Geleidingsvermogen van stoffen en oplossingen

(Cursus p. 119)

# Zouten

Noteer de dissociatievergelijking van volgende zouten:

1. Calciumfluoride [ CaF2 ]
2. Ijzer(3+)hydroxide [ Fe (OH)3 ]
3. Magnesiumsulfiet [ MgSO3 ]

# Zuren en ammoniak

## Waterstofchloride

Schets met behulp van structuurformules en deelladingen de ionisatie van waterstofchloride in water:

Noteer de ionisatievergelijking van waterstofchloride in water:

## Zwavelzuur

Schets met behulp van structuurformules, deelladingen en formele ladingen de ionisatie van zwavelzuur in water:

* **Er zijn 2 stappen!**

Noteer de vergelijking van de eerste stap van de ionistatie van zwavelzuur in water:

Noteer de vergelijking van de tweede stap van de ionistatie van zwavelzuur in water:

## Ammoniak

Schets met behulp van structuurformules en formele ladingen de ionisatie van ammoniak in water:

Noteer de ionisatievergelijking van ammoniak in water:

## Oefeningen

Noteer de stapsgewijze en de volledige ionisatie van de volgende zuren en benoem de gevormde ionen. Onderstreep alle waterstofhoudende zuurresten.

1. Fosforzuur
2. Zwaveligzuur

Noteer de dissociatie- of volledige ionisatievergelijking van de volgende stoffen. Ga zelf na welke vergelijking je moet noteren.

1. Bariumhydroxide
2. Waterstofsulfide
3. Aluminiumbromide
4. Nikkel(2+)jodide
5. Natriumcarbonaat
6. Hypochlorigzuur
7. Kaliumchloraat
8. Koolzuur
9. Koper(1+)sulfaat
10. Lood(2+)nitraat
11. Ammoniumfosfaat
12. Zwaveligzuur