Soli i elekrolitička disocijacija kiselina, hidroksida i soli

1.Zaokruži DA ili NE:

a) Soli su polarna kovalentna jedinjenja. DA NE

b) Hemijska veza u natrijum-hloridu je jonska veza. DA NE

v) Kalcijum-karbonat je nepolarno jedinjenje. DA NE

 2. Na linijama pored svake formule supstance napiši njen naziv:

Na2SO4\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Fe2(SO4)3\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

MgCl2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ NaNO3 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

CuCl2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Ca(HCO3)2\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

3. Napiši jednačinu hemijske reakcije između kalijum-hidroksida i sumporne kiseline.

4. Napiši jednačinu neutralizacije u kojoj nastaje voda i natrijum-karbonat.

5. Na linijama pored naziva svake soli napiši njenu hemijsku formulu:

cink-hlorid \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ bakar(I)-hlorid \_\_\_\_\_\_\_\_\_

barijum-sulfat \_\_\_\_\_\_\_\_\_ aluminijum-nitrat \_\_\_\_\_\_\_\_\_

kalcijum-hidroksid-hlorid \_\_\_\_\_\_\_\_ amonijum-karbonat \_\_\_\_\_\_\_\_

6. Napiši jednačinu hemijske reakcije između ugljenik(IV)-oksida i kalcijum-hidroksida.

7. Napiši jednačinu hemijske reakcije između srebro-nitrata i natrijum-hlorida.

8. Među ponuđenim formulama jedinjenja samo jedna predstavlja neelektrolit. Koja?

NaOH HCl H2SO4 KOH CO HNO3.

9. Napiši jednačine elektrolitičke disocijacije sledećih jedinjenja:

NH4Cl \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

HNO3 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Ca(OH)2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Al2(SO4)3 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

10. Koliko grama natrijum-hlorida nastaje u reakciji natrijum-hidroksida i 73 g hlorovodonične kiseline?

11. Koliko se grama bakar(II)-nitrata dobija u reakciji 1,5 mola bakar(II)-oksida sa azotnom kiselinom?

12. Koliko je potrebno grama magnezijuma u reakciji sa sumpornom kiselinom da bi se izdvojilo 12 g vodonika?

13. Koliko grama aluminijum-hidroksida treba da reaguje sa azotnom kiselinom da se dobije 71 g aluminijum-nitrata?