

## ELEKTROLITI

So kisline, baze in soli. V vodi razpadejo na ione in v takšnem stanju prevajajo el. tok (reakcijo razpada imenujemo elektronska ionizacija).

## KISLINE

So snovi ki odcepljajo vodikove katione ali protone.

Primeri:

- ⇒ Klorovodikova kislina (HCl)
  - ⇒ Ogljikova (IV.) kislina
  - ⇒ Dušikova (V.) kislina
  - ⇒ Fosforjeva (V.) kislina
  - ⇒ Žveplova kislina
- } Anorganske kisline
- 
- ⇒ etanojska kislina
- } organska kislina
- 
- ⇒ citronska kislina
  - ⇒ mlečna kislina
  - ⇒ sadni sok
- } kisline iz vsakdanjega življenja

Značilnosti kislinskih raztopin:

- po okusu so kisle
- v večjih koncentracijah poškodujejo tkivo
- vodne raztopine kislin prevajajo el. tok
- nastanejo pri raztapljanju
- lakmus: rdeče oranžno
- metil oranž: rdeče
- fenol ftalin: brez barven

## BAZE

So snovi, ki vodikove katione ali protone sprejemajo.

Primeri:

- ⇒ natrijev hidroksid
- ⇒ kalijev hidroksid
- ⇒ magnezijev hidroksid
- ⇒ kalcijev hidroksid
- ⇒ amoniak

Značilnosti bazičnih raztopin:

- na otip so bazične
- nekatere v večjih koncentracijah povzročajo opekline
- njihove raztopine prevajajo el. tok
- lakmus: modrovijolično
- metil oranž: oranžno
- fenol ftalin: živa roza

## pH LESTVICA

S pomočjo pH lestvice ugotovimo ali so snovi kisle, bazične ali nevtralne.

Kisle: 0 – 6

Nevtralne: 7

Bazične: 8 – 14

Iz nje razberemo jakost kislin in baz. Jakost kislin narašča od 0-6, jakost baz pa 8-14.

## PROTOLITSKE REAKCIJE

So reakcije pri katerih kisline oddajajo proton bazam.

## SOLI

So ionske spojine, ki vsebujejo najmanj 1 kation in 1 anion. Ko kislina odda vodikove ione nastane kislinski radikal.

## TITRACIJA

- je postopek kvantitativne kemijske analize
- uporabljamo jo za ugotavljanje koncentracije kislin oz. baz, ki nek vzorec vsebuje
- vzorcu dodajamo kislino z znano koncentracijo ali z bazo □ dodamo toliko kisline da nevtraliziramo oz. toliko baze da nevtraliziramo kislino □ konec titracije (ekvivalentno točko) nam pokaže dodani indikator, ki spremeni barvo, ko je vsa baza reagirala s kislino.