SALZE – ALLES KLAR?

Fragen über Fragen, teste dich selbst!

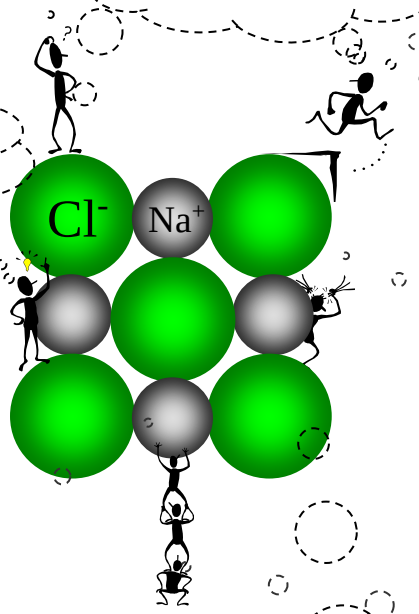
Woraus bestehen eigentlich Salze?

Welche Ionen bilden
- Natrium
- Lithium
- Magnesium
- Aluminium
- Fluor
- Chlor
- Sauerstoff
- Stickstoff?

Wie entstehen aus Atomen eigentlich Ionen [- z.B. Natrium-Ionen oder Chlorid-Ionen?]

Zusatz: Welche Salze sind wichtig für uns?

...?



Warum sind die Chlorid-Ionen so viel größer als die Natrium-Ionen?

Zusatz: Wie entstehen Salzablagerungen ?

Warum brechen Salzkristalle?

Zusatz: Wie werden Salze abgebaut?

Warum leiten flüssige Salze den Strom?

Warum sind die Kristalle würfelförmig

Aufgaben:

Schaue zunächst alleine, was du sicher/weniger sicher beherrscht (markiere die Gedankenblasen dazu in zwei Farben!)

Tausche dich dann mit einem Nachbarn aus – übt gemeinsam!

Welche Verhältnisformeln beschreiben folgende Salze:
- Natriumchlorid
- Lithiumoxid
- Magnesiumsulfid
- Aluminiumiodid
- Eisen(III)chlorid
- Mangan(IV)oxid (Mangan „Mn")
- Silber(I)chlorid (Silber "Ag")
- Quecksilber(I)oxid (Quecksilber "Hg")
- Blei(IV)oxid (Blei „Pb")