

## INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

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

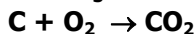
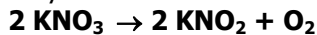
Chemie se zabývá vlastnostmi a přeměnami látek, které může zjistit pozorováním a pokusy. Pozorujte pokus na videu a po zhlédnutí zkuste najít odpovědi na otázky.

**NÁZEV TÉMATICKEHO CELKU: Chemická reakce, rozklad látky , exotermická reakce****Název pokusu: Skákající uhlík****Pomůcky a chemikálie:**

železná miska s pískem, stojan, držák, zkumavka, lžička, kahan, pinzeta, zápalky, dřevěné uhlí, dusičnan draselný  $\text{KNO}_3$

**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. 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 plyn .....hoření, probíhá silná oxidace nekovu .....

a ..... Přitom se uvolňuje značná energie ve formě .....

a ..... Tato reakce se nazývá .....