

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: $Zn + Cu^{2+} \rightarrow Zn^{2+} + Cu$! CINK ODDA DVA ELEKTRONA IN SE OKSIDIRA DO Zn^{2+} , MED TEM KO Cu^{2+} 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 ELEKTRIČNI TOK.) BATERIJSKI VLOŽEK IN AKUMULATOR **RAZLIKA**: BATERIJE NE MOREŠ PONOVO NAPOLNITI, AKUMULATOR PA LAHKO. V AKUMULATORJIH 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 ELEKTROLIZI)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 SO DELUJETA 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 TALISČE 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 TVORJO IONE, ORG VEČINA NE!**OGLJIK LAHKO TVORI TOLIKO SPOJIN** KER JE TETRAKOVALENTEN, IMA TROJNE VEZI(1,2,3)-LAHKO TVORI VSE 3!**NENASICE NE RAZVEJANE ACIKLIČNE CH**-DVOJNE ALI 3 VEZI POIMENUJEMO TAKO DA NAJNIZJE 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 KONC -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 SE KRAJŠA IN MOČNEJŠA, KOT MED VEZMI 180°)!**AROMATSKE SPOJINE**-AREN(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 MOLEKULSKE F IN OPISE KAKO SE ATOMI VEZEJO MED SEBOJ!**RACIONALNA** VSEBUJE VSE PODATKE MOLEK. FOR. IN POVE KATERI ATOMI SE VEZEJO NA POSAMEZNI C ATOM!**SKELETNA** OZNAČIMO JO S SKELETOM, KJER LAHKO OGLIČE POMENI C ATOM TER TOLIKO VOD KOVIH 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**(C_nH_{2n+2})!ALKEN!(POI MENUJEMO JIH TAKO DA KONČNICO -AN ZAMENJAMO Z EN) ALKIN!(...IN)**KOVINE**(KOVINS KI SJAJ), PREVAJAJO EL. TOK, DOBRO PREV. TOPL. SO KOVNE IN TANLJIVE, TVORJO 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**(TVORJO KOVALEN TNE SPOJINE, LAHKO PREVAJAJO EL TOK-POLPREVODNIKI)REDOKS REKACIJE **IZKORIŠČAMO** ZA NASTAJANJE ENOSMERNEGA EL TOKA!**1.SKUPINA** - ALKALISKE KOVINE(SO ZELO REAKTIVNE, ŠIBKA KOV VEZ, MOČNI REDUCENTI)**2.SKUPINA** - ZEMLJOALKALISKE 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.