

# Salze Eigenschaften Ü1 ©www.mein-lernen.at



## a) Feststoffe:

Die meisten Salze sind aufgrund der starken I\_\_\_\_\_ bei Raumtemperatur F\_\_\_\_\_.

## b) Gitterstruktur:

Aufgrund der B\_\_\_\_\_ der einzelnen Ionen zueinander bilden sich Salze innerhalb eines I\_\_\_\_\_ an.

## c) Löslichkeit:

Wird Salz in Wasser a\_\_\_\_\_, dann lösen sich die positiven und negativen Ionen aus dem Kristallverband auf. Sie werden von W\_\_\_\_\_ umhüllt und sind nun frei beweglich. Wasser kann dabei Salze nur bis zu seiner S\_\_\_\_\_ lösen.

## d) Schmelz- und Siedepunkte:

Salze weisen aufgrund der s\_\_\_\_\_ Ionenbildung meist H\_\_\_\_\_ Schmelz- und Siedepunkte auf.

## e) Elektrische Ladung:

Salze sind nach außen hin u\_\_\_\_\_, weil es innerhalb eines Salzes genauso viele p\_\_\_\_\_ geladene wie n\_\_\_\_\_ geladene Ionen gibt.

# Salze Eigenschaften Ü1

©www.mein-lernen.at



## f) Leitfähigkeit:

Aufgrund der oben beschriebenen elektrischen Ladung sind

t \_\_\_\_\_ Salzkristalle elektrische I \_\_\_\_\_.

Wässrige Lösungen und Salzschnmelzen sind hingegen

E \_\_\_\_\_.

Sie leiten elektrischen Strom aufgrund ihrer f \_\_\_\_\_ beweglichen Ionen als Ladungsträger.

## f) pH-Wert:

Wenn Salz in eine L \_\_\_\_\_ gegeben wird, dann kann sich

der p \_\_\_\_\_ der Lösung ändern.