KOVALENTNA VEZ JE VEZ MED ATOMI V MULEKULAH

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.