**Демоверсия экзамена по химии в 8-х классах.**

**Акбулатова Марина Анатольевна**

**Часть 1** *(Задания с выбором ответа)*

**1.** Выберите химическое явление:

а) конденсация воды; в) горение дров

б) образование инея; г) получение азота при сжижении воздуха.

**2.** Выберите формулу гидроксида калия:

а) К2SО4; б) NaMnO4; в) LiН; г) КОН.

**3.** Валентность металла равна четырем в соединении:

а) PbO; б) Мn2О7; в) МnО2; г) Li2O.

**4.** Расставьте коэффициенты в уравнении:

…Cr(ОН)3 + …Н2SО4 = …Cr2(SО4)3 + …Н2О.

а) 2, 3, 1, 6; в) 3, 2, 1, 6;

б) 4, 6, 2, 12; г) 3, 2, 0, 6.

**5.** Выберите формулу оcнования:

а) Al(ОН)3; в) Ag2O;

б) Н2SО4; г) HOH.

**6.** Взаимодействуют с CaO все вещества:

а) ZnO, Cu, KNO3, Ca(OH)2; в) KOH, H2SiO3, H2SO4, HNO3;

б) H2O, HCl, CO2, HNO3; г) SiO2, NaOH, Na2S, NaCl.

**7.** Вода взаимодействует со всеми веществами:

а) Li2O, NO, SiO2; в) ZnO, CuO, BaO;

б) Ba, BaO, P2O5; г) CO2, SO3, SiO2.

**8.** Выберите реакцию замещения:

а) FeO + 2HCl = FeCl2 + H2O; в) NaOH + HCl = NaCl + H2O;

б) К2О + СО2 = К2СО3; г) 2Na + 2H2O = 2NaOH + H2.

**9.** Атомная масса брома равна числу углеродных единиц:

а) 80; б) 40; в) 35; г) 64.

**10.** В ряду

Na2O–Al2O3–SiO2–P2O5

кислотные свойства:

а) не изменяются; в) ослабевают;

б) изменяются незакономерно; г) усиливаются.

**11.** Основное сырье для промышленного получения хлора:

а) вода; в) поваренная соль;

б) морские водоросли; г) воздух.

**12.** Массовая доля фтора в плавиковом шпате СаF2 равна:

а) 0,58; б) 0,32; в) 0,49; г) 0,75.

**13.** Масса cероводорода, полученного при взаимодействии серы с 44,8 л (н.у.) водорода, равна:

а) 136 г; б) 34 л; в) 34г ; г) 68 г.

**14.** Количество граммов 15%-го раствора, полученного из 60 г соли, равно:

а) 600; б) 400; в) 250; г) 340.

**15.** Число молей водорода, полученных при взаимодействии 69 г натрия с водой, равно:

а) 1,2; б) 2; в) 3,5; г) 1,5.

**Часть 2** *(с развернутым ответом).*

**16.** Смешали 600 г 20%-го и 200 г 70%-го растворов соли. Процентная концентрация полученного раствора равна:

а) 42,3; б) 32,5; в) 19,2; г) 56.

**17.** Распознайте растворы:

KI, NaBr, NaCl.

**18.** Напишите уравнения реакций cерной кислоты с оксидом магния, гидроксидом калия, хлоридом бария, цинком.

**19.** Составьте генетические ряды лития и углерода. Напишите уравнения реакций этих превращений и уравнения реакций между членами разных генетических рядов.

**20.** В ряду химических элементов Li – Na – K

1) увеличивается число электронных слоев в атомах

2) уменьшается число протонов в ядрах атомов

3) увеличивается значение электроотрицательности

4) усиливается основный характер высших оксидов

5) увеличивается число электронов во внешнем слое атомов.