

# Bildung und Eigenschaften von Salzen

## Aufgabenstellung:

1. Schreibe die Wörter in die richtigen Lücken!
2. Scanne den QR-Code, um zu überprüfen, ob alles richtig ist!
3. Schreibe den Text noch einmal ohne Fehler in dein Heft ab!



Salze sind chemische \_\_\_\_\_, die aus positiv geladenen Teilchen (Kationen) und negativ geladenen Teilchen ( \_\_\_\_\_ ) bestehen. Diese Teilchen ziehen sich gegenseitig an und bilden so ein Salz. Dieser \_\_\_\_\_ wird als "Salzbildung" bezeichnet.

Ein bekanntes Beispiel für ein Salz ist Kochsalz, das aus \_\_\_\_\_ (positiv geladen) und Chlor (negativ geladen) besteht. Wenn Natrium und Chlor reagieren, geben sie \_\_\_\_\_ ab bzw. nehmen sie auf und bilden Natriumchlorid.

Salze können aus verschiedenen \_\_\_\_\_ entstehen. Eine Möglichkeit ist die Reaktion von Säuren und Basen. Wenn eine Säure und eine \_\_\_\_\_ miteinander reagieren, bilden sie Wasser und ein Salz.

Die Eigenschaften von \_\_\_\_\_ sind vielfältig. Viele Salze sind fest bei Raumtemperatur und lösen sich gut in Wasser. Dies liegt daran, dass \_\_\_\_\_ die positiven und negativen Teilchen des Salzes voneinander trennen kann. Einige Salze können auch \_\_\_\_\_ haben, je nachdem, aus welchen Teilchen sie bestehen.

Salze spielen eine wichtige Rolle in unserer \_\_\_\_\_ und in unserem Körper. Zum Beispiel helfen sie, unsere Nahrung zu würzen und sind wichtig für viele chemische \_\_\_\_\_ in unserem Körper.

Zusammenfassend sind Salze chemische \_\_\_\_\_, die durch die Anziehung von positiven und negativen \_\_\_\_\_ entstehen. Sie können durch verschiedene Reaktionen gebildet werden und haben viele verschiedene \_\_\_\_\_.

Wasser	Eigenschaften	Umwelt	Natrium	Verbindungen	Elektronen	Prozesse	
Verbindungen	Salzen	Anionen	Teilchen	Prozess	Farben	Gründen	Base