



Vom Steinsalz zum Kochsalz

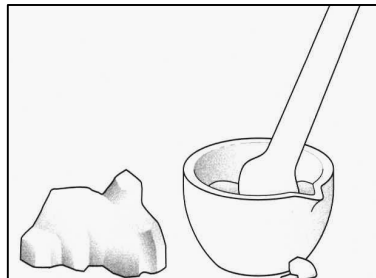


Trage den Fachbegriff für den jeweiligen Trennschritt als Überschrift ein!
Beschrifte die Versuchsskizzen oder ergänze die fehlenden Materialien!

1. _____

Material: einige Steinsalzbrocken, Reibschale mit Pistill, Schutzbrille

Versuchsaufbau:

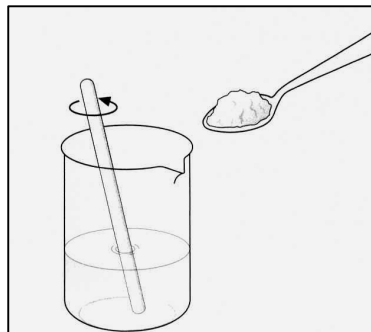


Durchführung: Zerkleinere das Steinsalz in einer Reibschale mit Pistill.

2. _____

Material: _____

Versuchsaufbau:



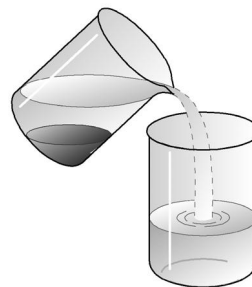
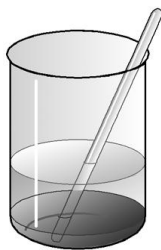
Durchführung: Fülle destilliertes Wasser in ein Becherglas. Gib einen Teil des zerriebenen Steinsalzes hinein und rühre um.

Beobachtung:

3. _____ und _____

Material: Becherglas aus Versuch 2, Becherglas

Versuchsaufbau:



Durchführung: Lass zunächst das Becherglas einige Zeit ruhig stehen.

Gieße dann vorsichtig die klare Flüssigkeit in ein Becherglas ab, so dass der **Bodensatz** zurückbleibt.

4. _____

Material:

Rundfilter, Trichter, Erlenmeyerkolben, Becherglas mit der klaren Flüssigkeit aus Versuch 3

Versuchsaufbau:

Falten eines Trichters aus dem Rundfilter: Falte das Papier zunächst in der Mitte. Falte dieses halbierte Papier noch einmal in der Mitte, sodass es die Form eines Viertelkreises hat.



Durchführung: Forme aus dem Filterpapier einen Trichter. Stecke diesen in einen Glastrichter und gieße die Flüssigkeit aus dem Becherglas hinein. Fange das Filtrat im Erlenmeyerkolben auf.

Beobachtung:

5. _____

Material:

Versuchsaufbau:



Durchführung: Erwärme das Filtrat in einer Abdampfschale bis zum Sieden. Wenn das Wasser fast ganz verdampft ist, entferne den Brenner (Vorsicht! Spritzgefahr!).

Beobachtung:

Vom _____ zum _____

Aufgabe:

Skizziere und beschreibe die Vorgänge bei der Gewinnung von Kochsalz aus Steinsalz.

Zeichnung	Beschreibung
	<p>Zerkleinern</p> <p>grobe Zerkleinerung des grau/rötlichen Steinsalzbrockens mit einem Hammer</p> <p>weitere Zerkleinerung der Salzstücke mit einem Mörser</p>
	<p>Extrahieren</p> <p>Zugabe von destilliertem Wasser</p> <p>Rühren, bis sich ein Großteil des Salzes löst.</p>
	<p>Dekantieren und Filtrieren</p> <p>Größere Feststoffpartikel bleiben im Becherglas,</p> <p>Das trübe Gemisch wird filtriert, feine graue und rötliche Schwebstoffe bleiben im Filter.</p> <p>Im Kolben sammelt sich eine klare Sole, das Filtrat.</p>
	<p>Eindampfen</p> <p>In einer Porzellanschale wird die Sole erhitzt, das Wasser verdampft.</p> <p>Weißes kristallines Salz bleibt in der Schale zurück.</p>