

Klasse 7

Thema: Bau des Sauerstoffs

1. Wiederhole den Bau von Metallen. (LB S. 32 und 33 mündlich)
2. Beschreibe den Bau von Sauerstoff. Arbeite mit dem LB S. 48 und schau dir die Abbildungen dazu genau an.
3. Aus welchen Teilchen ist Sauerstoff aufgebaut? Definiere den Begriff dieser Teilchen.
4. Wie sind die Teilchen im Sauerstoff angeordnet? Was kann man daraus ableiten? (LB S. 49)

Klasse 8a und 8b

Thema: Bau von Natriumchlorid - NaCl

1. Welche Teilchen liegen im NaCl vor? LB S. 90
- 2a. Zeichne die Modelle vom Natrium-Atom und Chlor-Atom
- 2b. und vom Natrium-Ion und Chlorid-Ion. (LB S. 91)
3. Löse die Aufgabe im LB S. 91 Nr.3
4. Beschreibe den Bau von NaCl.
5. NaCl gehört zu den salzartigen Stoffen. Erkläre den Zusammenhalt der Ionen bei salzartigen Stoffen.

Klasse 9

Thema: Kohlenstoff und seine Verbindungen

Kohle ist ein Energieträger und Rohstoff.

1. Wie ist die Kohle entstanden?
2. Welche Elemente enthält die Kohle?
3. Gib einen Überblick über die vier verschiedenen Kohlearten. Fertige dazu eine Tabelle an. Nutze das LB S. 124
4. Wo kommt Kohle vor und wie wird sie gewonnen? LB S. 125

Schickt mir bitte eure Lösungen auf meine E-Mail-Adresse

Klasse 10

Thema: Alkansäuren

1. Gib Verwendungsmöglichkeiten der Essigsäure an. LB S. 54

Die Ameisensäure (Methansäure) ist die einfachste Alkansäure.

2. Wo kommt sie vor und welche Eigenschaften besitzt sie?
3. Beschreibe den Bau der Ameisensäure.
4. Wofür wird sie verwendet?