

Pozdravljen 9.c!

Pa smo spet v učilnici na daljavo.

Sedaj že vsi skupaj malo več znamo in nam bo verjetno lažje.

Uspešno delo in lep dan,

Magda Kosič

Cilj: - spoznati značilnosti soli

Naloga: Prepiši v zvezek.

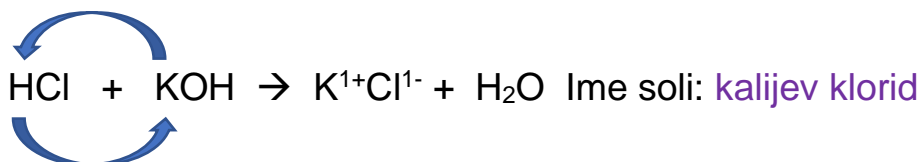
Naslov: **SOLI**

1. So nevtralne snovi. $\text{pH} = 7$
2. Indikatorji v solih ne spreminjajo barve.
3. Imena soli (**vezana so na sodelujočo kislino**):
 - a) HCl , ion: Cl^{1-} , ime soli = KLORID
 - b) HBr , ion: Br^{1-} , ime soli = BROMID
 - c) HI , ion: I^{1-} , ime soli = JODID
 - d) HF , ion: F^{1-} , ime soli = FLUORID
 - e) H_2S , ion: S^{2-} , ime soli = SULFID
 - f) H_2SO_4 , ion: SO_4^{2-} , ime soli = SULFAT
 - g) HNO_3 , ion: NO_3^{1-} , ime soli = NITRAT
 - h) H_2CO_3 , ion: CO_3^{2-} , ime soli = KARBONAT
 - i) H_3PO_4 , ion: PO_4^{3-} , ime soli = FOSFAT

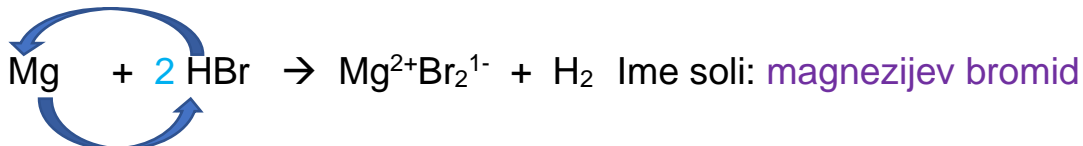
NAUČI SE!

4. Nastanek soli:

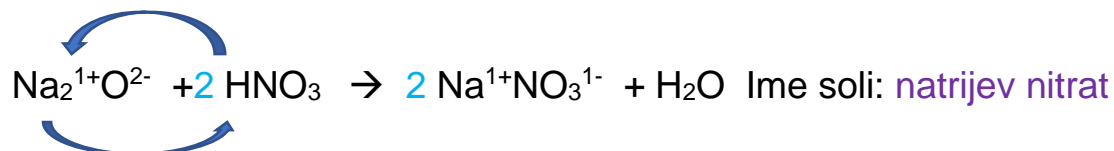
a) kislina + baza \rightarrow sol + voda **NEVTRALIZACIJA**



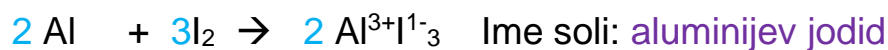
- b) kovina + kislina \rightarrow sol + vodik



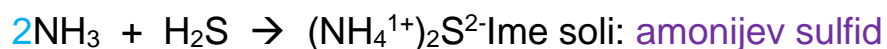
c) kovinski oksid + kislina → sol + voda



d) kovina + halogeni element (VII. skupina) → sol



e) amonijak + kislina → sol



RAZLAGA: (NE PREPISUJ)



V reakciji elementa zamenjata mesti. Reakcija je SUBSTITUCIJA (reakcija a, b, c).

Reakciji d in e → SINTEZA (elementi – snovi se združujejo).

2, 3 → urejanje enačb

1+, 2- → ioni (zapisani v periodnem sistemu)