***ТЕСТ ПО ХИМИИ 8 КЛАСС 1 ПОЛУГОДИЕ*** ***1 ВАРИАНТ***

**В заданиях выберите правильный вариант ответа.**

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. Значение высшей и низшей валентности серы соответственно равны:

 1. VI и II 2. VII и I 3. IV и II 4. V и III

7. Веществу имеющему формулу N2O, соответствует название :

 1. Оксид азота (IV)

 2. Оксид азота (II)

 3. Оксид азота (I)

 4. Оксид натрия (I)

8. Кислород при обычных условиях реагирует с::

 1. Натрием 2. Водой 3. Железом 4. Водородом

9. В промышленности кислород преимущественно получают:

 1) Перегонкой водопроводной воды.

 2) Перегонкой сжиженного воздуха.

 3) В результате фотосинтеза.

 4) Разложением перманганата калия.

10. К какому типу относится реакция горения серы в кислороде:

 1. Разложения

 2. Соединения

 3. Замещения

 4. С выделением запаха

11. Сумма коэффициентов в уравнении реакции разложения воды:

 1. 3 2. 4 3. 5 4. 6

12. Укажите оксид:

 1. H2SO4 2. CaO 3. ZnCl2 4. KOH

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

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

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

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

15. Вычислите количество вещества кислорода массой 80 грамм:

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

16. Какую массу имеют 12,04 ∙ 1023 молекул водорода:

 1. 4г. 2. 2 г. 3. 1 г. 4. 0,5 г.

***ТЕСТ ПО ХИМИИ 8 КЛАСС 1 ПОЛУГОДИЕ 2 ВАРИАНТ***

**В заданиях выберите правильный вариант ответа.**

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. «Кислород входит в состав воды». Здесь речь идет о «кислороде», 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. Значение высшей и низшей валентности фосфора соответственно равны:

 1. VI и I 2. III и II 3. V и III 4. III и I

7. Веществу имеющему формулу CO, соответствует название :

 1. Оксид углерода (III)

 2. Оксид серы (II)

 3. Оксид углерода (IV)

 4. Оксид меди (I)

8. Кислород при обычных условиях реагирует с::

 1. Водой 2. Калием 3. Водородом 4. Медью

9. В лаборатории кислород преимущественно получают:

 1) Перегонкой сжиженного воздуха.

 2) В результате фотосинтеза.

 3) Перегонкой водопроводной воды.

 4) Разложением перманганата калия.

10. К какому типу относится реакция получения кислорода из оксида ртути:

 1. Разложения

 2. Соединения

 3. С выделением запаха

 4. Замещения

11. Сумма коэффициентов в уравнении реакции горения фосфора в кислороде:

 1. 3 2. 8 3. 6 4. 11

12. Укажите оксид:

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

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

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

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

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

15. Вычислите количество вещества водорода массой 7 грамм:

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

16. Какую массу имеют 3,01 ∙ 1023 молекул кислорода:

 1. 8г. 2. 64 г. 3. 32 г. 4. 16 г.

ОТВЕТЫ К ТЕСТУ ПО ХИМИИ 8 КЛАСС 1 ПОЛУГОДИЕ

**Вариант 1 Вариант 2 Баллы:**

1-3 1-1 1

2-1 2-4 1

3-2 3-2 1

4-3 4-4 1

5-4 5-3 1

6-1 6-3 1

7-3 7-1 1

8-1 8-2 1

9-2 9-4 1

10-2 10-1 1

11-3 11-4 1

12-2 12-3 1

13-2 13-3 2

14-1 14-2 2

15-1 15-2 2

16-1 16-4 2

**Всего 20**

При оценивании учащихся по пятибалльной шкале предлагается следующее распределение баллов:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Отметка** | **2** | **3** | **4** | **5** |
| **Число баллов за работу** | 0-9 | 10-13 | 14-17 | 18-20 |