

Seminárne pojmovanie
Chemická väzba

1.elektrón, 2.väzbovosť, 3.väzbový uhol, 4.atóm, 5.elektronegativita, 6. kovová väzba, 7. Van der Waalové sily, 8.ionizačná energia, 9.kovalentná väzba, 10. iónová väzba, 11.násobná väzba, 12. nepolárna kovalentná väzba, 13.dĺžka väzby, 14. disociačná energia, 15.dipól, 16., väzba 17., σ -väzba 18.orbitál, 19.orbitál s, 20.orbitál p, 21.orbitál d, 22.orbitál f, 23.elektrónová konfigurácia, 24.excitovaný stav atómu, 25.valenčné elektróny, 26.ión, 27.ionizácia, 28.elektrónová afinita, 29.atómový polomer, 30.koordinačná väzba, 31.vodíková väzba, 32.základný stav atómu, 33. väzbová energia, 34.katión, 35.molekula, 36. π -väzba, 37. oktétovo pravidlo, 38. protónové číslo

I. medzimolekulové sily, vznikajúce vzájomným pôsobením molekulových dipólov, prejavujú sa prítahovaním opačných dipólov molekúl alebo iónov	II. energia potrebná na rozštiepenie väzby (kJ/mol)	III. Atómové číslo, udáva počet protónov v jadre, v elektroneutrálnom atóme aj počet elektrónov v obale, poradie prvku v PSP, označuje sa Z	IV. vzájomné sily, ktoré pútajú zlúčené atómy	V. vzdialenosť dvoch jadier viazaných atómov, v ktorej má systém nulovú energiu, odpudivé sily sa rovnajú príťažlivými
VI. Častica s duálnym charakterom, so záporným nábojom nachádzajúca sa v elektrónovom obale, pohybujúca sa po dráhach- orbitálch	VII. Priestor s najväčšou pravdepodobnosťou výskytu elektrónov s tvarom priestorovej osmičky, s 3 možnosťami orientácie podľa osi x, y, z, s maximálnym počtom elektrónov 6	VIII. Usporiadanie elektrónov v obale atómu, v jednotlivých orbitáloch	IX. Energia potrebná na odtrhnutie elektrónu z atómu alebo iónu v plynnom stave, označuje sa I, jej hodnota udáva pevnosť viazania elektrónu v atóme, hodnota sa udáva v kJ.mol ⁻¹	
X. energia, ktorá sa uvoľní pri tvorbe chemickej väzby(kJ/mol)	XI. Proces pri ktorom z elektroneutrálného atómu vzniká ión	XII. Elektróny nachádzajúce sa na najvzdialenejších orbitáloch od jadra, podieľajúce sa na vzniku chemických väzieb	XIII. väzba so smerovým charakterom, pri ktorej rozdiel elektronegativít zlúčených atómov je do 1,7.	XIV.Energia, ktorá uvoľní prijatím elektrónu za vzniku aniónu z atómu v plynnom stave, jej hodnota sa uvádza v kJ.mol ⁻¹
XV. väzba so smerovým charakterom, na ktorej sa podieľajú rovnaké atómy alebo s rozdielom elektronegativít do 0,4(vrátane), pričom spoločne zdieľajú elektrónový väzbový pár	XVI. častica látky zložená z dvoch alebo viacerých zlúčených atómov	XVII. Polovica vzájomnej vzdialenosti stredov dvoch susedných atómov v molekule alebo kryštále spojených chemickou väzbou. Rozdeľujeme ich na kovové, kovalentné, iónové	XVIII. väzba bez smerového charakteru. Väzbové atómy majú rozdiel elektronegativít od 1,7 a vyššie. Väzbový elektrónový pár je posunutý k elektronegatívnejšiemu prvku a dochádza k tvorbe iónov	
XIX. Priestor v okolí jadra atómu, v ktorom sa s najväčšou pravdepodobnosťou vyskytuje elektrón	XX.Priestor s najväčšou pravdepodobnosťou výskytu elektrónov so zložitým priestorovým tvarom. 5 možnosťami orientácie podľa osi s maximálnym počtom elektrónov 10	XXI. príťažlivé elektrostatické sily katiónov kovov a voľne sa pohybujúcich valenčných elektrónov (elektrónový plvň)	XXVI. jednoduchá kovalentná väzba, ktorá vzniká prekrytím orbitálov na spojnici jadier	
XXIII. Miera sily, ktorou atóm príťahuje elektróny chemickej väzby, označuje sa X, bezrozmerné číslo	XXIV. Priestor s najväčšou pravdepodobnosťou výskytu elektrónov s tvarom gule s maximálnym počtom elektrónov 2	XXV. kovalentná väzba, ktorá vzniká prekrytím orbitálov pred/za alebo nad/pod spojnicou jadier, je súčasťou dvojitej a trojitej násobnej väzby	XXII. snaha atómov dosiahnuť stabilnú elektrónovú konfiguráciu najbližšieho vzácneho plynu- 8 elektrónov na valenčnej vrstve	
XXVIII. medzimolekulová väzba medzi atómom vodíka a atómom s vysokou elektronegativitou a voľným elektrónovým párom, slabšia ako kovalentná, silnejšia ako Van der Waalsová	XXIX. Stav atómu s najnižšou možnou energiou, n=1	XXX. Častica s kladným nábojom, obsahuje viac protónov ako elektrónov	XXXI. Stav atómu s vyššou energiou, ktorý možno získať dodaním energie	
XXVII. častica s kladným alebo záporným nábojom, vzniká prijatím alebo odovzdaním elektrónov	XXXIII. základná stavebná častica chemickej látky zložená z jadra a obalu.	XXXIV. uhol, ktorý zvierajú väzby vychádzajúce z toho istého atómu	XXXV. Priestor s najväčšou pravdepodobnosťou výskytu elektrónov so zložitým priestorovým tvarom, 7 možnosťami orientácie podľa osi s maximálnym počtom elektrónov 14	
XXXVI. počet väzieb, ktorými sa atóm viaže v zlúčenine	XXXVII. nerovnomerné rozmiestnenie náboja medzi viazanými atómami	XXXVIII. kovalentná väzba zložená z jednej σ -väzby a minimálne z jednej π - väzby	XXXII. väzba, pri ktorej jeden z atómov (donor) poskytuje celý elektrónový pár, druhý atóm (akceptor) poskytuje voľný väzbový orbitál	