

Soli su jonska jedinjenja koja su izgrađena od katjona metala i anjona kiselinskog ostatka.

Kiselinski ostatak se dobija oduzimanjem atoma vodonika u molekulu kiseline i on je onoliko valentan koliko ima atoma vodonika.

formula kiseline	kiselinski ostatak	valenca
HCl	Cl	I
HNO ₃	NO ₃	I
H ₂ SO ₄	SO ₄	II
H ₃ PO ₄	PO ₄	III

U sledećoj tabeli su date formule i nazivi najznačajnijih kiselina, jon kiselinskog ostatka i naziv njihovih soli.

formula kiseline	naziv kiseline	jon kiselinskog ostatka	naziv soli
HCl	hlorovodonična (hloridna)	Cl ⁻	hloridi
HNO ₂	azotasta (nitritna)	NO ₂ ⁻	nitriti
HNO ₃	azotna (nitratna)	NO ₃ ⁻	nitрати
H ₂ SO ₃	sumporasta (sulfitna)	SO ₃ ²⁻	sulfiti
H ₂ SO ₄	sumporna (sulfatna)	SO ₄ ²⁻	sulfati
H ₂ CO ₃	ugljena (karbonatna)	CO ₃ ²⁻	karbonati
H ₃ PO ₄	fosforna (fosfatna)	PO ₄ ³⁻	fosfati

Pri sastavljanju formula soli mora se voditi računa o valencama metala i kiselinskog ostatka.

npr.

I I

NaCl - natrijum-hlorid

II I

CaCl₂ - kalcijum-hlorid

II I I

Mg(NO₃)₂ - magnezijum-nitrat

I III

Na₃PO₄ - natrijum-fosfat

III II

Al₂(SO₄)₃ - aluminijum-sulfit

II II

CaSO₄ - kalcijum-sulfat

Ukoliko metal može imati više valenci onda se mora naglasiti valenca metala u nazivu soli.

npr.

II I

FeCl₂ - gvožđe(II)-hlorid

III I

FeCl₃ - gvožđe(III)-hlorid

Privežbaj te sa zadacima iz zbirke I radne sveske.