

KOVALENTNA VEZ JE VEZ MED ATOMI V MOLEKULAH
POVEZUJE ATOME NEKOVIN VEZ PREDSTAVLJA SKUPNI
ALI VEZNI PAR H-H, VEZI MED ENAKIMI AT. SO NEPOLARNE
MED RAZLIČNIMI-POLARNE, MED AT. SO LAHKO 1, 2 ALI 3
VEZNI EL. PARI

IONSKA VEZ POVEUJE AT. NEKOVIN IN KOVIN
KATIONI IN ANIONI SE
PRIVLAČIJO ZARADI NASPROTNEGA NABOJA
IONSKA VEZ NI USMER. IONI SE PRIVLAČIJO
V VSEH SMEEH ENAKOM.

ATOMI FLUORA KISIKA IN DUŠIKA V VEZI Z
VODIKOM TAKO MOČNO PRIVLAČIJO
ELEKTRONE DA SO MOLEKULE NA STRANI
VODIKA MOČNO POZITIVNE. MOČNO
POZITIVEN ATOM VODIKA SE NPR. V
MOLEKULI VODE VEŽE NA NEVEZNI EL.
PAR KISIKOVEGA ATOMA SOSEDNJE
MOLEKULE VODE. NASTANE VEZ KI JO
IMENUJEMO VODIKOVA VEZ.

KOORDINACIJSKO ŠTEVILO
NAM POVE KOLIKO KATIONOV
JE RAZPOREJENIH OKOLI NEKEGA
ANIONA IN OBRATNO

EKSOTERMA:SPROŠČA (MINUS)
ENDOTERMA:PORABLJA (PLUS)

ENERGIJA KEMIJSKE REAKCIJE JE RAZLIKA MED
ENERGIJO PRODUKTOV IN ENERGIJO REAKTANTOV.
ENTALPIJA JE ENERGIJA IZMERJENA PRI KONST.
TLAKU, STANDERDNA ENTALPIJA JE IZMERJENA
PRI TLAKU 100KPA

TVORBENA ENERGIJA JE ETALPIJA REAKCIJE,
KO NASTANE 1 MOL SNOVI IZ ELEMENTOV
MREŽNA ENTALPIJA JE ENERGIJA KI SE SPROSTI
KO NASTANE 1 MOL KRISTALNE SNOVI IZ
GRADNIKOV V PLINASTEM AGREGATNEM
STANJU.

KOVINSKI KRISTALI: PREVAJAJO EL.TOK,
IMAJO KOVINSKI SIJAJ, VEČINE MED NJIMI
LAHKO POLJUBNO OBLIKUJEMO, KER SO
KOVNE IN TANLJIVE.OSNOVNI DELCI SO ATOMI
IONSKI KRISTALI: VISOKO TALIŠČE, PREVAJAJO
EL.TOK, KRHKI IN DROBLJIVI.

KOVALENTNI KRISTALI: TRDE SNOVI, VISOKO
TALIŠČE, NE PREVAJAJO EL. TOKA.