galvanski člen Sestavljata med seboj ločeni elektrodi cinka in bakra,

potopljeni v raztopino njunih soli. Da je električni krog zaključen je

potrebno oba počlena med seboj povezati še z elektrolitskim mostom.

Poteka reakcija: Zn + Cu2+  ->  Zn2+  + Cu ! Cink odda dva elektrona in

se oksidira do Zn2+, med tem ko Cu2+ dva elektrona sprejme in se reduc

do elementarnega bakra. Elektroni potujejo od cinka k bakru(imamo

2 prevodni snovi v elektrolitski raztopini prek njiju ustvarimo

enosmerni elektricni tok.) baterijski vložek in akumulator razlika:

baterije ne moreš ponovno napolnit, akumulator pa lahko. V akumu

latorjih so vodne raztopine-mokri členi, v baterijah ne-suhi členi!

Elektroliza-redoks reakcije ki potečejo pod vplivom enosmernega el.

Toka(elektrolit mora prevajati el Tok da steče elektroliz)!anioni-neg.

ioni kationi-poz. Ioni anoda-poz. Elektroda katoda-neg. elektroda

baterija-vir enosmernega el. Toka elektrodi-kovinski ali ogljikovi pl

ošči ki ju potopimo v elektrolit, običajno ne sodelujeta pri kem reak

ciji elektrolit-tekočina ki prevaja el. Tok. Je lahko talina in raztopin

a! K+ion potujek katodi tam dobi en elektron->se reducira(sprejme el.)

i- ion POTUJE K ANODI TAM IZGUBI ELEK.(SE OKSIDIRA-ODDA EL.)! NA KATODI

SE IZLOČAJO:KOVINE+VODIK NA ANODI SE IZLOČAJO:NEKOVINE! NA KATODI

POTEKA REDUKCIJA, NA ANODI OKSIDACIJA! ORGANSKIH SNOVI(LAHKO JIH SINTE

TIZIRAJO LE ŽIVA BITJA) JE VEČ KOT ANORGANSKIH! RAZLIKE MED ANORG. IN OR

GAN. SPOJ.:ANORG-VEČINA TALIŠČE NAD 500, ORG-POD 300! ANORG.-ŠTEVILNE

TOPNE V VODI, VEČINA ORG. NE! ANORG-VEČINA NEGORLJIVA, ORG VEČ. GOR.!

ANORG-ŠTEV. PREV EL TOK, ORG VEČINA NE! ANORG-ŠTEV TVORIJO IONE, ORG

VEČINA NE!OGLJIK LAHKO TVORI TOLIKO SPOJIN KER JE TETRAKOVALENTEN, IMA

TROJNE VEZI(1,2,3)-LAHKO TVORI VSE 3! nenasičene nerazvejane aciklične

ch-dvojne ali 3 vezi poimenujemo tako da najnižje številke pripadajo

dvojnim in trojnim vezem, če je le mogoče pripadajo dvojnim vezem niž

je številke kot trojnim!alkilne spojine radikale dobimo tako da alkanu

odvzamemo en c atom. poimenujemo pa tako da konč -an zamenjamo z –il.

ch z dvojnimi vezmi(razporeditev c atomov ravninska, koti med vezmi 120°,

molekule planarne, dvojna vez krajša in močnejša kot enojna)!ch s trojni

mi vezmi(vsi 4 atomi ležijo na premici, trojna vez še krajša in močnejša,

kot med vezmi 180°)!AROMATSKE SPOJINE-ARENI(C6H6) SO VANILIN, SIMETOV

ALDENID, TIMOL! BENZEN OBLIKA ŠESTEROKOTNIKA, ATOMI C IN H LEŽE V ISTI

VRSTI, VSE VEZI C-C SO ENAKO DOLGE, VEZ JE NEKJE MED ENOJNO IN DVOJNO!

EMPIRIČNA F. POVE KATERI ELEMENTI SO V SPOJINI IN V KAKŠNEM RAZMERJU,

NE POVE KOLIKO ATOMOV, VSAKEGA ELEMENTA JE V MOLEKULI!(C2H5, RACION

ALNA=C4H10) MOLEKULSKA POVE KATERI ELEMENTI SO VEZANI V SPOJINI IN PO

KOLIKO ATOMOV VSAKEGA ELEMENTA JE V MOLEKULI; POZNATI MORAMO EMPIRI

ČNO F IN MOL. MASO! STRUKTURNA VSEBUJE VSE PODATKE MOLEKEKULSKE F IN

OPIŠE KAKO SE ATOMI VEŽEJO MED SEBOJ! RACIONALNA VSEBUJE VSE PODATKE

MOLEK. FOR. IN POVE KATERI ATOMI SE VEŽEJO NA POSAMEZNI C ATOM! SKELETNA

OZNAČIMO JO S SKELETOM, KJER LAHKO OGLIŠČE POMENI C ATOM TER TOLIKO VOD

IKOVIH ATOMOV DA JE SKUPNO ŠT VEZI 4! STEREOKEMIJSKA POKAŽE PROSTORSKO

RAZPOREDITEV ATOMOV V FORMULI-ČE SO ČRTE NORMALNIH DEBELIN LEŽIJO ATOMI

V RAVNINI PAPIRJA ODEBELJENA PUŠČICA POMENI DA LEŽI ATOM NAD RAVNINO PAPI

RJA IN PREKINJENA ČRTA DA LEŽI POD RAVNINO PAPIRJA!ALKAN(CnH2N+2)!ALKEN(poi

menujemo jih tako da končnico –an zamenjamo z en) ALKIN(..in)KOVINE(kovins

ki sijaj, prevajajo el. tok, dobro prev. topl, so kovne in tanljive, tvorijo lah

ko zlitine)NEKOVINE(večina slabo prevaja toploto in el tok,pri sobni temp, at

mos. tlaku večina v trnem stanju, nekat. v plinas.)POLKOVINE(tvorijo kovalen

tne spojine, lahko prevajajo el tok-polprevodniki)redoks rekacije izkoriščamo

za nastajanje enosmernega el toka!1.skupina - alkalijske kovine(so zelo reaktivne,

šibka kov vez, močni reducenti)2.skupina - zemljoalkalijske kovine : močni reduce

nti, močna kovinska vez 7.skupina - halogeni elementi+(reagirajo s kovinami, tvori

jo soli, so močno elektronegativni elementi)8.skupina - žlahtni plini(nereaktivni

redki plini, nizko vrelišče, imajo stabilne molekule) Hibridizacija-matematični post

opek mešanja orbital s približno enako energijo, ki ga lahko izvedemo samo pri nast

anku kemijske vezi. Za hibridizacijo je potrebna energija.