

Alles in einem Koffer spart Ihre Zeit

Sie müssen nicht nach zusätzlichen Chemikalien suchen, jede Chemikalie, die Sie benötigen, ist im Koffer enthalten, so dass Sie sofort mit dem Experimentieren beginnen können, und zwar größtenteils ohne die Notwendigkeit eines chemischen Labors.

Attraktive chemische Experimente

Sie erhalten alle Chemikalien, die Sie benötigen, um die attraktivsten Experimente durchzuführen, die die Studenten faszinieren und ihr Interesse für die Wissenschaft wecken. Lassen Sie sie die interdisziplinären Zusammenhänge durch Experimente entdecken, in die sie sich verlieben.

Sicher nach den neuesten Standards

Wir haben die Experimente so konzipiert, dass giftige und ätzende Substanzen in Schülerversuchen vollständig vermieden werden und somit die strengsten Anforderungen der aktuellen Gesetzgebung erfüllen.

Daher können auch Schüler niedrigerer Klassen die Experimente unter der Aufsicht des Lehrers durchführen.

Alle Chemikalien sind nach den neuesten CLP-Richtlinien (Classification, Labelling and Packaging) gekennzeichnet und mit den entsprechenden Sicherheitsdatenblättern in deutscher Sprache versehen.

Methodisch mit den Rahmenlehrplänen verbunden

Der Kontext der Experimente steht im Zusammenhang mit vielen Themen, die üblicherweise in den Rahmenlehrplänen der Grund- und Sekundarschulen enthalten sind.

Anleitungen für Schüler und Lehrer

Wir stellen klar geschriebene Schülerinstruktionskarten, methodische Karten für Lehrer und ein Lehrerhandbuch zur Verfügung.

Möglichkeit, das verbrauchte Material nachzukaufen

Wir bieten die Möglichkeit, alle Teile des Kits nachzukaufen! – Bitte Nachfragen.

Hersteller:

Chemie und Licht
Karásek 1767/1,
Brno-Řečkovice, CZ
chemieundlicht@cfplus.cz

Das Kit Student enthält

- ✓ 7 verständliche Schüleranweisungskarten
- ✓ Chemikalien
- ✓ Hilfsmittel
- ✓ Rahmenlehrplanzuordnung
- ✓ Sicherheitshinweise
- ✓ Prozedur
- ✓ Kurze theoretische Erklärung
- ✓ Hinweise zur Entsorgung von verbrauchten Chemikalien
- ✓ methodische Hinweise und Tipps für Lehrer auf separaten Karten
- ✓ Lehrerhandbuch, das die einzelnen Themen ausführlicher behandelt

Experimente in Student Kit

Modul Peroxyoxalat-Chemilumineszenz

- ✓ ungiftige Chemikalie für Peroxyoxalat-Chemilumineszenz ("Motor der Reaktion")
- ✓ Farbstoffe für Chemilumineszenz
 - ein grünelber Farbstoff
 - ein roter Farbstoff
 - ein gelboranger Farbstoff
- ✓ Katalysator der Chemilumineszenzreaktion
- ✓ ungiftiges und nicht brennbares Lösungsmittel
- ✓ Wasserstoffperoxidquelle in einer sicheren und hoch effizienten Form
- ✓ Hilfspipetten

Modulbeschreibung: Die Studenten werden in Reagenzgläsern leuchtende Chemolumineszenz-Lösungen mit verschiedenen Farben vorbereiten. Sie werden die die Glühintensität (und somit die Reaktionsgeschwindigkeit) durch Erhitzen/Abkühlen, pH-Änderung und durch Zugabe eines Katalysators beeinflussen.

Rahmenlehrplanzuordnung: Beobachtung; Experiment; Sicherheit; Chemische Veränderungen; Chemische Reaktionen: Einflussfaktoren auf den Verlauf der chemischen Reaktion (Temperatur, pH-Wert, Katalysator); Anorganische Verbindungen: Verwendung von Säuren und Basen, Neutralisation, pH; Organische Verbindungen: heterocyclische Verbindungen

Kapazität: 125 Reagenzglas-Experimente



Chemilumineszenz

Modul Experimente mit Hydrogelen

- ✓ Fluorescein für die Hydrogelfärbung
- ✓ vorgefertigte Polyvinylalkohol-Lösung (PVAL)
- ✓ Vernetzungsmittel
- ✓ feste organische Säure zur Hydrogelzersetzung
- ✓ pH-Indikator für Untersuchungen des pH-Einflusses auf die Hydrogelstruktur

Modulbeschreibung: Die Studenten stellen ein vernetztes Polymer (Hydrogel) her und überprüfen dessen physikalische und chemische Eigenschaften, insbesondere sein pH-abhängiges Verhalten. Dadurch lernen sie Konzepte der Polymerisation und des Reaktionsgleichgewichts kennen.

