

# ELEKTROLITI I NEELEKTROLITI

ELEKTROLITI su supstance čiji vodeni rastvori provode elektricitet.

Rastvori KISELINA, BAZA i SOLI su ELEKTROLITI, jer su to jedinjenja sa jonskom ili polarnom kovalentnom vezom.

Neelektroliti su supstance čiji vodeni rastvori ne provode elektricitet. Rastvor šećera je neelektrolit.

## Teorija o elektrolitičkoj disocijaciji

Tvorac ove teorije je švedski naučnik

**SVANTE ARENIJUS**

**ELEKTROLITIČKA DISOCIJACIJA** je spontano razlaganje **ELEKTROLITA** u **VODENOM RASTVORU** na **POZITIVNE I NEGATIVNE JONE**.

## Elektrolitička disocijacija KISELINA

Jednačine elektrolitičke disocijacije nekih kiselina u vodenom rastvoru



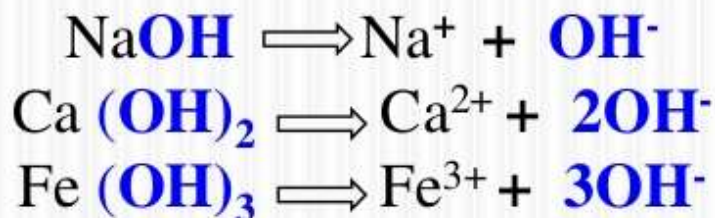
## Definicija KISELINA

Na osnovu Arenijusove teorije o elektrolitičkoj disocijaciji

**KISELINE** su jedinjenja koja u vodenom rastvoru disosuju na **pozitivne jone VODONIKA** i negativne jone kiselinskog ostatka.

## Elektrolitička disocijacija HIDROKSIDA

Jednačine elektrolitičke disocijacije nekih  
HIDROKSIDA (BAZA) u vodenom rastvoru



## Definicija HIDROKSIDA

Na osnovu Arenijusove teorije o elektrolitočkoj  
disocijaciji

**BAZE ili HIDROKSIDI** su jedinjenja koja  
u vodenom rastvoru disosuju na pozitivne  
jone metala i **negativne**  
**HIDROKSIDNE JONE.**

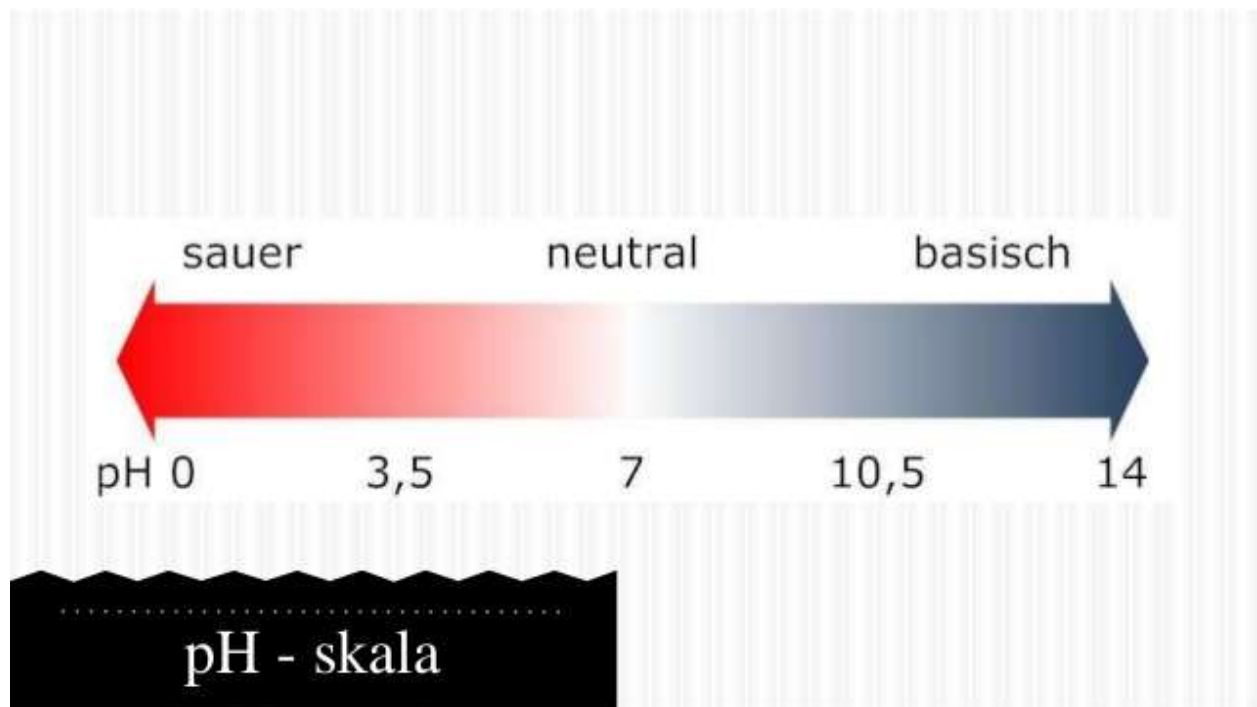
## Elektrolitička disocijacija SOLI

Jednačine elektrolitičke disocijacije nekih soli u vodenom rastvoru



## pH - SKALA

Za izražavanje kiselosti, odnosno baznosti nekog rastvora koristi se pH-skala (pe-ha). Njen opseg je od 0 do 14 pH jedinica.



Rastvori koji imaju pH manje od 7 su kiseli ,a rastvori koji imaju pH vece od 7 su bazni.Kada rastvor ima pH =7 tada kazemo da je rastvor neutralan.