

Oxidation av stålull

Demonstration: Vad händer med materian vid förbränning. Studera vikten!

Om demon: Hög och gy. Enkel

Tid: 5 min

Material: Stålull (utan tillsats tex. skurmedel), balansvåg eller annan våg

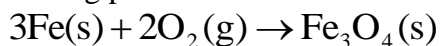
Utförande:

- På en balansvåg tareras en bit stålull, så att vågen befinner sig i jämvikt.
- Stålullen antänds.
- Vilken vågskål tippar ner, när elden slocknat?

Förklaring:

Den vänstra vågskålen blir tyngre, därför att syret, som reagerar med järnet har en viss massa.

Förslag på reaktionsformel



Alternativ/fortsättning:

Bränn ett filterpapper och studera vikten på askan.

Stöd för riskbedömning:

Järn: Oxiderande, Fara, H242 och P210, P220, P234, P280, P403+235

Järnoxid: Saknar märkning

”Risker vid experimentet” gäller endast de kemikalier som nämnts, under förutsättning att beskrivna koncentrationer, mängder och metod används.

Som lärare förväntas du göra en fullständig riskbedömning för dig själv och din elevgrupp.

KRC
Kemilärarnas Resurscentrum

