

št. skupine=št. zunanjih e-

št. period=št. lupin, v katerih so razp. e-v atomu el.

polkovine: -ločnica med kov. in nekov. -so bolj podobne nekovinam
-tvorijo kovalentne vezi -prevajajo el. Tok

ionske spojine: kovina in nekovina

kovalentne spojine:dve nekovini; kovine in polkovine

7. SK:--F, Cl, Br, I. -najbolj reaktivne nekovine

-v naravi jih v el. stanju ne najdemo -7 zunanjih e-

-tvorijo dvo atomarne mol. -vrelišče&tališče po skup. narašča

-F/Cl: plin -Br: tekočina -I: trda snov -oks. Št 1-

-molekule halogenov so nepolarne zato so topni v nep. topilih

FLUOR: -je strupen plin -je zelo reaktiven

-reagira skoraj z vsemi sp. -s H₂O reagira exp.

-razjeda steklo, zato ga hranimo v jeklenkah iz Ni

KLOR: -je strupen plin -zeleno rumene barve

-med halogeni je najbolj uporaben

-uporablja se kot razkužilno sredstvo

BROM:-rjavo-oranžna tekočina -Br+H₂O=bromovica -je nevaren

IOD:-viola kristali -sublimira -I+H₂O=iodovica

6.SK: -O₂, S₂, Se, Te, Po -6 zunanjih e-

-vsi razen O₂ so trdi -oks. Št. je 2-

-reagirajo s kov. in nekov. -v naravi se nahajata v el. stanju O in S

-z vodikom tvorijo splošno formulo H₂X -reaktivnost po skupini pada

ŽVEPLO: -je rumena trda snov -ni topen v vodi

-topen v organskih topilih -ima več alotropnih mod.

-s kovinami tvori sulfide -ne prevaja el. toka

-za pridobivanje H₂SO₄ -živilska ind.

SO₂: -brezbarven plin -oster in zadušljiv vonj

-dobro topljiv v H₂O -je reducent

5. SK: -N,P(nekovini), As,Sb (polkovini), Bi (kovina)

-5. zunanjih e- -oks. Št. 3-

-v el. obliki se nahaja samo N₂ (plin) -vsi ostali so v trdem A.S.

-N in P tvorita anione, z O₂ tvorita kov oks.

-Bi tvori bazične okside -as in Sb tvorita amfotermne oks.

AMONIAK: -je brezbarven zadušljiv plin z znač. vonjem

-je strupen -dobro se topi v vodi -je šibka baza

-vodne raztopine NH₃ so bazične -je reducent

-pridobivajo ga s sintezno reakcijo iz H in N (Haber-Boschev

Postopek) -je zelo pomembna surovina

BELI P: -najbolj reaktiven -hranimo ga v vodi

-zelo strupen -osnovni delci so P₄

RDEČI P:-amorfna mod. -ni strupen -manj reaktiven od belega

VIJOLA P:-amorfna mod. -ni strupen -tvori verige

ČRNI P:-amorfna mod. -tvori valovite plasti -prevaja el. tok