

Eksotermna r.: sprošča $-E < 0$ / **Endotermna r.:** porablja $-E > 0$ / **Entalpija:** energija, ki se sprošča oz. porablja pri kem. reak., ki potekajo pri konst. tlaku (posode v katerih poteče re., odprte proti okolici) / **Sta. tvorbena e.** (kJ/mol) toplota, ki se sprosti oz. porablja ko iz elementa nast. 1 mol spojine pri standardnih pogo. / **Sta. reakcijska e.** (kJ) toplota, ki se spr. oz. porab. pri kem. reakciji (ΔH° ; = produkti - reaktanti) / **Sta. vezna e.** (kJ/mol) je energ., ki jo moramo dovesti, da prekinemo 1 mol vezi v plin. snovi. Drugače je merilo za jakost kovalentne vezi. višja vrednost močnejša kov. vez. (ΔH° ; = reaktanti - produkti) / **Sta. mrežna e.** (kJ/mol) energija, ki se sprosti pri namišljenem procesu tvorbe 1 mol trdne kristalizirane snovi iz osn. gradnikov, ki so v plin. ag. stanju. Merilo za jakost ionske vezi. / **Raztopina:** kakršna koli zmes delcev; trdna, tekoča, plinasta zmes / **Topnost :** kvalitativna - sposobnost delcev toplj., da se razporedijo med delci topila; kvantitativna - pove koliko g. toplj. je topnega v 100g vode. / **M. delež (w):** pove, koliko g. topljenca je topnega v 100g raztop. / **Množin. ali molarna k. (c):** pove koliko g. toplj. je v 1 dm³ raztop / **Masna k.** (γ_2): isto kot molarna k.