

Fældningstitrering

EKSAMENSSPØRGSMÅL - KEMI C

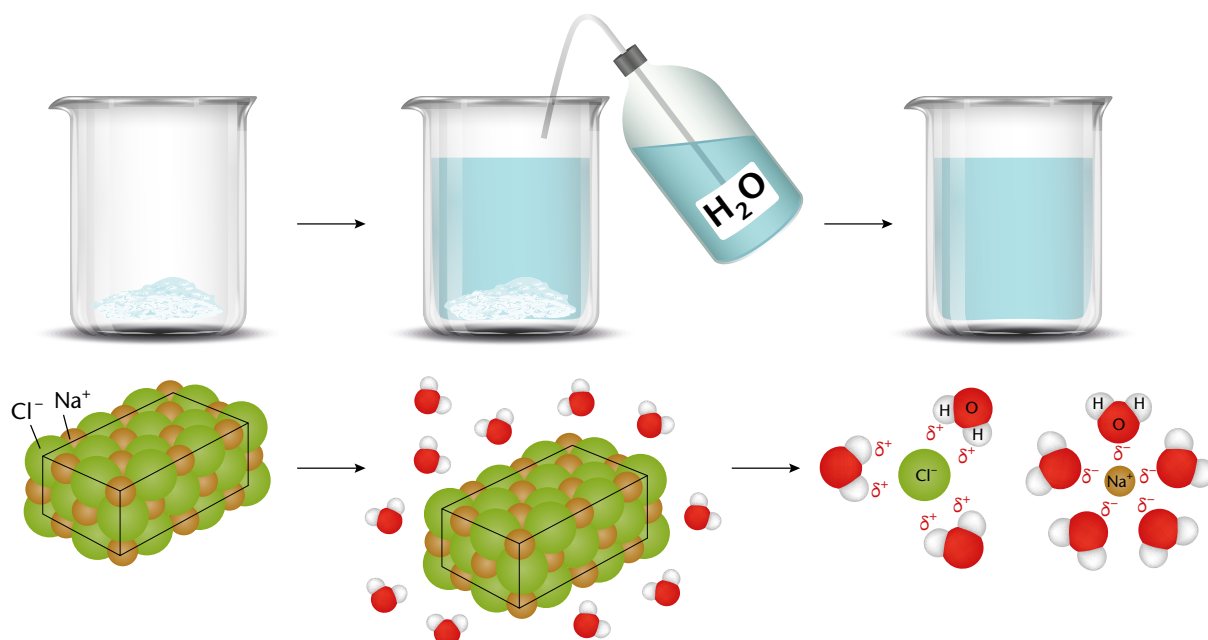
Du skal udføre eksperimentet *Bestemmelse af salt- og chloridkoncentrationen i vandmiljøet* og redegøre for hvad en fældningsreaktion er og for begreberne stofmængde og stofmængdekonzentration.

Til eksaminationen vil du få udleveret bilagsmateriale, der skal indgå i samtalen.

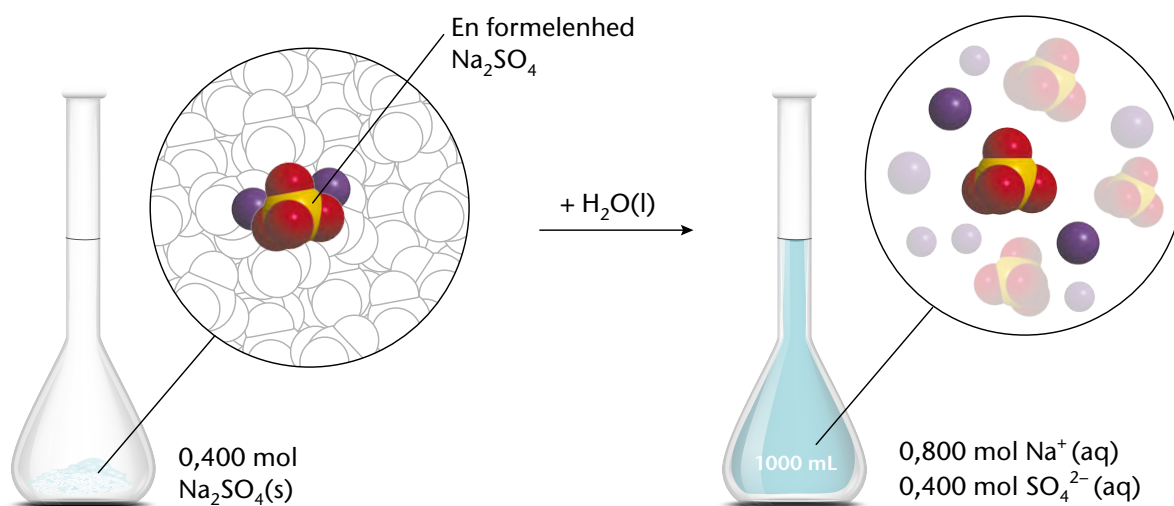
Følgende stikord kan inddrages i den faglige samtale:

- ◆ Fældningsreaktion
- ◆ Let- og tungtopløselige ionforbindelser
- ◆ Tilstandsformer
- ◆ Tilskuerioner
- ◆ Formel og aktuel stofmængdekonzentration
- ◆ Ækvivalenspunkt
- ◆ Indikator
- ◆ Navngivning af enatomige og fleratomige ioner
- ◆ Navngivning af ionforbindelser
- ◆ Ædelgasreglen

BILAG: Fældningstitrering



Opløsning af NaCl i vand. I gang med kemi, figur 179, Nucleus.



Reaktionsforhold mellem natrium-ioner og sulfat når det opløses i vand.

I gang med kemi, figur 182, Nucleus.