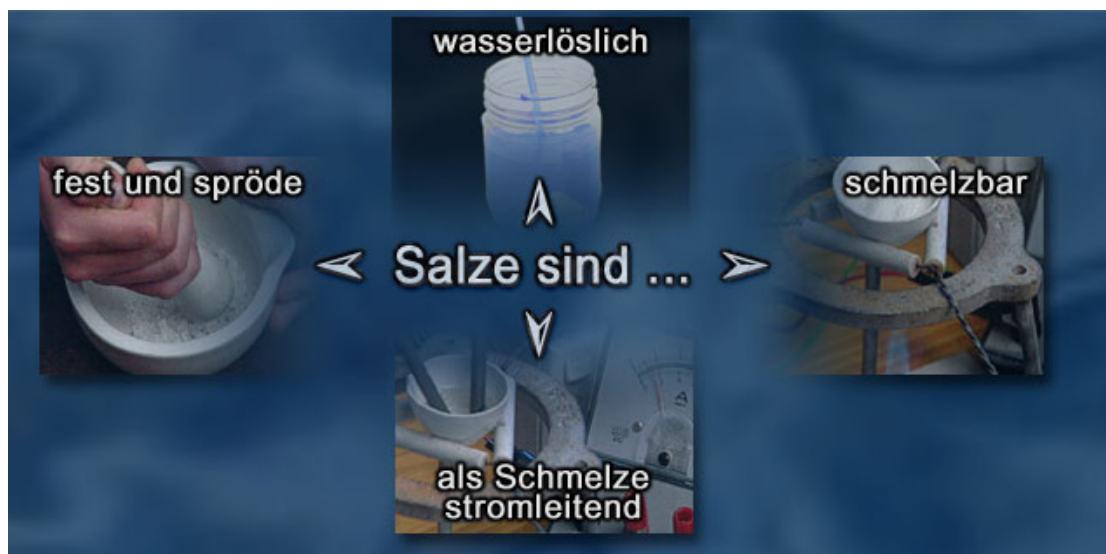


## Eigenschaften von Salzen



### 1. Mechanisches Verhalten

Warum zerfallen Salzkristalle in kleinere Einheiten, sobald Druck auf sie ausgeübt wird?

---

---

---

Diese Eigenschaft heißt \_\_\_\_\_

### 2. Schmelz- und Siedepunkt

Wird Salz erhitzt, schmilzt es.

Warum gehen die festen Salzkristalle in den flüssigen Zustand über?

---

---

---

### 3. Lösen von Salzen in Wasser

- a) Fülle 100 ml Wasser in ein Becherglas und gebe 28 g NaCl hinzu. Was kannst du beobachten?

---

---

- b) Fülle nun 100 ml Wasser in ein weiteres Becherglas und gebe 38 g NaCl hinzu. Was beobachtest du nun?

---

---

Wie wird eine derartige Lösung genannt?

---

- c) Wenn sich feste Salzkristalle in Wasser lösen, wird Energie verbraucht. Was ist in diesem Zusammenhang die sogenannte „Gitterenergie“?

---

---

### 4. Salzschnmelzen leiten Strom

Feste Salzkristalle sind keine elektrischen Leiter. Bei Salzschnmelzen hingegen fließt beim Anlegen einer elektrischen Spannung Strom.

- a) Wie ist das möglich?

---

---

- b) Die Abbildung zeigt eine NaCl-Schnmelze. Es fließt noch kein Strom. Beschrifte die Teilchen und zeichne mit Pfeilen ein, wohin die großen und wohin die kleinen Teilchen wandern, wenn Strom fließt.

