

## Stoffverteilungsplan Chemie Klasse 8 – „Kochsalz und andere Salze“ – Vorschlag 1

### 1. Stunde: Einblick in die Bedeutung des Kochsalzes

- Lehrbuch (Schroedel 7/8, S. 116) Einführungsbild
- Anschauungsmaterialien: Speisesalzproben, Streusalz, totes Meersalz, Videoeinsatz
- [www.schuelerlexikon.de](http://www.schuelerlexikon.de), Suchbegriff: Kochsalz

### 2. Stunde: Zusammenhang zwischen Bau und Eigenschaften von Stoffen am Beispiel des Kochsalzes

- Wiederholung mit Arbeitsblatt:

Stoff	Magnesium	Sauerstoff	Kohlenstoffdioxid	Wasser	Kochsalz
Formel					
Modellhafte Darstellung					
Anziehungskräfte zwischen den Teilchen					
Eigenschaften					

Schüler füllen die ersten 4 Spalten aus.

- Erarbeiten des Zusammenhangs zwischen Bau und Eigenschaften von Kochsalz.
- LDE: Leitfähigkeit von festem Kochsalz und von Kochsalzlösung

### 3. Stunde: Bau von Kochsalz

- SE: Lösen von Kochsalz in Wasser und Eindampfen der Salzlösung
- Aus den erarbeitenden Eigenschaften des Kochsalzes wird der Bau des Stoffes erarbeitet. (Modelle, Folien, LB).
- Formel des Salzes.



#### 4. Stunde: Lösen und Eindampfen – Dissoziation

- Teilchenmäßige Auswertung des SE von der 3. Stunde
- Dissoziation als chemische Reaktion
- Bau aus Ionen – Ionenbindung
- Ausfüllen der Tabelle 6. Spalte 4. Stunde

#### 5. Stunde: Übertragen des Wissens über den Bau von Kochsalz auf weitere Halogenide

- Arbeiten mit dem PSE
- Bilden von Ionen
- Aufstellen von Formeln
- Übung von Dissoziationsgleichungen

### Stoffverteilungsplan Chemie Klasse 8 – „Kochsalz und andere Salze“ – Vorschlag 2

<i>Stoff</i>	<i>Experimente</i>	<i>Methoden</i>
<b>1. Bedeutung von Kochsalz</b> Salzgewinnung Vorkommen Verwendung		vorbereitende HA oder Gruppenarbeit
<b>2. Zusammenhang Bau – Eigenschaften</b> Bsp. Kochsalz Aufbau aus Ionen	Kristallbetrachtung mit Lupe  LDE Leitfähigkeit fest / Lösung	HA Wdh. Ionenbildung
<b>3. Aufbau aus Ionenkristallen, Ionenbindung</b>	SE Lösen/Eindampfen	Modelle Kurzfilm: Lösen
<b>4. Formeln und Dissoziationsgleichungen</b> NaCl → andere Halogenide		HA Übung Formeln, Dissoziationsgleichungen
<b>5. Weitere Halogenide</b> Bedeutung LK		Folieneinsatz

