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 Anorganske kisline
* Fosforjeva (V.) kislina
* Žveplova kislina
* etanojska kislina organska kislina
* citronska kislina
* mlečna kislina kisline iz vsakdanjega življenja
* sadni sok

Značilnosti kislih 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 (ekvavalentno točko) nam pokaže dodani indikator, ki spremeni barvo, ko je vsa baza reagirala s kislino.