Redigeret af Ole Bostrup

un af aluminiumaffald

Af Ole Bostrup

t af

f en e af mu-

dgi-

åds-

nisk ilde-

ifoss

ar gen

rlev

 $2Al(s) + 2KOH(aq) + 6H₂O(l) \rightarrow KAl(OH)₄(aq) + 3H₂(g)$ $KAl (OH)_4(aq) + 2H_2SO_4(aq) + 8H_2O(l) \rightarrow$

 $KAl(SO_4)_2 \cdot 12H_2O(s)$

Store mængder aluminium benyttes til opbevaring af konserves og drikkevarer. Genbrug er blevet et vigtigt led i dagligdagen.

Det brugte aluminium indsamles og enten omsmeltes eller benyttes til fremstilling af nyttige aluminiumforbindel-

Alun er den vigtigste aluminiumforbindelse. Alun benyttes ved papirfremstilling, vandrensning, garvning af læder og i fødevarer.

Fremgangsmåde

Affaldsaluminium klippes i små stykker.

Afvej 0,5 g affald. - Forsøget går lettere med alufolie, men det er knap så realistisk.

Aluminiumet overhældes i en 125 mL kolbe med 25 mL 4 M KOH. Opvarm forsigtigt til at er opløst. - Har man brugt affald, kan maling flyde i væsken som små partikler.

Blandingen koges, til omkring halvdelen af vandet er fordampet, hvorefter væsken filtreres varm. Afkøling.

6 M H₂SO₄ hældes på et 10 mL måleglas og tilsættes forsigtigt, til der lige netop er dannet et synligt bundfald af aluminiumhydroxid. mængden af forbrugt væske.

Opvarm væsken forsigtigt til aluminiumhydroxidet er gået i opløsning. Væsken henstilles til afkøling i et isvand bad i 20 min. - Krystallerne bliver smukkere ved langsom afkøling til næste dag.

Alunkrystallerne vacuumfiltreres og vaskes med tre 5 mL portioner 50% ethanol i vand. Fortsæt med at suge luft gennem til krystallerne virker

Bestem syntesens praktiske udbytte ved vejning.

Aluns smeltepunkt

Anbring lidt af det fremstillede alun i et reagensglas med termometer og opvarm reagensglas med indhold i et vandband, hvor temperaturen stiger ca. 3 K/min.

Aflæs smeltepunkt.

Spørgsmål

- 1) Hvor stor en stofmængde Al blev der benyttet?
- 2) Hvor stor en stofmængde KOH blev der benyttet?
- 3) Hvor stor en stofmængde H₂SO₄ blev benyttet?
- 4) Hvor stor en stofmængde KAl $(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$ kan dannes?
- 5) Beregn teoretisk udbytte.
- 6) Beregn procentiske udbyt-
- 7) Beregn volumen brint (dihydrogen H₂), der blev dannet ved opløsning af Al i KOH.

Alun og aluner

Betydningen af ordet alun har varieret gennem tiderne (2). Nu om stunder tilstræbes det, at alun er aluminiumkaliumsulfat-vand (1/12)

Bemærk, at kationerne skal nævnes i alfabetisk rækkeføl-

Aluner er en fælles betegnelse for en række dobbeltsalte med formlen

 $M^+M^{3+}(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$

- 7) Angiv formel for aluminiumsulfat-vand (1/12), der benyttes ved marinering af agurker.
- 8) Angiv formel for aluminiumnatriumsulfat-vand (1/12), der benyttes som den sure komponent i nogle bagepulvere.
- 9) Angiv formel for chrom (III) kaliumsulfat-vand (1/12), der benyttes ved lædergarvning (chromgarvning).

1. J. J. Beran: »Chemistry in the laboratory«. Wiley, NY 1993. 2. O. Bostrup & K.M. Halstrøm: »Alun. »Dansk Kemi (1989) 306.



Vi skaber bedre arbejdsmiljø i laboratorier

PUNKTUDSUGNING AUTOMATIK TIL STINKSKABE SUGESKÆRME

E-CHANGE"-FILTERH Vi demonstrerer princippet på ScanLab

Besøg stand C1-026

JF . rodukt A/S Nimbusvej 10 DK-2670 Greve



Måleudstyr til Uddannelse, Industri, Forsvar, Institutioner, Laboratorier, Forskning, Udvikling, Service

ral-

vil

Gö-

och

sko-

olde

lek-

lbe-