

Faraónovi hadi

Teoretický úvod:

Hydrogenuhličitan sodný (jedlá soda) se při zahřátí rozkládá za vzniku oxidu uhličitého (CO₂). Sacharóza je redukována na uhlík (= černý had), který je nadlehčován oxidem uhličitým a postupně se obaluje lehkými částicemi oxidu chromitého.

Pomůcky:

porcelánová miska, azbestová síťka, filtrační papír, lžička, skleněná pipeta, špejle, zápalky

Chemikálie:

Oxid chromitý Cr₂O₃, hydrogenuhličitan sodný NaHCO₃, sacharóza, etanol

Postup:

1. Do porcelánové misky na azbestové síťce nasypete oxid chromitý a vytvořte v něm důlek.
2. Na filtračním papíře smíchejte sacharózu s hydrogenuhličitanem sodným v poměru 9 : 1 a takto vzniklou směs nasypete do důlku.
3. Chemikálie zvlhčete pomocí skleněné pipety etanolem a takto připravenou směs zapalte špejlí. V případě potřeby skleněnou pipetou přidejte ethanol.

Poznámky, upozornění z hlediska BOZP:

Pozor na dolévání ethanolu, hrozí nebezpečí popálení! Ethanol je hořlavina.

