

Zouten

naamgeving en verhoudingsformule

Wat is een zout?

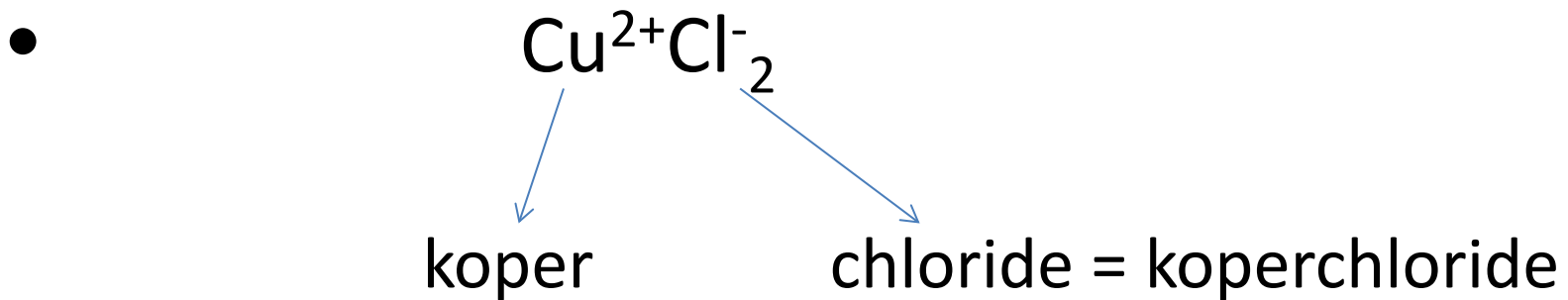
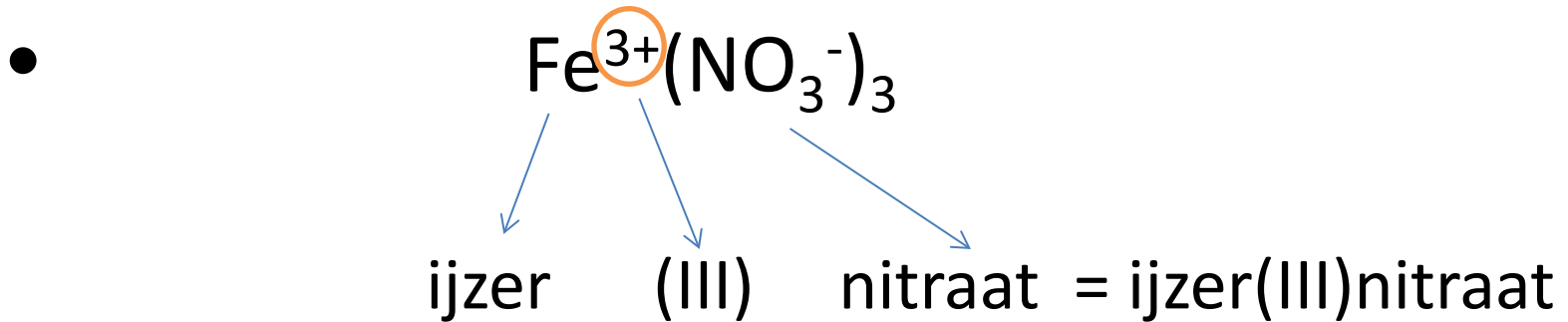
- Zout is een combinatie van een positief ion en een negatief ion
- Zout is een stof die bestaat uit een metaal (het positieve ion) en een niet metaal (het negatieve ion)

Naamgeving van zouten

→ Belangrijke hulpmiddelen: Binas 40A, 45A, 66A + 66B

1. Schrijf van de ionen waaruit het zout is opgebouwd de namen op volgens de volgorde van de stof
2. Controleer of er meer soorten ionen van een stof zijn (bijv. Fe^{2+} en Fe^{3+}) en geef de lading van dit ion met een romeinse letter aan. (bijvoorbeeld ijzer (II))
3. Getallen in en voor de zoutformule worden niet genoemd

