

TRDNE SNOVI==AMORFNE SNOVI(imajo neurejeno notranjo zgradbo)KRISTALE(imajo urejeno notranjo zgradbo)Pri kristalih vemo zaporedje delcev ki ga gradijo.če delce med seboj povežemo dobimo kristalno mrežo.Najmanjši del ki se periodično ponavlja im.osnovna celica.ločimo glede na vrsto:IONSKE(kationi, anioni, močna vez,visoka tališč in vrelišč.,ne prevodna(NaCl)) kovalentne(atomi,močna vez,dokaj visoka tal.vrel.,neprevodna, (diamant,C))Molekulske(molekulešibka vez,nizka tal.vrel., neprevodna(sladkor,C8H12O6) KOVINSKE(prosti elek,kationi, različna vezr azlična tal. Vrel.,prevodna,(Hg.)

PRAVE RAZTOPINE:so homogene,zmes topila in topljenca(v obliki atoma molekul ionov(10na-9). ELEKTROLITI:so snovi ki prevajajo elek.tok.ločimo MOČNE(dobro prevajajo,što so raztopine močnih kislin(Hcl,H2SO4)močnih baz in močnih dobro topnih ionskih soli.ŠIBKE(elektroliti slabo prevajajo,in so to raztopine šibkih baz(Nh3-amoniak)in šibkih kislin(kis)NOMENKLATURA:imenovanje spojin KISLINE: je snov ki odda vodikov ion ali proton . poznamo 2 vrsti;kislina brez kisika(HCl-klorovodkOVA) in kislina z kisikom(H2SO4-žveploVA,H3PO4-fosforJEVA kislina) Anorganske imajo vodik na 1. Mestu,organske pa po COOH sk., so kislega okusa,PH je nizek (manj kot 7)BAZE:vsebujejo OH skupino (hidroksidno) ,obstajajo tudi izjeme(OV,JEV)oks.št(hidroksid) Fe(OH)3-železov hidroksid...PH imajo nad 7 dokažemo jih z indikatorji NEVTRALIZACIJA:reakcija med kislina in bazami.pri tem nastane sol in voda.(HCl+NaOH→NaCl+H2O)

OKSIDACIJA:je oddajanje elekt,pri tem se oks. št Poveča (Na z 0->1+)REDUKCIJA:je sprejemanje elek,pri tem se oks.št. zmanjša(Cl2 iz 0->1-)REDUCENT:je snov ki odda elek.in se mu oks.št.poveča OKSIDANT:je snov ki sprejme elek,pri tem se mi oks. št Zmanjša(Cl) PRAVILO:kovine končnica(jev,ov)oks.št)Nekovine(at,id) FeSO4-železov sulfat,CrCl3-kromov klorid,BaBr2-kalijev bromid...

PROTOLITSKE REAKCIJE:so reak.pri katerih gre za izmenjavo vodikovih ionov in protonov.REDOKS REAKCIJE:so reak.in oksidacije pri katerih gre za izmenjavo elektronov(2Na-2e→2Na+ Cl2+2e→2Cl - 2Na+Cl→2NaCl