**IONSKE VEZI**: KOVINE+NEKOVINE; JE PRIVLAK MED IONI; ZELO MOČNE; **V PROSTORU**: TRDNE; AMORFNE (NEUREJENE), KRISTALNE (UREJENA Z.); RASTE NA VSE SMERI PROSTORA; (KOORDINACIJSKO ŠTEVILO NAM POVE ŠT. NASPROTNIH IONOV OKOLI IONA); **LAST. ION. KRIST.**:FIZ. LAST. SO ODVISNE OD GRADNIKOV IN VEZI; VERLIŠČE – VIŠJE JE ČE JE MOČNEJŠA VEZ; TALIŠČE - VISOKO PRI IONSKIH KRISTALIH; TOPNOST – DOBRO TOPNI V VODI; EL. TOK – NE PREVAJAJO, KE DELCI NISO PROSTOGIBLJIVI; SO DROBLJIVI; LAHKO JIH RAZKOLJEMO; **KOVINSKA VEZ**: VSE TRDNE (RAZN HG); GRADNIKI TESNO, MOČNO POVEZANI; ATOMI RADI ODDAJAJO E- ; VISOKO VRELIŠČE; VELIKA GOSTOTA; NIZKO TALIŠČE; NISO ZELO DROBLJIVI; NISO RAZKOLNI – PLASTI DRSIJO DRUGA PO DRUGI; MATERIALE PREOBLIKUJEMO (OBLIKUJEMO, VALJAMO, KUJEMO, VLEČEMO); **KOVALENTNA**: NEKOVINA + NEKOVINA; GLAVNA VLOGA E- (VALENČNI/ ZUNANJI); ZNAČILEN VEZNI E- PAR (VSAK OD ATOMOV DA SVOJ SAMSKI E-); POLARNA (2 RAZLIČNA ATOMA) & NEPOLARNA (2 ENAKA); ELEKTRONEGATIVNOST – SPOSOBNOST PRIVLAČEVANJA ELEKTRONOV; (KOVINE MALO, NEKOVINE BOLJ EL.NEG.); **ENOJNA VEZ**: ČELNO PREKRIVANJE, GLOBOKO – MOČNA VEZ (=SIGMA VEZ) **DVOJNA**: DVOJNO, LOČNO PREKRIVANJE – NI GLOBOKEGA PREK., ŠIBKA VEZ (=PI VEZ); **TROJNA**: NAJPREJ SE RAZBIJE ENA PI NATO DRUGA PI VEZ; **KOVELENTNI KRIS.**: IZ ATOMOV S KOVAL. VEZMI; OGROMNE MOLEKULE; VELIKOST ODVISNA OD VELIKOSTI KRISTALOV; **MOL. SNOVI**: PLINASTE: PLINI ZGR. IZ MOLEKUL; DIFUZIKSKO SE RAZPOREDIJO PO PROSTORU; TRDNE: KRISTALNE & AMORFNE; VRSTE MOL. S.: ORIENTACIJSKE (POLARNE), DISPERZIJSKE(NEPOLARNE), INDUKCIJSKE (POLARNE&NEPOLARNE); **VODIKOVA VEZ**: V 4. SKUPINI SE ANOMALIJE VEČ NE PONAVLJAJO – VZROK JE VODIKOVA VEZ