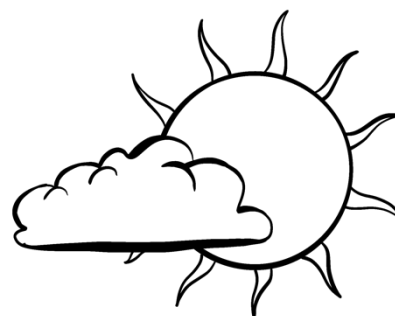


Magisk rødt

Hvad kan denne magiske, røde væske være? Den kan noget, når den blandes med væsker med en bestemt egenskab. Men hvilken egenskab? Prøv dig frem!



Materialer

Reagensglas	Magisk	HCl(aq)	NH ₃ (aq)
Stativ	rødt(aq)	NaCl(aq)	(NH ₄) ₂ SO ₄ (aq)
		CH ₃ COOH(aq)	Cu(NO ₃) ₂ (aq)
		C ₆ H ₁₂ O ₆ (aq)	NaOH(aq)

Fremgangsmåde

Forbered hjemme 1. Find navnene på de 8 kemikalier.

Forsøg 1

2. Hæld lidt af de otte væsker i hver sit reagensglas - ca. 2 cm er fint.
3. Dryp et par dråber magisk rødt i hver til farven er tydelig.
4. Hvad har de til fælles, som har samme effekt på magisk rødt? Lav en hypotese over, hvad det er for en slags stof.
5. Evt. kan du gætte på, hvad det præcist er for en forbindelse, men det er nok lidt svært.

Forsøg 2

6. Opstil nu et par ekstra eksperimenter, der kan be- eller afkræfte din hypotese. Du kan blande de otte kemikalier indbyrdes og forudsige blandingens farve. Både hvilke du blander og i hvilket forhold, du blander dem, skal være gennemtænkt. Giv en forudsigelse inden du konkret blander dem!
7. Affald med kobber opsamles.

Resultater

Opløsning	HCl	NaCl	CH ₃ COOH	C ₆ H ₁₂ O ₆	NH ₃	NaHSO ₄	Cu(NO ₃) ₂	NaOH
Navn								
Farve (observation)								
Konklusion								

Efterbehandling

Diskussion

1. Lav en konklusion på dine forudsigelser. Du må gerne prøve at opskrive reaktionsskemaer, der kan forklare resultaterne?
2. Beskriv grundigt dine overvejelser inden du blandede noget i forsøg 2. Hvorfor lige de to? Hvorfor den ene væske i den anden og ikke omvendt?