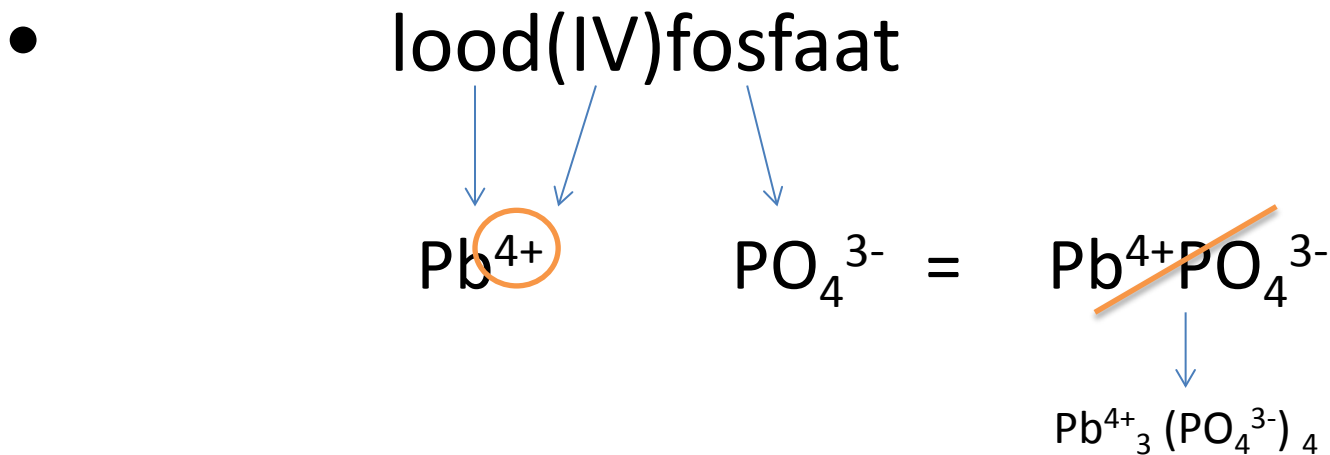
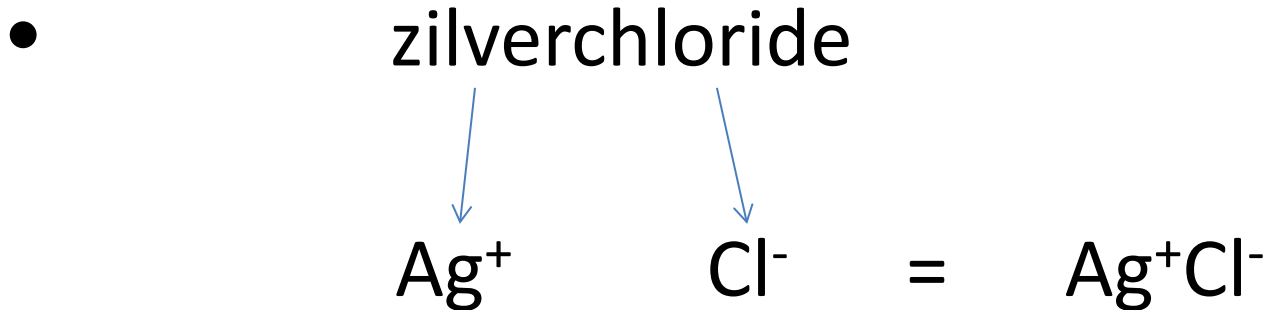
Naamgeving van zouten



Van naam naar zoutformule

- Triviale namen kan je omzetten naar een chemische naam via tabel 66A
- De namen van de samengestelde ionen zijn op te zoeken in tabel 66B
- De namen van de losse ionen en hun lading zijn te vinden in tabel 40A
- De ionlading van veel gebruikte ionen zijn te vinden in tabel 45A

Van naam naar zoutformule



Samengestelde stoffen
(stof met meerdere
hoofdletter) tussen
haakjes bij meer dan 1x,
de rest niet

Welke reacties komen er voor

- Oplos reacties
- Neerslag reacties
- Indampen