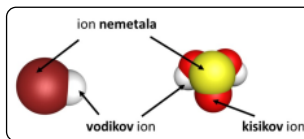
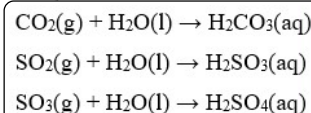
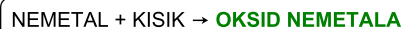




VODA

U reakciji s vodom:



uvijek sadržavaju vodikov(e) atom(e), a često i kisikove

Građa molekula kiseline

ŠTO SU KISELINE

OKSIDI NEMETALA

Neki NE reaguju s vodom, pa neće dati kiselinu.

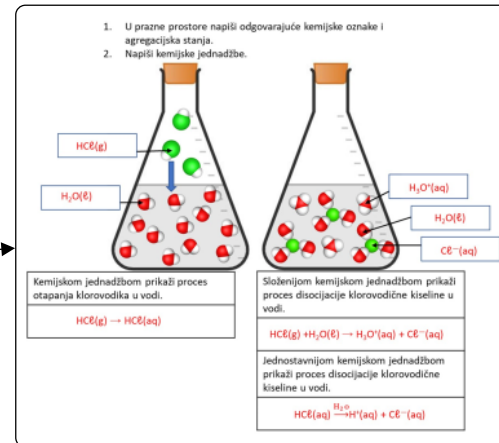
- CO, N₂O

Vode li vodene otopine kiseline električnu struju?

Da, jer sadržavaju slobodne ione

Važnije kiseline:

KLOROVODIČNA KISELINA

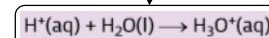


- jaka je kiselina
- rabi se kao sredstvo za čišćenje
- nagrizava kožu i mnoge materijale

DISOCIJACIJA KISELINE

razlaganje kiseline u vodi na **oksonijeve ione i anioni kiseline**

NASTAJANJE OKSONIJEVIH IONA



RAZRIJEĐIVANJE KISELINA

Pravilo:

UVIJEK KuV, a NIKADA VuK

1. Popuni tablicu traženim pojmovima.
2. Oboji crvenom bojom jake kiseline: klorovodična, bromovodična, dušična i sumporna kiselina.

Kiselina	H_2S	H_3PO_4	H_2SO_4	H_2CO_3
Ime kiseline	sumporovodična kiselina	fosforna kiselina	sumporna kiselina	uglična kiselina
Anion kiseline	S^{2-}	PO_4^{3-}	SO_4^{2-}	CO_3^{2-}
Ime aniona	sulfidni	fosfatni	sulfatni	karbonatni
Kiselina	H_2SO_3	HNO_3	HCl	HBr
Ime kiseline	sumporasta kiselina	dušična kiselina	klorovodična (sojna) kiselina	bromovodična kiselina
Anion kiseline	SO_3^{2-}	NO_3^-	Cl^-	Br^-
Ime aniona	sulfitni	nitratni	kloridni	bromidni

- valencija aniona kiseline jednaka je naboju aniona

- neke kiseline, poput sumporne i klorovodične, bolje ioniziraju od drugih

JAKE KISELINE

