

Pozdravljen 9.b!

Upam, da vam zdravje služi in naj tako tudi ostane.

Izkoristite dneve in si uredite vse manjkajoče.

Lep pozdrav,

Magda Kosič

Cilj: - spoznati značilnosti soli

Naloga: Prepiši v zvezek.

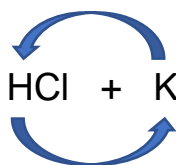
Naslov: **SOLI**

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!

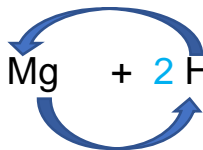
4. Nastanek soli:

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



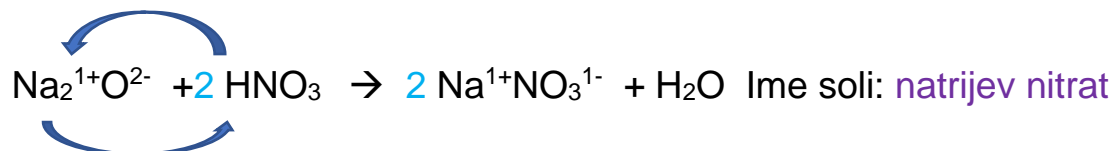
Ime soli: kalijev klorid

b) kovina + kislina \rightarrow sol + vodik

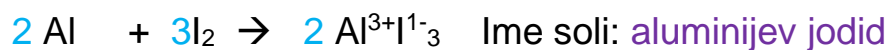


Ime soli: magnezijev bromid

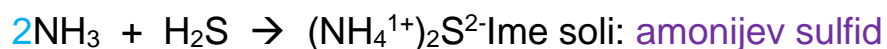
c) kovinski oksid + kislina → sol + voda



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)