1. Navedi formule sljedećih kiselina:

ugljične,

fosforne,

 dušične

 sumporne.

1. napiši formule i imena aniona kiselina iz predhodnog zadatka

3. a) Kemijskom jednadžbom prikaži ionizaciju klorovodične kiseline u vodi.

 b) Napiši imena aniona kiseline.

 c) Čemu je jednaka valencija aniona klorovodične kiseline?

d) Je li klorovodična kiselina jaka ili slaba kiselina?

4. prikaži jednadžbom dobivanje sumporovog ( IV) – oksida

Objasni njegova svojstva

5. Napiši formulu za izračunavanje masenog udjela

6. Izračunaj maseni udio pojedinih elemenata u Kalcijevom hidroksidu!

7. Izračunaj maseni udio elemenata u Sumpornoj kiselini

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. Najvažnije željezne rude su :
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?