**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 e sprosti oz.porablja ko iz elementa nast.1mol spojine pri standardnih pogo./**Sta.reakcijska e**.(kJ)toplota,ki se spr.oz.porab.pri kem.reakciji(ΔH°r=produkti-reaktanti)/**Sta.vezna e.**(kJ/mol)je energ.,ki jo moramo dovesti,da prekinemo 1mol vezi v plin.snovi.Drugače je merilo za jakost kovalentne vezi.višja vrednost močnejša kov.vez.(ΔH°r=reaktanti-produkti)/**Sta. mrežna e.**(kJ/mol)energija,ki se sprosti pri namišljenem procesu tvorbe 1mol 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 : k**valitativna -sposobnost delcev toplj.,da se razporedijo med delci topila;**k**vantitativna-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 1dm3raztop/**Masna k**.(γ2):isto kot molarna k.