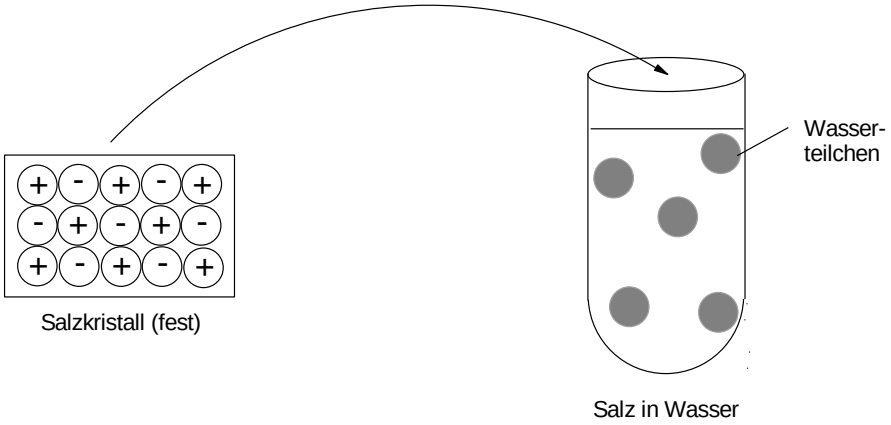
Eigenschaften von Salzen

1. Löslichkeit von Salzen in Wasser: _____



Erklärung:

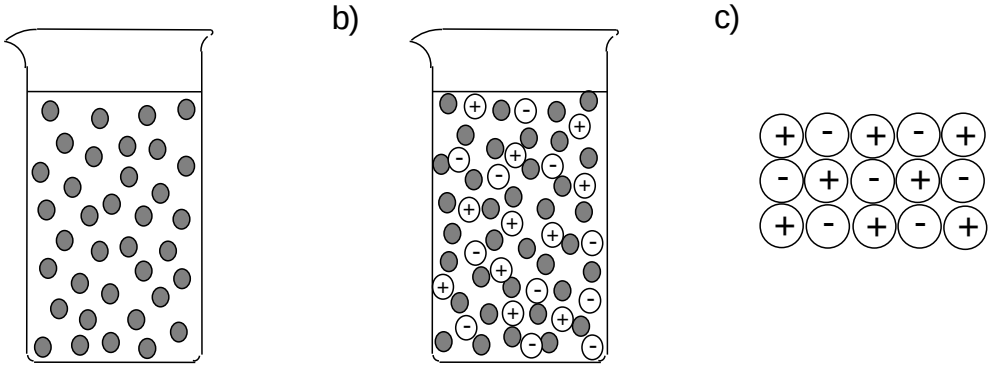
_____

_____

2. Leitfähigkeit von Salzen:

Die folgende Darstellung zeigt destilliertes Wasser, Kochsalzlösung und einen Salzkristall.

a) b) c)



Art der Teilchen:	_____	_____	_____
Beweglichkeit:	_____	_____	_____
Leitfähigkeit:	_____	_____	_____

Welche zwei Voraussetzungen müssen die Teilchen eines Stoffes erfüllen, damit dieser den elektrischen Strom leitet?

_____

_____

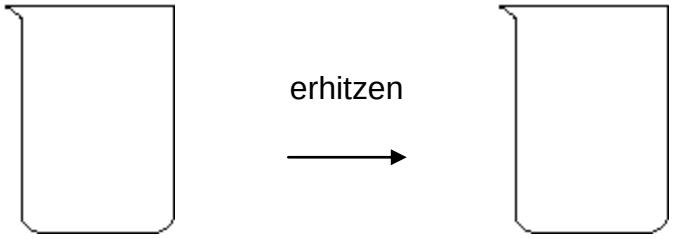
Autorin: Sabine Fischer, MSS BB

3. Schmelztemperatur von Salzen

Vergleicht die Schmelztemperaturen der Salze Natriumchlorid und Kaliumchlorid mit den Schmelztemperaturen der Alkalimetalle Natrium und Kalium.

_____

Schmelzvorgang im
Teilchenmodell:



Wie lassen sich die unterschiedlichen Schmelztemperaturen der Salze und Alkalimetalle mit den Anziehungskräften der Teilchen erklären?

_____

_____

4. Aussehen und die Verformbarkeit von Salzen

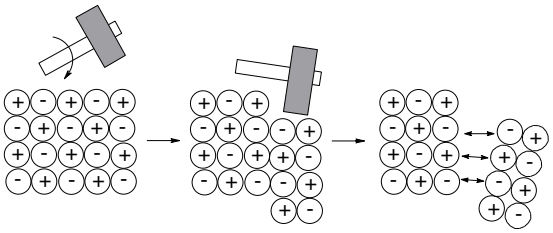
Die Oberfläche von Salzkristallen und Salzkristallsplittern ist:

_____

Der Salzkristall ist: _____

Die Metalldose ist: _____

Folgendes Bild zeigt die Spaltung eines Kochsalzkristalls. Überlegt mit Hilfe der Abbildung, warum der Salzkristall beim „Draufhauen“ zerspringt.



_____

_____

_____

Autorin: Sabine Fischer, MSS BB

Autorin: Sabine Fischer, MSS BB