

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: Chemická reakce, rozklad látky

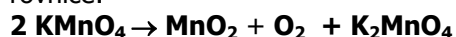
Název pokusu: Chameleon mineralis

Pomůcky a chemikálie:

zkumavka, držák, kahan, odměrný válec, špejle, zápalky, manganistan draselný KMnO_4

Co pokus ukazuje:

termický rozklad manganistanu draselného, uvolnění kyslíku a jeho důkaz, probíhající reakci popisuje rovnice:



Otázky:

- Ve zkumavce pozorujete postupný rozklad zahříváním manganistanu draselného, během reakce vzniká několik produktů. Jak se nazývá první produkt - pevná látka černé barvy?
- Jak dokážeme vznikající kyslík?
- Poslední produkt ve zkumavce má typické zbarvení. Sledujte, co se děje při rozpouštění této látky ve vodě. Všimáme si výchozí látky i konečného produktu.

Co jste pozorováním pokusů zjistili?

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

Během zahřívání manganistanu draselného se uvolnil plyn, který podporuje hoření, proto doutnající špejle Látka, kterou jsme po skončení reakce nasypali do vody, měla barvu..... a ve vodě se změnila na látku, která měla barvu