



NEERSLAGREACTIES



Geef, indien mogelijk, de vergelijking(en) van de reactie(s) die ontstaan als Frits de volgende handelingen uitvoert.

- Het samenvoegen van een ammoniumchloride oplossing met een zilvernitraat oplossing.
- Het samenvoegen van een natriumfosfaat oplossing met een zinkbromide oplossing.
- Het samenvoegen van een aluminiumjodide oplossing met een kaliumsulfaat oplossing
- Het samenvoegen van een bariumhydroxide oplossing met een zinksulfaat oplossing



Scheikunde Frits.nl



Filmpje: Neerslag & Neerslagvergelijkingen

Filmpje: Rekenen met Neerslag I

Filmpje: Rekenen met Neerslag II

Filmpje: Rekenen met Neerslag III

REKENEN MET NEERSLAG



- Frits voegt een oplossing met 0,030 mol bariumionen en een oplossing met 0,050 mol carbonaationen samen. Bereken hoeveel gram neerslag hierbij ontstaat.
- Frits voegt van een 0,020M calciumnitraat-oplossing 30,0 mL toe aan 50,0 mL van een 0,030M natriumcarbonaatoplossing. Bereken hoeveel gram neerslag hierbij ontstaat.
- Frits voegt van een 0,040M zilvernitraat-oplossing 25,0 mL toe aan 40,0 mL van een 0,020M calciumjodide-oplossing. Bereken hoeveel gram neerslag hierbij ontstaat.
- Frits lost 3,0 g zilvernitraat op in een grote hoeveelheid water en lost 2,0 g natriumcarbonaat op in grote hoeveelheid water. Hij voegt beide oplossingen aan elkaar toe. Bereken hoeveel gram neerslag hierbij ontstaat.

REKENEN MET NEERSLAG - ANTWOORDEN



- 5,9 g
- $6,0 \cdot 10^{-2}$ g
- $2,3 \cdot 10^{-1}$ g
- 2,4 g



Scheikunde Frits.nl

