

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: _____ (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 (Na_3PO_4)

f) Nitrate:

Nitrate sind Salze der _____ z.B. Silbernitrat (AgNO_3)