**Полугодовая контрольная работа по химии 8 класс**

**Вариант 1**

**1. Выберите одно или несколько оснований:**

 1) CuOH 2) H2NO3 3) H2CO3 4) FeOH3 5) CaOH 6) H2SO4

**2. Выберите один или несколько кислотных оксидов:**

 1) Fe2O3 2) CuO 3) CaO 4) SO3 5) CO2 6)NO2

**3. Выберите один или несколько газообразных оксидов:**

1) NO3 2) Fe2O3 3) SO2 4) CuO 5) CO2 6) CaO

**4. Выберите один или несколько основных оксидов:**

1) CO2 2) Fe2O3 3) CaO 4) NO3 5) CuO 6) SO3

**5. Выберите одну или несколько кислот:**

1) H2NO3 2) H2CO3 3) CuOH 4) FeOH3 5) H2SO4 6) CaOH

**6. Элемент углерод расположен:**

во 2-ом периоде, II группе, главной подгруппе

во 2-ом периоде, IV группе, главной подгруппе

во 2-ом периоде, IV группе, побочной подгруппе

во 2-ом периоде, II группе, побочной подгруппе

**7. Какова относительная молекулярная масса молекулы Na2SiO3:**

1) 122 2) 130 3) 90 4) 49

**8. Каков заряд ядра атома магния?**

1)+24 2) +36 3) +12 4) -12

**9. Чему равна масса 1,5 моль CO2?**

66 г 2) 6,6 г 3) 64 г 4) 42 г

**10. Какой объем занимает 0,5 моль O2?**

1) 11,2 л 2) 5,6 л 3) 112 л 4) 22,4 л

**11. Какое количество вещества составляет 18\*1023 молекул воды?**

1)30 моль 2)3 моль 3)0,3 моль 4)0,03моль

**12. В каком соединении степень окисления хрома равна +6?**

а) CrO3 б) Cr2S3 в) CrCI2 г) Cr

**13. Степень окисления атома серы в молекуле H2SO3 равна:**

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

**14. Какое соединение соответствует оксиду марганца (IV)?**

1) MnO 2) MnO2 3) Mn2O7 4) MnCI2

**15. Рассчитайте относительную молекулярную массу молекулы нитрата калия.**

Вычислите массовую долю элемента азота в формуле нитрита калия (в %)

**16. Распределите число электронов атома хлора по энергетическим уровням.**

**17. Выберите последовательно ряд, в котором расположены только соли и только основания:**

1) CaCO3, AI2S3, Na2SO4 2) HNO3, CO2, K3PO4 3) KOH, Ba(OH)2, AI(OH)3 4) Zn(NO3)2, MgO, Ca3(PO4)2

**18. Установите соответствие :**

|  |  |
| --- | --- |
| Название вещества | Молекулярная формула вещества |
| А. Сульфат бария  |  | 1. Fe(OH)2 |
| Б. Кремниевая кислота  |  | 2. BaSO3 |
| В. Гидроксид железа (III)  |  | 3. NO2 |
| Г. Оксид азота (IV)  |  | 4. H2SiO3 |
|  |  | 5. BaSO4 |
|  |  | 6. Fe(OH)3 |

