

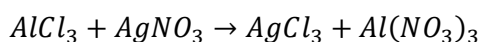
Øveopgaver: Mængdeberegning med stofmængde, koncentration og volumen

Introduktion

Efter du har set videoen "Opgaver i mængdeberegning med stofmængde, koncentration og volumen", kan du bruge denne øveopgave til at teste dig selv på opgavetyperne, der bliver beskrevet i videoen.

Opgave

Vi betragter følgende reaktion:



Reaktionen er allerede afstemt. Vi har 10 mL 0,05 M aluminiumkloridopløsning.

- Hvor mange mol sølvnitrat skal vi bruge for at reagere med al vores aluminiumklorid?
- Hvor mL 0,035 M sølvnitratopløsning skal vi bruge for at få det rigtige antal mol?

Hints

Husk selv at prøve at besvare hvert delspørgsmål, inden du kigger på de tilhørende hints.

- Start med at opskrive et mængdeberegningsskema og dan et overblik over hvilke informationer, der bliver givet i opgaveteksten, og hvilke informationer, vi gerne vil finde
 - Husk at kigge på enhederne for at finde ud af hvilke informationer, der bliver givet i opgaveteksten
 - Kig på forholdet mellem sølvnitrat og aluminiumklorid i reaktionsskemaet – hvad siger forholdet om deres stofmængder?
- Opdater mængdeberegningsskemaet med de nye informationer fra opgaveteksten
 - Opstil en ligning for volumenet ud fra mængdeberegningsskemaet