



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 můžeš 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

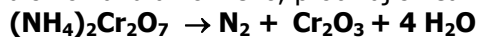
Název pokusu: Chemická sopka

Pomůcky a chemikálie:

sítka, lžička, špejle, zápalky, rukavice, $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ dichroman amonný

Co pokus ukazuje:

rozklad dichromanu amonného, probíhající reakci popisuje chemická rovnice:



Otázky:

- Co pozorujete po zahřátí oranžové látky?
- Jak se nazývá typ reakce, při které se uvolňuje energie?
- Pojmenujte produkty reakce.

Co jste pozorováním pokusů zjistili?

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

Dichroman amonný mábarvu. Zahříváním se látka přeměnila na jinou látku

..... barvy. Během reakce se současně uvolnila, protože tato reakce

produkuje teplo a světlo.