

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.(O ₂ , žlaht. Plini) Indukcijske- polarna+nepolarna Orientacijske-polarne mol Vodikove vezi- močne, pozitivni H + negativni F, O, N,				
Linearna- HCl, BeCl ₂ , HCN Kotna- H ₂ O, 104° Trikotna- BF ₃ , 120 Piramidalna- NH ₃ , 107 Tetraedrična- CH ₄ , 109, 5 Trikotno bipiramidalna- PF ₅ Oktaedrična-SF ₆ , 90		Elektronegativnost- se večja po skupini, in pada po periodi		
Kristali	Ionski	Kovalentni	Kovinski	Molekulski
Gradniki	Ioni	Nekovine	Kovine	Molekule
Vez	Ionska	Kovalentna	Kovinska	Molekulska
Primer	NaCl CsCl,CaF ₂	Diamant, SiO ₂ , grafit, Karborund	Fe, Cu	C ₆ H ₁₂ O ₆ , I ₂ , H ₂ O,
Primitivna	Telesno centrirana		Ploskovno centrirana	
1	2		4	
Kubični najgostejši sklad ABC ABC Heksagonalni najgostejši sklad 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=plinska konstanta=8,31 kPa x L/ mol x K T= temperatura = celzije + 273= Kelvini!!!				
Standardna reakcijska entalpija $\Delta H^{\circ}r = \text{seštevek}\{n(\text{produkti}) \times \Delta H^{\circ}tv (\text{produkti}) - \text{seštevek}\{n(\text{reaktanti}) \times \Delta H^{\circ}tv (\text{reaktanti})\}$ Energija pri kemijski reakciji Q= n x ΔH°				

