

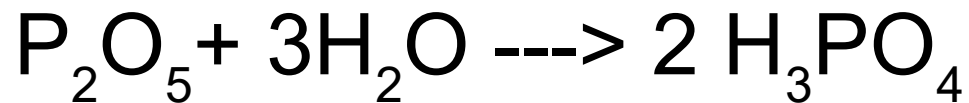
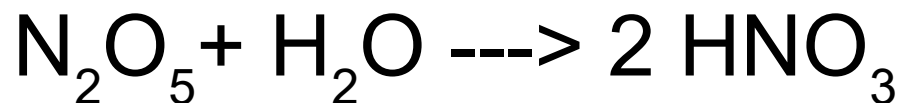
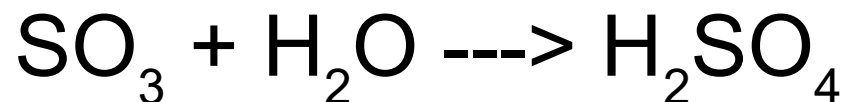
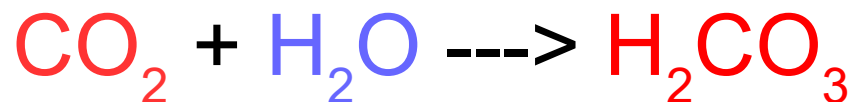
**KISELINE**

**KISELINE**



# Kiseline nastaju u reakciji kiselih oksida i vode:

**kiseli oksid + voda ----> kiselina**



# Formula kiseline

Kiseline su jedinjenja ( spojevi ) čije se hemijske formule sastoje od **vodonika (H)** i **kiselinskog ostatka :**



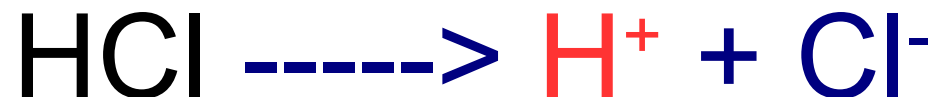
# Tabela kiselina koje morate znati :

Naziv kiseline	hemijska formula	formula kiselinskog ostatka	valenca kiselinskog ostatka	naziv soli
hlorovodonična (hloridna)	HCl	Cl <sup>-</sup>	I	hloridi
azotna (nitratna)	HNO <sub>3</sub>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	I	nitрати
sumporvodonična (sulfidna)	H <sub>2</sub> S	S <sup>2-</sup>	II	sulfidi
sumporna (sulfatna)	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	II	sulfati
sumporasta (sulfitna)	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	II	sulfiti
ugljena (karbonatna)	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	II	karbonati
fosforna (fosfatna)	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	III	fosfati

# Disocijacija kiselina

- Sve kiseline u vodenom rastvoru se razlažu na jone ( disocijacija ):

pozitivne jone **vodonika** (  $H^+$  ) i negativne jone **kiselinskog ostatka**



<https://marijanahemija.best/>