**Полугодовая контрольная работа по химии 8 класс**

**Вариант 2**

**1. Выберите одно или несколько оснований:**

 1) CuOH 2) H2NO3 3) H2CO3 4) FeOH3 5) CaOH 6) H2SO4

 **2. Выберите один или несколько кислотных оксидов:**

 1) Fe2O3 2) CuO 3) CaO 4) SO3 5) CO2 6)NO2

**3. Выберите один или несколько газообразных оксидов:**

 1) NO3 2) Fe2O3 3) SO2 4) CuO 5) CO2 6) CaO

**4. Выберите один или несколько основных оксидов:**

 1) CO2 2) Fe2O3 3) CaO 4) NO3 5) CuO 6) SO3

 **5. Выберите одну или несколько кислот:**

 1) H2NO3 2) H2CO3 3) CuOH 4) FeOH3 5) H2SO4 6) CaOH

**6. Элемент натрий расположен:**

1) в 3-ем периоде, V группе, главной подгруппе

2) в 3-ем периоде, I группе, главной подгруппе

3) в 3-ем периоде, V группе, побочной подгруппе

4) во 3-ем периоде, I группе, побочной подгруппе

**7. Какова относительная молекулярная масса молекулы H3PO4:**

1) 94 2) 96 3) 98 4) 100

**8. Каков заряд ядра атома кремния?**

1)+28 2) +42 3) +14 4) -14

**9. Чему равна масса 3 моль SO3?**

1) 240 г 2) 180 г 3) 124 г 4) 24 г

**10. Какой объем занимает 2,5 моль O2?**

1) 560 л 2) 56 л 3) 5,6 л 4) 22 л

**11. Какое количество вещества составляет 12\*1023 молекул воды?**

1) 20 моль 2) 0,2 моль 3) 2 моль 4) 0,02 моль

**12. В каком соединении степень окисления серы равна +4?**

1) SCI4 2) H2S 3) SO3 4) S

**13. Степень окисления атома серы в молекуле H2SO3 равна:**

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

**14. Какое соединение соответствует оксиду хлора (V)?**

1) CI2O5 2) CI2O3 3) CI2O7 4) CI2O

**15. Рассчитайте относительную молекулярную массу молекулы нитрата натрия.**

 **Вычислите массовую долю элемента азота в формуле нитрата натрия (в %)**

**16. Распределите число электронов атома магния по энергетическим уровням.**

**17. Выберите последовательно ряд, в котором расположены только оксиды и только кислоты:**

1) CaCO3, AI2S3, Na2SO4 2) N2O3, ZnO, K2O

3) KOH, Ba(OH)2, Ca3(PO4)2 4) HCI, H2SiO3, H2CO3

**13. Установите соответствие:**

|  |  |
| --- | --- |
| Название вещества | Молекулярная формула вещества |
| А. Сульфит бария  |  | 1. Fe(OH)2 |
| Б.Сероводородная кислота  |  | 2. BaSO3 |
| В. Гидроксид железа (II)  |  | 3. SO2 |
| Г. Оксид серы (IV)  |  | 4. H2S |
|  |  | 5. BaSO4 |
|  |  | 6. Fe(OH)3 |

**Ключ**

|  |  |
| --- | --- |
| **Задание** | **Вариант 2** |
| **1** | **145** |
| **2** | **456** |
| **3** | **135** |
| **4** | **235** |
| **5** | **125** |
| **6** | **2** |
| **7** | **3** |
| **8** | **3** |
| **9** | **1** |
| **10** | **2** |
| **11** | **3** |
| **12** | **1** |
| **13** | **3** |
| **14** | **1** |
| **15** | **Mr (NaNO2)=69 W(N)=20%** |
| **16** | **Mg+12 2.8.2** |
| **17** | **2,4** |
| **18** | **2413** |

|  |  |
| --- | --- |
| **Задание** | **Вариант 1** |
| **1** | **145** |
| **2** | **456** |
| **3** | **135** |
| **4** | **235** |
| **5** | **125** |
| **6** | **2** |
| **7** | **1** |
| **8** | **3** |
| **9** | **1** |
| **10** | **1** |
| **11** | **2** |
| **12** | **1** |
| **13** | **3** |
| **14** | **2** |
| **15** | **Mr (KNO3)=63 W(N)=22%** |
| **16** | **CI+17 2.8.7** |
| **17** | **1,3** |
| **18** | **5463** |

**Бланк ответы полугодовой контрольной работы по химии 8 класс**

**учащегося 8 класса\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

|  |  |
| --- | --- |
| **Задание** | **Вариант №** |
| **1** |  |
| **2** |  |
| **3** |  |
| **4** |  |
| **5** |  |
| **6** |  |
| **7** |  |
| **8** |  |
| **9** |  |
| **10** |  |
| **11** |  |
| **12** |  |
| **13** |  |
| **14** |  |
| **15** |  |
| **16** |  |
| **17** |  |
| **18** |  |

**Бланк ответы полугодовой контрольной работы по химии 8 класс**

**учащегося 8 класса \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

|  |  |
| --- | --- |
| **Задание** | **Вариант №** |
| **1** |  |
| **2** |  |
| **3** |  |
| **4** |  |
| **5** |  |
| **6** |  |
| **7** |  |
| **8** |  |
| **9** |  |
| **10** |  |
| **11** |  |
| **12** |  |
| **13** |  |
| **14** |  |
| **15** |  |
| **16** |  |
| **17** |  |
| **18** |  |