen sammeln die Schülerinnen und Schüler zunächst arbeitsteilig Informationen, die sie sich anschließend gegenseitig erklären.

UNTERRICHT CHEMIE 16/2005, Nr. 88/89, Seite 29

Die Max Sauer GmbH

Eine Lernfirma zu Säuren und Basen

Torsten Witteck und Ingo Eilks

Schülerinnen und Schüler sollen am Modell einer Lernfirma die Chemie der Säuren und Basen selbstständig erarbeiten. Die Firma besteht aus sieben Abteilungen. Jede Abteilung entspricht einer Schülergruppe und erhält eine Problemstellung, die durch selbstbestimmtes, selbst organisiertes und selbstverantwortliches Lernen gelöst werden soll.

UNTERRICHT CHEMIE 16/2005, Nr. 88/89, Seite 51



Säuren und Laugen Kooperatives Arbeiten beim Schülerexperiment mit Interaktionsboxen

Stefan Rumann

Am Beispiel der Unterrichtsreihe „Säuren und Basen“ wird die Methode der „Gruppenrecherche mit Interaktionsboxen“ vorgestellt. Die Interaktionsboxen enthalten neben Chemikalien und Geräten eine Aufgabenstellung, die in Gruppenarbeit gelöst werden soll. Ziel der Gruppenarbeit ist die gemeinsame Konzeption und Erprobung eines Problemlösungsweges.

UNTERRICHT CHEMIE 16/2005, Nr. 88/89, Seite 57

Gruppenpuzzle und Frontalunterricht im Vergleich

Markus Tepner, Insa Melle und Burkhard Roeder

In diesem Magazinbeitrag werden die Ergebnisse einer Untersuchung dargestellt, bei der die Lernleistung und die Motivation beim Gruppenpuzzle mit der im „herkömmlichen“ Chemieunterricht verglichen werden. Für die Untersuchung wurde ein Gruppenpuzzle zum Thema Seifen entwickelt, das in insgesamt 10 Klassen durchgeführt wurde.

UNTERRICHT CHEMIE 16/2005, Nr. 88/89, Seite 82

Informationen aufbereiten Arbeit mit Texten in einem Gruppenpuzzle „Alkohole“

Petra Bojko und Volker Woest

Es wird ein Gruppenpuzzle zum Thema „Alkohole“ vorgestellt, bei dem fachliches Lernen mit der Anwendung von Arbeitsmethoden verknüpft wird, indem Schülerinnen und Schüler gezielt bestimmte Methoden zum Aufbereiten von Informationen aus Texten anwenden. Die fünfständige Unterrichtseinheit wurde für die 9. Jahrgangsstufe konzipiert.

UNTERRICHT CHEMIE 16/2005, Nr. 88/89, Seite 60

Zusammen üben – ein Spiel für Gruppen

Hans-Dieter Kömer

Es wird eine Abwandlung des bekannten Spiels Bingo vorgestellt, welches zum Üben chemischer Begriffe und Bezeichnungen im Unterricht eingesetzt werden kann. Bei dieser Spielvariante gibt es eine Spielkartenmatrix mit Antwortfeldern und dazugehörige Fragekärtchen, die jeweils eindeutig der Antwort eines Feldes der Spielkartenmatrix zugeordnet werden können.

UNTERRICHT CHEMIE 16/2005, Nr. 88/89, Seite 86

Low Fat oder Low Carbs? Kooperatives Lernen in einem gesellschaftskritisch-problemorientierten Chemieunterricht

Ralf Marks und Ingo Eilks

Im Rahmen dieser Unterrichtsmethode sollen Schülerinnen und Schüler chemische Fachinhalte erlernen, Informationen kritisch nutzen und über ihre eigene Rolle in der Gesellschaft reflektieren lernen. Am Beispiel des Themas Kartoffelchips wird gezeigt, wie diese Unterrichtsmethode im Chemieunterricht der Klasse 10 eingesetzt werden kann.

UNTERRICHT CHEMIE 16/2005, Nr. 88/89, Seite 66

Deutsches Gefahrstoff-Informations-System Schule

Martin Schwab

In dem kurzen Magazinbeitrag soll das Computerprogramm Deutsches Gefahrstoff-Informations-System Schule vorgestellt werden. Mithilfe des Programms lassen sich eine Gefahrstoffdatenbank für die Gefahrstoff-Recherche anlegen, die Chemikaliensammlung verwalten und Etiketten herstellen.

UNTERRICHT CHEMIE 16/2005, Nr. 88/89, Seite 88

Sportgetränke Kooperatives Lernen im Experiment orientierten Gruppenpuzzle

Jörg Saborowski, Christiane S. Reiners, Maike Fischer,

Markus Prechtl

Am Beispiel des Themas „Sportgetränke“ wird gezeigt, wie sich das Experiment in die Methode Gruppenpuzzle integrieren lässt. Ausgehend von der Frage, ob die Mineralstoffe, die der Körper beim Schwitzen verliert, durch Sportgetränke wieder zugeführt werden können, führen die Schülerinnen und Schüler verschiedene Analysen durch.

UNTERRICHT CHEMIE 16/2005, Nr. 88/89, Seite 71

Gemeinschaftlich Lernen in der Chemie-Media-AG

Stephan Kienast, Barbara Günther, Silvija Markic, Ingo Eilks

In diesem Beitrag wird ein jahrgangübergreifendes Projekt vorgestellt, in dem Schülerinnen und Schüler der Jahrgangsstufen 5–13 Multimedia-Elemente und Lernhilfen mithilfe des Programmes Mediator für den naturwissenschaftlichen Unterricht entwickeln. Bisher wurden Animationen und Simulationen zu Vorgängen auf Teilchenebene sowie zur Struktur organischer Verbindungen erstellt.

UNTERRICHT CHEMIE 16/2005, Nr. 88/89, Seite 75

Chemisches Rechnen Ein Beispiel für die kooperative Bearbeitung von Aufgaben

Jan Apotheke, Albert Pilot, Anne van Streun, Martin Goedhart

In diesem Beitrag wird eine kooperative Unterrichtsreihe zum Thema „Chemisches Rechnen“ beschrieben. Stöchiometrische Aufgaben werden mithilfe speziell auf Kooperation zielender Arbeitsblätter bearbeitet. Diese Arbeitsblätter haben den Zweck, dass die Lernenden gemeinsam über Aufgaben nachdenken und dabei die Antworten der Mitschülerinnen und Mitschüler beurteilen.

UNTERRICHT CHEMIE 16/2005, Nr. 88/89, Seite 78