ТЕСТ ПО ХИМИИ 8 КЛАСС 1 ПОЛУГОДИЕ  1   ВАРИАНТ

**1.Укажите смесь веществ:**

1.Оксид кальция 2. Серная кислота  3. Молоко  4. Железо

**2.Укажите простое вещество:**

    1. Золото 2. Вода 3. Воздух 4.Оксид кальция

**3. Укажите химическое явление:**

    1. Плавление льда 2. Гниение листьев  3. Испарение воды   4. Кристаллизация сахара из раствора

**4. «Водород горит». Здесь речь идет о «водороде», как:**

       1. О смеси 2. О сложном веществе 3. О простом веществе  4. Об  элементе

**5. Укажите химическое соединение, состоящее из трех химических элементов и восьми атомов:**

        1.3S8  2.Cl2O5  3.К2MnO4  4. H3PO4

**6. Укажите вещество с ионной химической связью:**

        1. NaCl  2. HF  3. Cl2  4. C

**7. Ядро атома элемента содержит четыре протона. Этим элементом является:**

        1. 12С   2. 4Не  3. 9В  4. 39К

**8. Укажите элемент, находящийся в четвертой группе, побочной подгруппе, пятого периода:**

         1. Zr   2. Ge 3. Nb   4. Sn

9. Проведите с атомом (А) мысленный эксперимент, меняя в нем число протонов р+, нейтронов n0, электронов е-. В каком случае произойдет образование изотопа этого же элемента?

     1. А + е- →      2. А + р+ →      3. А + n0→   4. А – е-→

10. Укажите элемент с постоянной валентностью:

      1. Fe  2. Al  3. N    4. P

**11. Укажите соединение, валентность хлора в котором равна единице:**

        1. ClF7  2. Cl2O3  3. Cl2O5   4. AlCl3

**12. Укажите оксид:**

       1. H2SO4  2. CaO  3.ZnC 4. KOH

**13. Укажите кислоту**:

        1. AlH3  2. NaOH   3.KNO3  4. H2CrO4

**14. Вычислите относительную молекулярную массу гидроксида кальция Са(ОН)2:**

         1. 57  2. 74    3. 58   4. 72

**15. Укажите массовую долю элемента кислорода в оксиде серы(lV):**

         1. 0,5   2. 0 3. 0,66  4. 0,25

**16. Вычислите количество вещества кислорода массой 80 грамм:**

          1.2, 5 моль    2. 5 моль 3. 1 моль  4. 10 моль

ТЕСТ ПО ХИМИИ 8 КЛАСС 1 ПОЛУГОДИЕ   2   ВАРИАНТ

**1.Укажите смесь веществ:**

1. Морская вода  2. Углекислый газ   3. Углерод  4. Хлорид натрия

**2.Укажите сложное вещество:**

         1.Водород  2. Медь 3. Воздух  4. Углекислый газ

**3. Укажите физическое явление**:

           1. Горение торфа 2. Кипение воды 3. Дыхание  4. Ржавление железа

**4. «Водород входит в состав воды». Здесь речь идет о «водороде», как:**

           1. О смеси  2. О сложном веществе 3. О простом веществе 4. Об  элементе

**5. Укажите химическое соединение, состоящее из трех химических элементов и четырех атомов:**

          1. СН4   2. Р4   3. НСlО2   4. КNО3

**6. Укажите вещество с ковалентной неполярной химической связью:**

          1. КCl   2. H2О 3. N2 4. Zn

**7. Ядро атома элемента содержит шесть протонов. Этим элементом является:**

           1. 12С 2. 6Li   3. 13Аl   4. 39К

**8. Укажите элемент, находящийся в четвертой группе, главной подгруппе, шестого периода:**

           1. Нf 2. Рb 3. Bi 4. W

9. Проведите с атомом (А) мысленный эксперимент, меняя в нем число протонов р+, нейтронов n0, электронов е-. В каком случае произойдет образование нового элемента?

          1. А + е- →   2. А + р+ →   3. А + n0→     4. А – е-→

**10. Укажите элемент с переменной валентностью:**

          1. Fe  2. Са  3. Nа  4. В

**11. Укажите соединение, валентность серы в котором равна двум:**

          1. SF4  2. SO2  3. SO3   4. ZnS

**12. Укажите оксид:**

    1. H3PO4  2.  MqS  3. K2O   4. Al(OH)3

**13. Укажите кислоту:**    1. HMnO4   2. KOH  3. CаН2  4. Na2SO4

**14. Вычислите относительную молекулярную массу гидроксида магния Мg(ОН)2:**

          1. 41  2. 42    3. 58  4. 56

**15. Укажите массовую долю элемента кислорода в оксиде серы(Vl):**

          1. 0,2   2. 0,6   3. 0,4   4. 0, 5

**16. Вычислите количество вещества водорода массой 7 грамм:**

          1. 7 моль   2. 3,5 моль  3. 1 моль  4. 0,22 моль

:

ОТВЕТЫ ТЕСТ ПО ХИМИИ 8 КЛАСС 1 ПОЛУГОДИЕ

Вариант 1                 Вариант 2

1-3                             1-1

2-1                             2-4

3-2                             3-2

4-3                             4-4

5-4                             5-3

6-1                             6-3

7-3                             7-1

8-1                             8-2

9-3                             9-2

10-2                           10-1

11-4                           11-4

12-2                           12-3

13-4                           13-1

14-4                           14-3

15-1                           15-2

16-2                           16-2

17-1                           17-4