







Spojite naziv soli i odgovarajući jon kiselinskog ostataka !

Sulfat

SO_3^{2-}

Nitrat

PO_4^{3-}

Karbonat

NO_3^-

Fosfit

SO_4^{2-}

Sulfit

PO_3^{3-}

Nitrit

CO_3^{2-}

Fosfat

NO_2^-

Reakcija neutralizacije

Reakcija se uglavnom odvija u vodenim rastvorima

$$\text{Kiselina} + \text{Baza} = \text{So} + \text{Voda}$$



Kiseo rastvor-
plavi lakmus u
crveno



Bazan rastvor-
crveni lakmus u
plavo



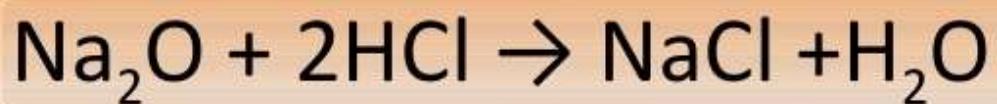
Neutralan rastvor-
ni crveni ni plavi
lakmus
ne menjaju boju



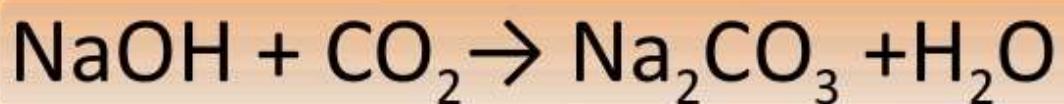
Reakcija metala i kiseline



Reakcija oksida metala i kiseline



Reakcija oksida nemetala i baze



Reakcija direktnog sinteza

Soli bezkiseoničnih kiselina ne mogu nastati reakcijom oksida nemetala i baze jer ne postoji oksid koji bi sa vodom nagradio te kiseline.

Soli tih kiselina, za razliku od kiseonicnih, nastaju direktnom sintezom izmedju elemenata.

