

Hvilken syre – hvilken base?

Kapitel 10: Syrer og baser



Problemstilling

Seks glas er mærket A, B, C, D, E og F. Hvert glas indeholder en opløsning af én af følgende syrer eller baser (dog næppe i nævnte rækkefølge):

- ammoniumchlorid
- natriumcarbonat
- natriumethanoat (natriumacetat)
- natriumhydrogencarbonat
- natriumhydrogensulfat
- eddikesyre

Alle opløsninger har samme stofmængdekonzentration.

Find ud af, hvilken syre eller base der findes i hvert af glassene. I må anvende indikatorpapir, men ikke andre kemikalier for at løse denne opgave.

Forarbejde

1. Skriv de kemiske formler for de anførte stoffer og for de ioner, der findes i de udleverede opløsninger. Brug tabel 10-2 over syrer og basers styrke i *Kend Kemien 1*, side 188, til at lægge en plan for udførelsen af forsøget.
2. Undersøg, hvilke R- og S-sætninger der gælder for de stoffer, I skal arbejde med.
3. Inden I får udleveret opløsningerne og indikatorpapir eller indikatorstave, skal I fremvise en arbejdsplan for læreren.

Din plan – Skriv

Resultater og efterbehandling

1. Noter de observationer, I gjorde undervejs.
2. Skriv de konklusioner, som I drager.