**Chem 7.ročník – 18.5-22.5** Milí siedmaci, tento PL si buď vytlačte alebo prepíšte do zošitu a vyplňte + naučte sa. Učivo nájdete aj v učebnici na str.76-77.

**Exotermické a endotermické reakcie**

*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**

1. **Horenie zápalky b) fotosyntéza**



Energia sa .................................. Energia sa: ........................................

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:

**vápenec pálené vápno + oxid uhličitý**