

Schuimvorming

1. Oriënteren

a) Onderzoeksvraag

Hoe kunnen we aantonen dat aluminiumkaliumsulfaat een protonendonator is?

b) Hypothese

- Er gebeurt niets
- Er ontstaat een neerslag
- Er wordt schuim gevormd

2. Voorbereiden

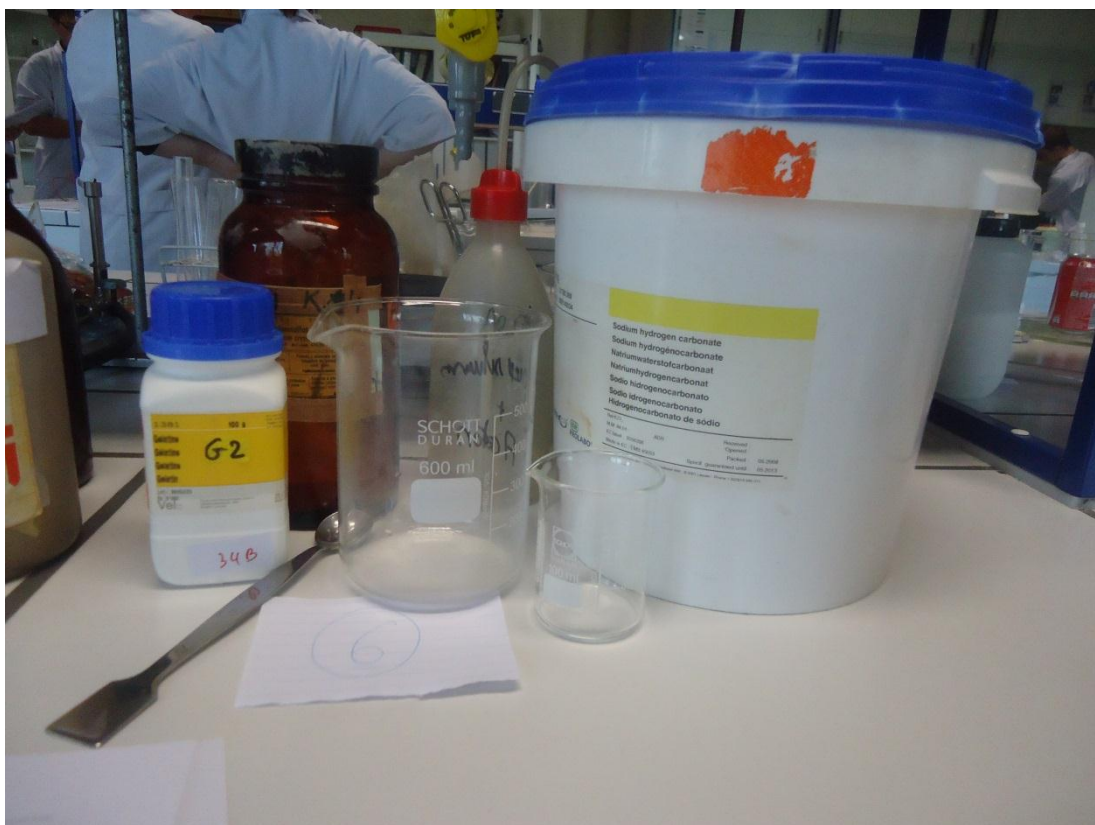
a) Materiaal

- Bekerglas 400 ml
- Koffielepel
- Bekerglas 50 ml
- gelatine

b) Stoffen

- Aluminiumkaliumsulfaat
- Natriumwaterstofcarbonaat
- Gedestilleerd water

c) Opstelling (foto)



d) H/P-zinnen

- Aluminiumkaliumsulfaat

/

- Natriumwaterstofcarbonaat

P22: stof niet inademen

P24 + P25: aanraking met de ogen en de huid vermijden

3. Uitvoeren

a) Werkwijze

1. Breng in het grote bekglas ongeveer 1 koffielepel aluminiumkaliumsulfaat in 30 ml water
2. In het kleine bekglas komt 30 ml water met 1 koffielepel NaHCO_3 en gelatine
3. Voeg de inhoud van het kleine bekglas in het grote bekglas.

b) Foto's proeven



(nog bezig met uittesten van proef (agar-agar), linker bekglas niet verwarmd, rechter bekglas wel verwarmd → toch beter gelatine)

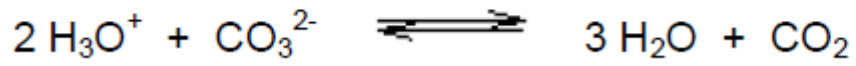


4. Reflecteren

Bronnen

<http://www.zum.de/Faecher/Ch/BW/ausschuetteln.shtml>

De opgeloste kaliumaluminiumsulfaat zetten gehydrateerde aluminiumionen vrij die reageren als een brönstedzuur. De vrijgezette hydroxoniumionen reageren met de carbonaationen met vorming van koolstofdioxide.



Bronnen