**Годовой контрольный тест по химии. 8 класс.**

**1.** Определите, где перечислены только названия веществ.

1) проволока, алюминий 2) углекислый газ, кислород

3) стакан, стекло 4) серебро, кольцо

2. Какое из перечисленных явлений не является химическим?

1) ржавление железа 2) плавление металла

3) горение угля 4) скисание молока

3. Кислород – простое вещество, так как

1) его молекула образована атомами разных химических элементов

2) состоит из смеси разных веществ

3) его молекула образована атомами одного химического элемента

4) является газообразным

4. В каком случае речь идёт о кислороде как о химическом элементе?

1) кислород - бесцветный газ 2) кислород необходим для дыхания и горения

3) кислород входит в состав воды 4) кислород входит в состав воздуха

5. Сколько элементов содержится в веществе, состав которого выражается формулой

NH4NO3?

1) 3 2) 4

3) 7 4) 9

6. Номер периода для элемента хлор – это

1) II 2) III 3) VI 4) VII

7. На заряд ядра и число электронов в атоме указывает

1) порядковый номер элемента 2) номер периода

3) номер группы 4) относительная атомная масса элемента

8. Атом хлора содержит на внешнем энергетическом уровне

1) 3 электрона 2) 7 электронов 3) 17 электронов 4) 35 электронов

9. Распределение электронов по энергетическим уровням в атоме алюминия

1) 2е, 8е, 3е 2) 2е, 5е, 8е 3) 2е, 8е, 4е 4) 2е, 3е

10. Какую связь образуют между собой атомы в молекуле кислорода (О2)?

1) ковалентную полярную 2) ионную

3) ковалентную неполярную 4) металлическую

11. Какой тип кристаллической решётки характерен для меди?

1) металлическая 2) ионная 3) атомная 4) молекулярная

12. Единица измерения молярной массы

1) грамм 2) грамм/моль 3) моль 4) литр/моль

13. Формулы оксида и кислоты

1) MgO и KNO3 2) СаO и HNO3 3) NaOH и HCl 4) Al2O3 и КOH

14. Какая соль в растворе распадается на ионы

1) Ca3(PO4)2 2) Na2SO4 3) CaСО3 4) ВаSO4

15. Формула сульфата калия

1) K2SO4 2) K2 SO3 3) K2S 4) CaSO4

16. Фенолфталеин становится малиновым в растворе

1) NaCl 2) NaOH 3) HCl 4) NaNO3

17. К какому типу относится данная химическая реакция

Na2O + H2SO4  Na2SO4 + H2O ?

1) разложения 2) замещения 3) соединения 4) обмена

18. Реакцией соединения является

1) Fe(OH)3  Fe2O3 + H2O 2) CaO + H2O  Ca(OH)2

3) CuSO4 + Fe  FeSO4 + Cu 4) HNO3 + KOH  KNO3 +H2O

19. Сумма коэффициентов в уравнении реакции Fe + Cl2 → FeCl3 равна

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

20. Верны ли следующие суждения о правилах работы в лаборатории?

А) При нагревании вещества пробирку нужно держать вертикально.

Б) Чтобы погасить спиртовку, нужно накрыть её фитиль колпачком

1) верно только А 2) верно только Б

3) оба суждения верны 4) оба суждения неверны

**1** – 2 **2** –2 **3** – 3 **4** – 3 **5** – 1 **6** – 2

**7** – 1 **8** – 2 **9** – 1 **10** –3 **11** – 1 **12** – 2

**13** – 2 **14** – 2 **15** – 1 **16** – 2 **17** – 4 **18** –2

**19** – 4 **20** – 2