\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Ionska vez- privlak med pozitivno in negativno nabitimi ioni

Kovalentna vez-nekovina+kovina, povezuje v molekule.

Molekulske vezi- šibkejša, privlak med nasprotnimi naboji

Disperzijske- med nepolarnimi mol.(O2, žlaht. Plini)

Indukcijske- polarna+nepolarna

Orientacijske-polarne mol

Vodikove vezi- močne, pozitivni H + negativni F, O, N,

Linearna- HCl, BeCl2, HCN

Kotna- H2O, 104'5

Trikotna- BF3, 120

Piramidalna- NH3, 107

Tetraedrična- CH4, 109, 5

Trikotno bipiramiddalna- PF5

Oktaedrična-SF6, 90

Elektronegativnost- se veča po skupini, in pada po periodi

Kristali Ionski Kovalentni Kovinski Molekulski

Gradniki Ioni Nekovine Kovine Molekule

Vez Ionska Kovalentna Kovinska Molekulska

Primer NaCl Diamant, Sio2, Fe, Cu C6h12o6,

CsCl,CaF2 grafit, Karborund I2, H2O,

Primitivna Telesno centrirana Ploskovno centrirana

1 2 4

Kubični najgostejši sklad ABC ABC

Heksagonalni najgostejši slad AB AB

Ar=relativna atomska masa- v periodnem zgoraj

Mr= relativna mol. Masa

M=Ar, Mr + enota g mol

n=množina snovi= N/Na=m/M

N=število delcev

Na=avogadrovo št. =6.02 x 10 na 23 /mol

n= P x V / R x T za računanje množine plina !!!

P= tlak (kPa)

V= prostornina(L)

R=plinsa konstanta=8,31 kPa x L/ mol x K

T= tempratura = celzije + 273= Kelvini!!!

Standardna reakcijska entalpija

H r =  **seštevek{**n*(produkti)* x H tv *(produkti)* -

**seštevek**{n*(reaktanti)* x H tv *(reaktanti)*}

Energija pri kemijski reakciji

Q= n x H

