

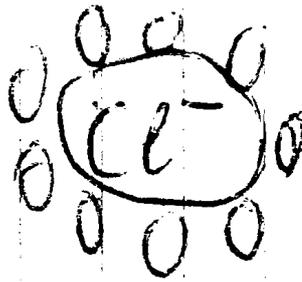
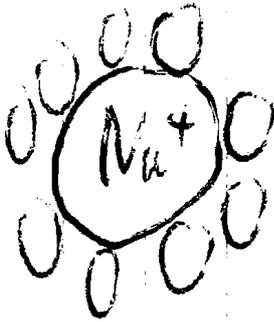
4.3 Die Eigenschaften der Salze:

- elektrische Leitfähigkeit:

Voraussetzung: frei bewegliche Ladungsträger

- im festen Zustand: keine elektrische Leitfähigkeit
- **nur** in Salzschmelzen oder in wässrigen Lösungen

- meist gute Wasserlöslichkeit

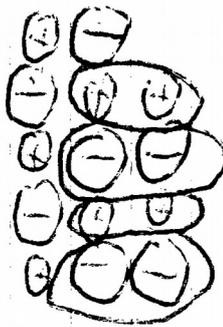


Hydrathülle

- hart und spröde



Salz



glatter Bruch



- kristalline Feststoffe

- hohen Schmelz- und Siedetemperaturen

Grund: starke Ionenbindung zwischen den einzelnen Teilchen