1. Navedi formule sljedećih kiselina:

ugljične,

fosforne,

dušične

sumporne

klorovodična

sumporasta

1. napiši formule i imena aniona kiselina iz predhodnog zadatka

3. a) Kemijskom jednadžbom prikaži ionizaciju( disocijaciju ) navedenih kiselina

b) Napiši imena aniona kiselina.

c) Čemu je jednaka valencija aniona kiselina?

4. prikaži jednadžbom dobivanje sumporovog ( IV) – oksida

Objasni njegova svojstva

5. Napiši formule kalcijevog hidroksida i kalcijeve lužine.

8. Navedi indikatore za kiseline i lužine!

9.Navedi načine dobivanja soli !

10. Fosforov(V) oksid u reakciji s vodom daje \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_kiselinu.;

Prikaži kemijskom reakcijo

­­­­­­­­­­­­­

1. - Metali – alkalijski i zemnoalkalijski - Metal + kisik – metalni oksid + voda – hidroksid
2. Elementarni sumpor se pojavljuje u slijedećim alotropskim modifikacijama \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_i \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. Navedi svojstva nemetala ( barem 3 )

14. U čašu s vodom dodali smo čvrstu tvar X bijele boje. Nakon što se tvar X otopila u otopinu smo dodali nekoliko kapi fenolftaleina. Boja fenolftaleina se promijenila.

a) Kakva svojstva ima tvar X?

b) Što je uzrokovalo promjenu boje otopine u čaši?

c) Kojim biste još indikatorima ispitali pH-vrijednost otopine?

d) Tvar X dobiva se reakcijom litijeva oksida s vodom. Napiši jednadžbu opisane kemijske reakcije i imenuj tvar X

1. Koji ioni u vodenoj otopini hidroksida sudjeluju u provođenju električne struje?
2. Kemijskom jednadžbom prikaži disocijaciju magnezijeva hidroksida u vodi.
3. Koji od navedenih hidroksida neće dati lužinu: Fe(OH)2, Mg(OH)2, NaOH, KOH?
4. Napiši imena kemijskih spojeva čije su formule:
5. FeCl2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
6. CaSO4 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
7. NaNO3 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
8. K2CO3 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
9. Napiši formule navedenih kemijskih spojeva.
10. aluminijev klorid \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
11. bakrov(II) fosfat \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
12. kalijev nitrat \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
13. željezov(II) sulfit \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_