

# Exotermické a endotermické reakcie

## 7.roč. CHE

Už viete, že horenie je chemická reakcia sprevádzaná uvoľňovaním tepla (energie) a svetla. Uvoľňuje sa však energia pri všetkých reakciách??

**ÚLOHA:** pozri si nasledujúce obrázky. Popremýšľaj, pri ktorej reakcii sa energia uvoľňuje a pri ktorej reakcii sa energia spotrebúva

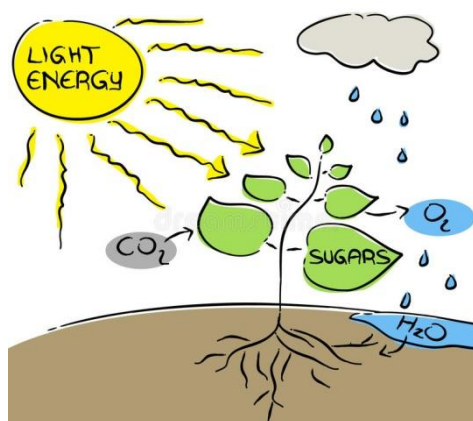
a) Horenie zápalky



Môj predpoklad:

Energia sa .....

b) fotosyntéza



Môj predpoklad:

Energia sa: .....

**Budem vedieť** (doplň v poučkách príklady na základe obrázkov vyššie):

**EXOTERMICKÉ REAKCIE:** reakcie, pri ktorých sa teplo uvoľňuje, napríklad .....

**ENDOTERMICKÉ REAKCIE:** reakcie, pri ktorých sa teplo spotrebúva, napríklad: .....

- Príklady exotermických reakcií: Horenie zemného plynu, dreva,....
- Príklady endotermických reakcií: výroba páleného vápna rozkladom vápenca. Táto reakcia sa uskutočňuje v zariadení, ktoré nazývame vápenka. Pri tejto reakcii sa vápenec zahrieva na vysokú teplotu pričom z neho vzniká pálené vápno a oxid uhličitý:

