**Тесты по теме «Гидролиз» 11 класс подготовка к ЕГЭ**

1. Щелочную среду имеет раствор соли

1) Na2SO4 2) K2S 3) NH4Cl 4) KI

2. Кислую среду имеет раствор соли

1) BaCl2 2) K2CO3 3) LiNO3 4) Pb(NO3)2

3. Нейтральную среду имеет раствор соли

1) LiCl 2) Na2SO3 3) CuSO4 4) KNO2

4. Фенолфталеин окрасится в малиновый цвет в растворе

1) K2CO3 2) NaCl 3) Ba(NO3)2 4) AlCl3

5. Лакмус имеет красную окраску в растворе

1) карбонат калия 2) нитрата натрия

3) сульфата аммония 4) хлорида кальция

6. Индикатор метиловый-оранжевый имеет желтую окраску в растворе

1) сульфата магния 2) ацетата натрия

3) нитрата алюминия 4) нитрат цинка

7. По катиону гидролизуется соль

1) Sn(NO3)2 2) SrCl2 3) Na3PO4 4) LiBr

8. По аниону гидролизуется соль

1) NaCl 2) KClO4 3) Fe(NO3)2 4) Na2S

9. Гидролизу не подвергается соль, формула которой

1) KCN 2) (CH3COO)2Cu 3) NH4Cl 4) Na2SO4

10. Среда раствора фосфата калия

1) кислая 2) кислая 3) нейтральная 4) щелочная

11. Среда раствора сульфата натрия

1) кислая 2) кислая 3) нейтральная 4) щелочная

12. Необратимо гидролизуется в водном растворе

1) силикат калия 2) карбонат алюминия

3) нитрат аммония 4) фосфат калия

13. В водном растворе гидролизуются обе соли

1) K2SiO3 и (NH4)2SO4 2) NaNO2 и Ba(NO3)2

3) LiBr и FeCl3 4) ZnSO4 и Ca(NO3)2

14. Соответственно кислая и щелочная среда наблюдается в растворах солей

1) Сu(NO3)2 и Na2CO3 2) NH4Br и KNO3

3) LiCl и K2SiO 4) CH3COONa и KNO2

15. Соответственно желтую и красную окраску метиловый-оранжевый будет иметь в растворах

1) Na2SO4 и NH4Br 2) CH3COOK и Na2SO3

3) ZnSO4 и AlCl3 4) K2CO3 и Zn(NO3)2

16. Как по катиону, так и по аниону гидролизуется соль

1) сульфат магнии 2) ацетат аммония

3) нитрат алюминия 4) карбонат калия

17. Среда раствора силиката калия

1) кислая 2) слабокислая 3) нейтральная 4) щелочная

18. С помощью лакмусовой бумажки можно различить растворы трех солей

1) ZnSO4, NaCl, KNO3

2) Na2S, MgCl2, HCOOK

3) NaNO2, K2SO4, NH4Cl

4) LiBr, K2CO3, Na2SiO3

19. Среда раствора стеарата натрия

1) кислая 2) слабокислая 3) нейтральная 4) щелочная

20. Не подвергаются гидролизу обе соли в ряду

1) бромид кальция, сульфат натрия

2) хлорат натрия, карбонат калия

3) нитрат меди (II), сульфат железа (III)

4) хлорид кобальта (II), нитрат свинца (II)

21. Уменьшить гидролиз хлорида железа (III) в растворе можно

1) добавлением гидроксида натрия

2) добавлением соляной кислоты

3) нагреванием раствора

4) добавление водного раствора аммиака

22. Смесь двух кислот образуется при гидролизе

1) хлорида фосфора (V)

2) гидрида натрия

3) фосфида кальция

4) сульфида алюминия

23. В перечне веществ

1. NH4NO3 2. NaF 3. KBr 4. ZnCl2

5. NaClO4 6. MnSO4

к солям, раствор которых имеет кислую реакцию среды, относятся соли, которые обозначены цифрами:

1) 1,3,6 2) 1,5,6 3) 1,3,5 4) 1,4,5

23. В перечне веществ

1. C6H5ONa 2. Na2SO4

3. KBr 4. ZnCl2

5. С17Н35СООК 6. NaNO2

к веществам, в растворе которых фенолфталеин имеет малиновую окраску, относятся соединения, которые обозначены цифрами:

1) 1,3,6 2) 1,5,6 3) 1,3,5 4) 1,4,5