

## Kiseline i baze

Vrsta: Seminarski | Broj strana: 27 | Nivo: Negotinska gimnazija Negotin

### Uvod

#### Elektrolit

Elektrolit - je termin koji poseduje dva pomalo različita značenja:

Elektrolit - sa tehnične strane gledišta - je naziv za svaku supstanciju koja je sposobna za jonski prenos struje.

Elektroliti u ovom drugom smislu se često dele na tečne i čvrste.

Elektroliti u prvom smislu se uvek mogu ubrojiti u elektrolite u drugom, dok elektroliti u drugom značenju nisu uvek i u prvom.

slabi elektroliti: samo delimično disosuju na jone -  $H_2S$ ,  $H_2SO_3$ ,  $HNO_2$ ,  $CH_3COOH$ .

#### Kiseline

Opšte osobine je prikazao Robert Bojl:

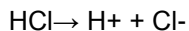
1. Imaju kiseo ukus
2. Korozivne su
3. Menjaju boju lakmusa iz plave u crvenu
4. Gube svoju kiselost kada se pomešaju sa bazama
5. One koje nemaju oksidacione osobine reaguju sa metalima ispred vodonika u naponskom nizu metala, pri čemu se oslobađa gas vodonik ( $H_2$ )
6. Reaguju sa oksidima i hidroksidima metala pri čemu daju so i vodu
7. Reaguju sa solima slabije ili više isparljive kiseline, pri čemu nastaje slabija ili više isparljiva kiselina i nova so
8. Vodeni rastvori provode električnu struju

#### Podela kiselina

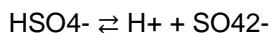
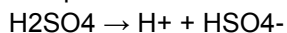
-Prema jacini:

1. Jake, potpuno disosovane u vodenom rastvoru.

Hlorovodonična kiselina:

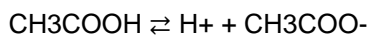


Sumporna kiselina:



2. Slabe, u vodenom rastvoru nalaze se vecinom u obliku nedisosovanih molekula, mali deo je disosovan na jone.

Sircetna kiselina:



-Prema sastavu:

1. Binerne (bez kiseonice) kiseline:  $HF$ ,  $HCl$ ,  $HBr$ ,  $HI$ ;  $H_2S$ ,  $H_2Se$ ,  $H_3N$ ;  $HCN$ ,  $HCNS$ .
2. Oksikiseline:  $HNO_3$ ,  $H_2SO_4$ ,  $HClO_3$ ,  $H_3PO_4$ ...

-Prema broju vodonikovih atoma:

Monobazne -  $HCN$ ,  $HCl$ ,  $HNO_3$ ...

Dvobazne -  $H_2S$ ,  $H_2SO_3$ ,  $H_2CO_3$ ...

Trobazne -  $H_3PO_4$ ,  $H_3AsO_4$ ...

**----- OSTATAK TEKSTA NIJE PRIKAZAN. CEO RAD MOŽETE  
PREUZETI NA SAJTU. -----**

[www.maturskiradovi.net](http://www.maturskiradovi.net)

MOŽETE NAS KONTAKTIRATI NA E-MAIL: [maturskiradovi.net@gmail.com](mailto:maturskiradovi.net@gmail.com)