ZADATCI ZA VJEŽBU

1.Napiši oznaku za

a) oksonijev ion\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ b) hidroksidni ion\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2. Kiseline nastaju reakcijom\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

3. Hidroksidi nastaju reakcijom \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4. Što su lužine i kako označavamo agregacijsko stanje lužina?

5. Imenuj kemijske spojeve:

a) NaOH(s)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ b) Ca(OH)2(aq)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ c) CaO(s)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

d) HCl(g)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ e) KOH(s)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ f) CaCO3(s)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

g) CO2(g)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ h) H2O(l)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ i) HClaq) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

j) NH4OH(aq) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

6. Navedi svojstva natrija.

7.Napiši kemijsku jednadžbu dobivanja sumporne kiseline(sa agregacijskim stanjima)

8. Napiši nazive aniona slijedećih kiselina:

- dušične \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ sumporne\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

9.. Napiši kemijske formula aniona

- ugljične kiseline\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ sumporovodične kiseline\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

10. Klorovodičnu kiselinu nazivamo i \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ te ju koristimo u kućanstvu za čišćenje \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

11. Napiši postupak razrjeđivanja kiselina.

12. Kiseline imaju ph \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ od 7 a to mjerimo/dokazujemo sa\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

13. Napiši ionizaciju:

a) dušićne kiseline

b) magnezijevog hidroksida

14. Vodena otopina je lužnata zbog prisutnosti:

a)    Hidroksdinih iona           b) oksonijevih iona  c) kalcijevih iona    d) fenolftaleina

15.Što nastaje uvođenjem sumporova(VI) oksida u vodu?

a)    Sumporasta kiselina                b) sumporna kiselina

c)  sumporovodična kiselina          d) sumporov dioksid

 16. Vodena otopina je kisela zbog prisutnosti:

a)    oksonijevih iona     b) hidroksidnih iona     c) kloridnih iona            d) metiloranža

17.Kristina je u dvije epruvete stavila po 5mL vode. U svaku epruvetu je kapnula jednu kap bezbojne otopine fenolftaleina. Zatim je u prvu epruvetu ubacila komadić magnezijeve vrpce, a u drugu tri granule natrijeva hidroksida. U prvoj epruveti je Kristina uočila pojavu mjehurića na magnezijevoj vrpci i promjenu boje otopine u ljubičastu. U drugoj epruveti je Kristina uočila da se natrijev hidroksid otopio i da se boja otopine također promijenila u ljubičastu.

a)    Što možeš zaključiti na temelju njezinih opažanja?

b)    Napiši jednadžbe kemijskih reakcije koje opisuju promjene koje su se dogodile tijekom izvođenja praktičnog rada.

JKR 1:

JKR 2:

18.

Slika na kojoj se prikazuje snimka zaslona, tekst, dizajn

Opis je automatski generiran

19. Napiši jednadžbu kemijske reakcije koja je prikazana modelom.(nemoj zaboraviti naznačiti agregacijska stanja tvari)

Slika na kojoj se prikazuje krug

Opis je automatski generiran

20.U kojim uvijetima željezo hrđa?

21. Navedi načine kako se mogu metali zaštititi od hrđanja?