Prepísať poznámky do zošita (23.4.)

**Endotermické a exotermické reakcie**

* Pri chemickej reakcii sa často stretávame so zmenou teploty
* Pri zmene teploty môžu nastať **dva prípady:**
* Počas chemickej reakcie sa teplota reakčnej zmesi **zvýši.**
* Počas chemickej reakcie sa teplota reakčnej zmesi **zníži.**

**Exotermické reakcie**

****

* Exotermické reakcie sú reakcie, pri ktorých sa uvoľňuje teplo.
* Príkladom exotermickej reakcie je **horenie, dýchanie, trávenie potravy či kysnutie cesta, výroba haseného vápna.**
* **Pri týchto reakciách sa teplota reakčnej zmesi sa zvýši.**

**Endotermické reakcie**

****

* Endotermické reakcie sú reakcie, pri ktorých sa teplo spotrebúva.
* napríklad : **fotosyntéza, výroba železa a výroba páleného vápna.**
* Ak sa počas chemickej reakcie bez zohrievania spotrebúva teplo z okolia, teplota reakčnej zmesi **sa zníži.**