

Salze Übungsblatt 2

©www.mein-lernen.at



Setze die fehlenden Begriffe ein:

Carbonsäuren, Anionen, Oxide, Zusammensetzung, Metallatome, positiv, Halogenide, Zitronensäure, Citrate, einwertige, Sulfate, Säuren

Überblick:

Salze können hinsichtlich ihrer _____ in organische und anorganische Salze unterschieden werden.

Organische Salze

Die _____, negativ geladene Ionen, dieser Salze stammen von organischen _____ ab.

Wichtig sind hier die Salze der _____, wie z.B. die Essigsäure. Die Essigsäure bilden nur _____ Anionen (Monocarbonsäure).

_____ kann hingegen dreiwertige Anionen (Tricarbonsäure) bilden. Ihre Salze nennt man _____

Anorganische Salze

Anorganische Salze enthalten dagegen meist _____ als Kationen (_____ geladene Ionen).

Wir unterscheiden hier eine große Vielzahl an Salzen:

_____ (3)