

Zahnpastaprojekt



Wie sind Salze aufgebaut?

Salze sind chemische Verbindungen, die aus positiv geladenen Ionen (Kationen) und negativ geladenen Ionen (Anionen) aufgebaut sind. Zwischen diesen Ionen liegen ionische Bindungen vor. Fast alle Verbindungen mit diesem Bindungstyp nennt man Salze. Alle Salze bilden Ionengitter.

Welche Eigenschaften haben Salze?

Hohe Schmelztemperaturen

Infolge der starken elektrostatischen Wechselwirkungen sind diese Stoffe bei Normalbedingungen fest und haben hohe Schmelztemperaturen.

Beispiel: Natriumchlorid hat eine Schmelztemperatur von 801°C , Magnesiumoxid hat eine Schmelztemperatur von 2832°C .

Elektrische Leitfähigkeit

Sie leiten aufgrund der vorliegenden Ionen in geschmolzener oder gelöster Form den elektrischen Strom.

Kristallform

Aufgrund des Ionengitters bilden Salze Kristalle.

Zerbrechlich

Salze sind spröde, sie zerbrechen unter Druck (Hammerschlag).

