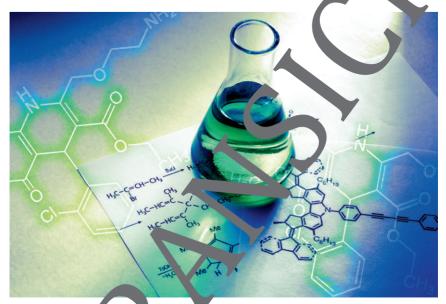
Grundlagen der organischen Chemie: Übungsaufgabensammlung

Katrin Schuster



© Garsya/iStock/Ge (y Images Plus

Diese Einheit stellt eine mfassende Aufgabensammlung zum Thema "Grundlagen der organische" eine" für die "Lundarstufe II dar. Die Übungsaufgaben zielen darauf ab, das Basi wissen organischer Verbindungen auszubauen sowie zu festigen. Der inhaltliche Folks der Aufgab "Liegt bei den Themen "Alkane, Alkene und Alkine".

Es verde Aufgaben auf drei Komplexitätsniveaus angeboten, welche mittels drei Diffe inzieru. Sumbolen gekennzeichnet sind. So ist eine gezielte und einfache Einsatzwe e der Aufgaben möglich. Der Einsatz der Aufgaben dient zu Zwecken der Lerntoffübel züfung, der Übung oder als Zusatzmaterial zum Selbststudium.



Niveau: wiederholend, vertiefend

Klassenstufe: 11/12

Katrin Schuster

Methodisch-didaktische Hinweise		1
M1: Einleitung für die Schülerinnen u	nd Schüle	2
M2: Aufgaben 🔘		9
M3: Aufgaben		14
M4: Aufgaben 🔷 🛴		20
Lösungen		23
Literatur		34

Kompetenzprofil:

Niveau	wiederholend, vertiefend
Fachlicher Bezug	Organische Chemie
Methode	Einzelarbeit, Wissensüberprüfung, Übung u. Frstigung
Basiskonzepte	Stoff-Teilchen-Konzept, Struktur-Eigenschafts-Konz
Erkenntnismethoden	Zusammenhänge von Strukturen und Eigenschaften organischer Kohlenwasserstoffverbindur en erkenne Erkennen der Bedeutung organischer Verbanden werden im Alltag Verwendung organischer Kohlen unserstoffverbindungen
Kommunikation	Kenntnis der homologen Reihe von Alkanen, Alkenen und Alkinen
Bewertung/Reflexion	Anwendung usscheoretischen Kostzepts der homologen Reihe(n) auf Übungsasfgaben zu Alkanen, Alkenen und Alkiner
Inhalt in Stichworten	Alkane, Alkene, Kine, Homologe Reihe, Kohlenwasserstoffe

Überblick:

TX Text

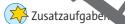


einfaches veau





schwieriges Niveau





Ther a	Material	Materialart
Finleh ing für die Schülerinnen und Schüler	M1	TX
Gi ndlegen veau	M2	ÜA
Mittle es Niveau	M3	ÜA
Erwe s Niveau	M4	ÜA

Methodisch-didaktische Hinweise

Dieses Material stellt eine Sammlung an Übungsaufgaben zum Thema Örganische Chemie" dar. Mit dem Basiswissen der fachlichen Erläuterung sollen die Schweinnen und Schüler die anschließenden Übungsaufgaben erarbeiten können Inhaltlich beschen sich die Aufgaben auf die Grundlagen der organischen Chemie: Alkan Wikene und Alkine. Die Aufgaben können demnach sowohl in der Sekunda sture I als aus ein der Sekundarstufe II Einsatz finden.

Durch das leistungsdifferenzierte Angebot auf drei Niveaus konen die Auft ben bezogen auf den aktuellen Leistungsstand der Schülerig en und Schüng aus gehändigt werden. Weiter besteht die Möglichkeit, die Aufgabensam dung als diagnostisches Instrument einzusetzen und so den Wissensstar a der Lernenden. Scheben. Ein diagnostischer Einsatz bietet sich besonders gut an, da die Gegen die Grundlagen eines großen Themas des Chemieunterrichts behändeln (Organische) nemie) und das Wissen über diese grundlegenden Inhalte für den weite en Unter Schovoraussetzung ist.

Die Aufgaben wurden so konzipiert, der Geschalterung Stärkere Schülerinnen und Schüler komplexere Übungen auf einem erweiter en Niveau und für leistungsschwächere Schülerinnen und Schüler Übungen auf einem grendlegenden Niveau entwickelt wurden. Aufgaben des grundlegenden Niveaussind zum Großteil lediglich reproduzierend, Aufgaben des mittleren Niveaus reproduzierend angewandt und Aufgaben des erweiterten Niveaus reproduzierend, angewandt und transferierend.

M2

Aufgaben (grundlegendes Niveau)

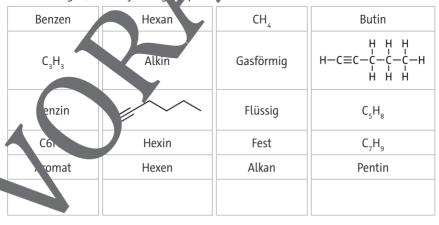
1. Kreuzen Sie an, welche der Stoffe organisch und welche anorganisch sin



M4 Aufgaben (erweitertes Niveau)



- 1. Nennen Sie je vier organische und anorganische Stoffe.
- 2. Beantworten Sie die Fragen mit einem Wort.
 - a) Wer schaffte es, einen organischen Stoff zu synthetisieren? (*) chname
 - b) Welcher organische Stoff wurde als Erstes im Labor hergestellt.
 - c) Nenne eine organische Verbindung.
 - d) Wie werden organische Verbindungen noch genannt
- 3. Der Kohlenstoff gilt als zentrales Element in der organischen Chemie. Gennen Sie die folgenden wichtigen Informationen über den Kohlenst. Das Pericaensystem kann Ihnen dabei behilflich sein.
 - a) In welcher Gruppe steht der Kohlenstoff?
 - b) In welcher Periode steht der Kohlenstoff
 - c) Welches Symbol besitzt der Kohlensto?
 - d) Wie viele Außenelektronen besitzt der kann stoff?
 - e) Wie viele Bindungen kann der Kommstoff eingehen?
 - f) Vergleiche die Anzahl der Bindungen a. s. Kohlen, uns mit Sauerstoff, Stickstoff und Chlor. Wie viele Bindungen können die eingehen?
 - g) **Zeichnen** Sie das Atom Konte. toff und kennzeichnen Sie Protonen, Neutronen und Elektronen
- 4. In jeder Spalte befinder verwei Begriffe welche nicht zu den anderen passen. **Streichen** Sie die falschen egriffe welche nicht zu den anderen passen. **Streichen** Sie in der letzten Zeile einen weiteren Begriff, der zur jeweilt an palte asst.





Sie wollen mehr für Ihr Fach?

Bekommen Sie: Ganz einfach zum Download im RAABE Webshop.



Über 5.000 Unterrichtseinheiten sofort zum Download verfügbar

Webinare und Videos
für Ihre fachliche und
persönliche Weiterbildung

Attraktive Vergünstigungen für Referendar:innen mit bis zu 15% Rabatt

Käuferschutz mit Trusted Shops



Jetzt entdecken:

www.raabe.de