

## TERMOCHÉMIA

- odbor chémie, ktorý skúma tepelné javy pri chemických reakciách

### EXOTERMICKÉ REAKCIE

- energia produktov reakcie je menšia ako energia reaktantov
- produkty reakcie majú pevnejšie chemické väzby ako reaktanty (produkty sú stabilnejšie )
- teplo sa pri nich uvoľňuje

### ENDOTERMICKÉ REAKCIE

- energia produktov je väčšia ako energia reaktantov
- produkty reakcie majú slabšie chemické väzby ako reaktanty ( produkty sú menej stabilné )
- prebiehajú pri neustálom dodávaní energie

**REAKČNÉ TEPLA** – množstvo tepla, ktoré sa uvoľní alebo spotrebuje pri chemickej reakcii, ak reagujú presne také množstvá reaktantov, ako sú uvedené v chemickej rovnici

Označenie :  $\Delta H$  - nazýva sa aj entalpia

Jednotka: kJ / mol

Exotermická reakcia:  $\Delta H < 0$

Endotermická reakcia:  $\Delta H > 0$