Rahmenlehrplanzuordnung: Chemische Reaktion: Polymerisation, Einflussfaktoren auf den Verlauf der chemischen Reaktion (pH); Anorganische Chemie: Säuren und Basen, pH, Indikator; Organische Verbindungen: Kohlenwasserstoffderivate, Verwendung ihrer wichtigen Derivate; Chemie und Gesellschaft: Kunststoffe

Kapazität: 100 Experimente mit Hydrogelpräparation im kleinen Maßstab



Hydrogelen

Modul Photochemischer Blaudruck-Cyanotypie

- ✓ Chemikalien für die Vorbereitung der Lösungen für Cyanotypie
- ✓ Negativvorlagen für Cyanotypie

Modulbeschreibung: Die Studenten erstellen ihre eigenen Cyanotypiephotographien mit einem lichtempfindlichen Chemikaliengemisch im Sonnenlicht und lernen so ein Beispiel einer photochemischen Reaktion kennen.

Rahmenlehrplanzuordnung: Chemische Reaktion: Redoxveränderungen, Oxidations- und Reduktionsmittel; Chemische Elemente: Eisen; Anorganische Chemie: Koordinationsverbindungen; Energie und chemische Reaktionen

Kapazität: 1000 A4 Drücke



Cyanotypie

Modul Photosynthetischer Druck

- ✓ Lugolsche Lösung
- ✓ Negativvorlagen für photosynthetischen Druck

Modulbeschreibung: Die Studenten erstellen ein Jodstärke-Foto auf dem Blatt der lebenden Pflanzen. Dadurch werden sie mit der Photosynthese und dem Nachweis von Stärke durch Jodprobe vertraut gemacht.

Rahmenlehrplanzuordnung: Photosynthese; Energie und die Materie; Naturstoffe: Nachweis von Stärke, Farbstoffe

Kapazität: 100 Experimente

Modul Pyrolumineszenz

- ✓ Gemisch für Pyrolumineszenz
- ✓ Alubecher

Modulbeschreibung: Der Lehrer demonstriert den charakteristischen spektakulären Beweis von Borverbindungen - eine sehr leuchtende grüne Flamme von brennendem Trimethylborat.

Rahmenlehrplanzuordnung: Energie und die Materie

Kapazität: 50 Experimente im kleinen Maßstab

Modul Experimente mit Phosphoreszenz

- ✓ grünes phosphoreszierendes Pigment
- ✓ Ausgangsmaterialien für die Herstellung des phosphoreszierenden Glases
- ✓ transparente Folie mit einem gedruckten Text

Modulbeschreibung: Die Studierenden werden die Phosphoreszenz eines phosphoreszierenden Pigments testen, sie mit Fluoreszenz vergleichen und ihr eigenes phosphoreszierendes "Glas" herstellen.

Rahmenlehrplanzuordnung: Energie und die Materie

Kapazität: 100 Experimente



Pyrolumineszenz

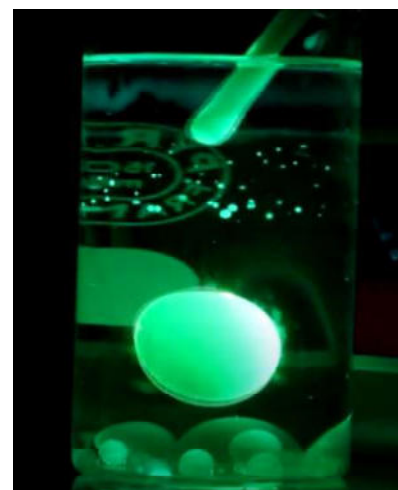
Modul Experimente mit Fluoreszenz

- ✓ Fluoreszein
- ✓ blau fluoreszierender optischer Aufheller
- ✓ Proben von zwei Hölzern, die natürlich vorkommende Fluoreszenzfarbstoffe enthalten
- ✓ Probe eines natürlichen Gewürzes mit einem blaugrünen Fluoreszenzfarbstoff
- ✓ nicht toxisches und nicht brennbares Hilfslösungsmittel
- ✓ UV-Lampe

Modulbeschreibung: Die Studenten werden die Fluoreszenz ausgewählter natürlicher und synthetischer Verbindungen, die routinemäßig in Haushalten gefunden werden, testen.

Rahmenlehrplanzuordnung: Energie und die Materie; Naturstoffe: Alkaloide; Aromatische Verbindungen; Alkene

Kapazität: 150 Experimente



Fluoreszenz

REINHOLD
Schulausstattung e.K.

Lehrmittel, Schul-, Büro, Laborbedarf, Möbel, Buchhandel

Lungwitzer Straße 76 • 09356 St. Egidien

Bestellung: 03 72 04 - 5 88 0

Fax: 03 72 04 - 5 88 21

Internet: www.lehrmittel-reinhold.de
e-mail: service@lehrmittel-reinhold.de