Kemiske småforsøg

Redigeret af Ole Bostrup

bio-

imefået

yr er g øl

kan

/gge

erse dog ibo-

man

ken

tille

iver

nd-

a-

ås

an

re

29

Oxidation af jodid med jern (III)

Af Ole Bostrup, Espergærde Gymnasium

Det følgende forsøg er underholdende: To farveløse væsker blandes, og der dannes omgående en purpurfarvet væske. Efter kort tid bliver væsken pludselig sort.

Forsøget er hurtigt og enkelt. De anvendte væsker er fremstillet i forvejen før demonstrationen.

Forsøget er belærende. Det kan beskrives som resultat af en kobling af en hurtig og en langsommere reaktion.

Forberedelser

0,3 M HNO₃ fremstilles ved at hælde 500 mL vand i et 1 L bægerglas og tilsætte 10 mL konc. salpetersyre.

0,2 M Na₂S₂O₃ fremstilles ved at opløse 24 g natriumthiosulfat pentahydrat i så meget vand, at den færdige opløsning har volumen 500 mL.

Opløsning A: 0,025 M Fe(NO₃)₃ fremstilles ved at opløse 2,5 g Fe(NO₃)₃ \cdot 9H₂O i 250 mL af den fremstillede 0,3 M HNO₃.

Opløsning B: 0,043 M KI, 0,0032 M Na₂S₂O₃, 0,04% stivelse fremstilles ved at hælde 150 mL vand i et 400 mL bægerglas og opløse 1,8 g KI i vandet. Herefter tilsættes 10 mL 1% stivelse opløsning og 4,0 mL 0,2 M Na₂S₂O₃. Væsken fortyndes med vand til 250 mL.

Fremgangsmåde

I et 600 mL bægerglas hældes de 250 mL opløsning A og de 250 mL, og der røres hurtigt rundt

Væsken bliver straks purpur. Kort tid efter blå-sort.

Teori

Opløsning A indeholder Fe³⁺. Den tilsatte salpetersyre tvinger ligevægten

$$[Fe(H_2O)_6]^{3+} \rightleftharpoons [Fe(H_2O)_5(OH)]^{2+} + H^+$$

til venstre. Derfor er væsken farveløs.

Ved tilsætning af opløsning B, dannes der ved en hurtig reaktion et purpurfarvet thiosulfatokompleks.

Der er imidlertid også iodid i opløsning B og dermed i blandingen. Iodid oxideres af jern(III) ved en langsom reaktion til diiod.

$$[Fe(H_2O)_6]^{3+} + S_2O_3^{2-} \rightleftharpoons [Fe(H_2O)_5(S_2O_3)]^+ + H_2O$$

$$2\mathrm{Fe^{3+}} + 2\mathrm{I^{\text{-}}} \rightarrow 2\;\mathrm{Fe^{2+}} + \mathrm{I_2}$$

Det dannede diidod fjernes imidlertid af thiosulfat ved en hurtig reaktion

$$I_2 + 2S_2O_3^{2-} \rightarrow 2I^- + S_4O_6^{2-}$$

sålænge, der er thiosulfat i væsken. Men der blev tilsat thiosulfat i underskud. Derfor vil denne komponent efter en tid være opbrugt.

Tilstedeværende af diiod bliver endnu mere synlig ved anvendelse af stivelse p.gr.a. dannelse af det sorteblå kompleks mellem pentaiodid

$$2I_2 + I \rightleftharpoons I_5$$

og stivelse

 I_5^- + stivelse \rightleftharpoons blå stivelse- I_5^- -kompleks

Tak

Forfatteren ønsker at takke Eksperimentarium (Peter Norrild) for den venlige invitation til at vise forsøget ved juleshowet den 8. december 1992.

STÅR DU SIDST PÅ CIRKULATIONSLISTEN?

BESTIL DIT EGET ABONNEMENT PÅ TELEFON 53 48 28 00

MIKROLAB AARHUS A/S afholder teknisk seminar indenfor internt og eksternt miljø om måleudstyr for

STØV, STØJ OG GASSER

den 29. og 30. april i hhv. København og Århus Tilmelding: Senest 1. april 1993 Nærmere oplysning fås ved henvendelse til:

MIKROLAB AARHUS A/S - tif. 86 29 61 11



Produktion af industrielt procesudstyr siden 1956: fordampere, kondensatorer, forvarmere, kølere, inddampere og destillationsudstyr.

Hedeflade op til 2500 m².

Procesudstyr konstrueres af vore ingeniører på basis af Deres specifikation eller udkast.

Certifikatsvejsning i stål, rustfrit stål, kobber-nikkellegeringer og aluminium.

Vi er godkendt af Arbejdstilsynet, Lloyds, T.Ü.V., Veritas m.fl.

BJØRNKJÆF

Maskin- og beholderfabrik A/S, Holmstrupgårdsvej 18, 8220 Brabrand, tlf. 86 24 05 00, fax 86 24 05 16