**Контрольная работа по химии «Повторение 8 класса»**

Данная работа проводится в первой четверти до повторения основных теоретических вопросов курса химии 8-го класса, для определения уровня подготовки обучающихся. Варианты содержат как расчетные задания, так и теоретические вопросы.

Цель:

1. определить уровень освоения учащимися программы по химии для 8 класса
2. определить соответствие уровня знаний, умения и навыков требованиям к уровню подготовки обучающихся 9 класса.

***Вариант 1***

1. Электронная конфигурация 1s22s22p63s23p3 соответствует:

1) Li 2) K 3) AL 4) P

2. Степень окисления брома в соединениях Br2O7 и MgBr2 соответственно равна:

1) -7 и +2 ; 2) +7 и -1 ; 3) +2 и -2; 4) -7 и +1

3. Степень окисления серы в соединении FeSO4 равна:

1) -1 2) +2 3) +6 4) -2

4. Какое из указанных уравнений соответствует реакции обмена?

1) Mg + CuSO4 = MgSO4 + Cu

2) CaO + CO2 = CaCO3

3) AgNO3 + NaCL = AgCL + NaNO3

4) Zn(OH)2 = ZnO + H2O

5. В реакции Ca (OH)2 + CO2 = … образуется:

1) СаО ; 2) Н2СО3 ; 3) СаСО3 + Н2; 4) СаСО3 + Н2О

6. В уравнении реакции между алюминием и кислородом коэффициент перед формулой оксида

алюминия равен: 1) 1 2) 2 3) 3 4) 4

7. Расставьте коэффициенты в уравнении NaOH + H2SO4 = Na2SO4 + H2O .

Сумма коэффициентов равна:

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

8. В химическом уравнении Са + Н2О = Y + H2 вещество Y – это:

1) CaH2; 2) O2 ; 3) Ca (OH)2; 4) CaO

9. В химическом уравнении Fe + AgNO3 = X + Y вещества X и Y – это соответственно:

1) H2O и HNO3 3) Fe(NO3)2 и Ag

2) Ag2O и FeN 4) реакция не идет

10. К гидроксидам относится вещество, формула которого:

1) Mg(NO3)2 3) MgCL2

2) Mg(OH)2 4) MgO

11. Распределение электронов по энергетическим уровням 2е; 6е соответствует атому:

1) неона; 2) углерода; 3) кислорода; 4) серы

12. В каком соединении степень окисления серы равна + 4 :

1) Н2S 3) Na2S

2) SO3 4) SO2

13. Степень окисления азота в соединении HNO3 равна:

1) -3 2) + 4 3) + 5 4) 0

14. Взаимодействие цинка с серной кислотой относится к реакциям:

1) соединения

2) разложения

3) замещения

4) обмена

15. В уравнении реакции натрия с водой коэффициент перед формулой водорода равен:

1) 1 3) 3

2) 2 4) 4

16. В химическом уравнении P2O5 + X = H3PO4 вещество Х – это:

1) H2O 3) SO3

2) O2 4) N2O5

***Вариант 2***

1. Одинаковую степень окисления сера имеет в каждом из двух соединений:

1) H2S и (NH4)2S 3) H2SO3 и SO3

2) SO2 и SO3 4) H2S и H2SO4

2. К щелочам относится:

1) гидрокарбонат кальция; 2) гидроксид калия

3) гидроксид алюминия; 4) оксид натрия

3. Какое из указанных уравнений соответствует реакции соединения?

1) 2 Na + 2 H2O = 2 NaOH + H2 2) 2 Ca + O2 = 2 CaO

3) Fe + CuSO4 = Cu + FeSO4 4) 2 Cu(NO3)2 = 2 CuO + 4 NO2 + O2

4. Расставьте коэффициенты в уравнении KCLO4 = KCL + O2.

Коэффициентами являются:

1) 1, 1, 2 3) 3, 1, 2

2) 1, 2, 1 4) 2, 1, 2

5. В химическом уравнении Na + H2O = NaOH + Y вещество Y – это:

1) H2 2) O2 3) Na2O 4) NaH

6. В химическом уравнении Cu + MgSO4 = X + Y вещества X и Y – это соответственно:

1) H2O и HNO3 2) CuO и MgS

3) MgO и CuSO4 4) реакция не идет

7. Распределению электронов по электронным слоям в атоме кремния соответствует ряд чисел:

1) 2; 4; 3) 2; 8; 8; 4

2) 2; 8; 4 4) 2; 8; 18; 4

8. Степень окисления фосфора в H3PO4 равна

1) + 3 2) + 5 3) - 4 4) - 2

9. Степень окисления азота соответственно равна - 3 и + 5 в следующих соединениях:

N2O и NO 3)NO2 и Ca3N2

N2O5 и KNO3 4)NH3 и HNO3

10. К реакциям замещения относятся:

1) NaOH + HCL = NaCL + H2O

2) Ca + CL2 = CaCL2

3) Fe + CuSO4 = Cu + FeSO4

4) 2NH3 = N2 + 3H2

11. Расставьте коэффициенты в уравнении Cu(NO3)2 + NaOH = Cu(OH)2 + NaNO3 .

Сумма коэффициентов равна:

1) 4 2) 5 3) 6 4) 7

12. Число электронов в атоме кислорода равно:

1) 6 2) 8 3) 16 4) 32

13. В соединениях: PH3, P2O5, H3PO4 фосфор имеет степени окисления, соответственно равные:

1) + 3; + 5; - 3

2) – 3; + 5; + 3

3) – 3; + 5; + 5

4) + 3; - 5; - 3

14. К солям относятся каждое из двух веществ:

1) Na2CO3 и H2SO4

2) HCL и HNO3

3) AgCL и CaCL2

4) KCL и KOH

15. В уравнении химической реакции, схема которой Fe2O3 + CO = Fe + CO2 коэффициент перед формулой угарного газа равен:

1) 1 2) 2 3) 3 4) 6

16. К реакциям обмена относят реакцию, уравнение которой:

1) CaO + SO3 = CaSO4

2) 2Na + 2H2O = 2 NaOH + H2

3) 2AL(OH)3 = AL2O3 + 3 H2O

4) H2S + 2KOH = K2S + 2H2O