

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

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

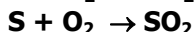
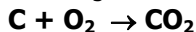
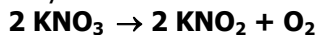
Chemie se zabývá vlastnostmi a přeměnami látek, které může zjistit pozorováním a pokusy. Pozorujte pokus na videu a po zhlédnutí zkuste najít odpovědi na otázky.

NÁZEV TÉMATICKEHO CELKU: Chemická reakce, rozklad látky, exotermická reakce**Název pokusu: Peklo ve zkumavce****Pomůcky a chemikálie:**

železná miska s pískem, stojan, držák, zkumavka, lžička, kahan, pinzeta, zápalky, dřevěné uhlí, dusičnan draselný KNO_3 , síra plastická (kousek)

Co pokus ukazuje:

termický rozklad dusičnanu draselného, hoření uhlíku a síry. Probíhající reakce popisují rovnice:

**Otázky:**

- Ve zkumavce máme dusičnan draselný, který roztavíme. Vložíme do ní kousek doutnajícího rozžhaveného uhlí, později když uhlík začne žhnout, přidáme kousky síry. Co pozorujete? Pokuste se vysvětlit děje probíhající ve zkumavce.
- Jak se projevuje reakce, která produkuje energii?
- Zkuste uhodnout, při jaké teplotě se roztaví sklo, ze kterého je zkumavka vyrobena?

Co jste pozorováním pokusů zjistili?

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

Dusičnan draselný je sůl, která zahříváním a rozkladem uvolňuje

Tento plynhoření, probíhá silná oxidace nekovu

a Přitom se uvolňuje značná energie ve formě

a Tato reakce se nazývá