

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Motto: Chceš-li poznat chemii a kamarádit s ní, musíš dodržovat její zákony a pravidla, pak Tě nezklame.

Chemie se zabývá vlastnostmi a přeměnami látek, které může zjistit pozorováním a pokusy. Pozorujte pokus na videu a po zhlédnutí zkuste najít odpovědi na otázky.

NÁZEV TÉMATICKEHO CELKU: Kovy, reaktivnost kovů

Název pokusu: Hoření hořčíku

Pomůcky a chemikálie:

ochranný štít, chemické kleště (pinzeta), plynový kahan, zápalky, nehořlavá podložka, porcelánová miska, stříčka s vodou, hořčíková páska, roztok fenolftaleinu

Co pokus ukazuje:

vysokou reaktivitu hořčíku, plamen je oslnivý (UV záření), hořením vzniká zásadotvorný oxid. Důkaz zásaditého roztoku pomocí indikátoru.

Chemická rovnice: $2 \text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{MgO}$

Otázky:

- Prohlédněte si hořčíkovou pásku a sledujte její změnu po vložení do plamene.
- Všimněte si, jak se hořící hořčík chová, když jej „hasíme“ vodou.
- Produkt hoření hořčíku je nová chemická látka. Jaký má název?

Co jste pozorováním pokusů zjistili?

Chemické látky mají svoji barvu, skupenství a reaktivitu = ochotu se změnit.

Hořčík je látka(doplň skupenství a vzhled). Po zapálení

Pokus vyžaduje použít brýle k ochraně.....