

# Anorganische Salze Arten Ü3

www.mein-lernen.at



## Setze richtig ein:

*Bromide, Mineralien, Phosphorsäure, Kohlensäure, Backpulver, Chloride, Bariumsulfat, Schwefelsäure, Kupferchlorid, Salpetersäure, Fluoride*

### a) Oxide:

Das Sauerstoffatom im Oxidion hat die Oxidationszahl  $-2$ .

Beispiel: \_\_\_\_\_ ( $\text{CuCl}_2$ )

### b) Halogenide:

Halogenide werden wiederum in, \_\_\_\_\_, Chloride, \_\_\_\_\_ und Iodide unterteilt. In der Natur sind vor allem \_\_\_\_\_ häufig, gelöst im Meerwasser oder in großen Salzlagerstätten.

### c) Sulfate:

Sulfide hingegen sind ein häufiger Bestandteil von \_\_\_\_\_ in der Natur. Sie sind Salze der \_\_\_\_\_ Beispiel: \_\_\_\_\_

### d) Carbonate:

Carbonate leiten sich von \_\_\_\_\_ ab.

Beispiele: \_\_\_\_\_, Kalk, Natriumcarbonat

### e) Phosphate

Diese Salze leiten sich von der \_\_\_\_\_ ab.

Beispiel: Natriumphosphat ( $\text{Na}_3\text{PO}_4$ )

### f) Nitrate:

Nitrate sind Salze der \_\_\_\_\_ z.B. Silbernitrat ( $\text{AgNO}_3$ )