**Итоговая контрольная работа**

**Вариант 1**

1. К сложным веществам относится
2. сера
3. железо
4. вода
5. графит
6. Число электронов вр внешнем электронном слое атома с зарядом ядра +14 равно
7. 2
8. 4
9. 6
10. 8
11. Низшую валентность атомы фосфора имеют в соединении
12. PH3
13. P2O3
14. PCI3
15. P2O5
16. Ионная связь характерна для каждого из двух веществ
17. H2S и K2O
18. NO и CI
19. S и CO2
20. NaF и CaO
21. С водой взаимодействует каждое из двух веществ

1) CaO и SO2

2) FeO и CO2

3) AI2O3 и P2O5

4) Na2O и SiO2

1. Верно ли суждения о правилах техники безопасности в школьной лаборатории?

**А)** В лаборатории запрещается трогать реактивы руками.

**Б)** Использованные реактивы выливают в специальную емкость.

1) Верно только А

2) Верно только Б

3) Верны оба суждения

4) Оба суждения неверны

7. Установите соответствие между формулой и названием вещества.

**Формула**

А) CO2

Б) H2CO3

В) Ba(OH)2

Г) BaCO3

**Название**

1. Гидроксид бария
2. Угольная кислота
3. Оксид бария
4. Оксид углерода(IV)
5. Карбонат бария
6. Кремниевая

Запишите цифры ответа, соответствующие буквам, в таблицу

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| А | Б | В | Г |
|  |  |  |  |

8. Установите соответствие между уравнением химической реакции и её типом

**Уравнение реакции**

А) Fe + CuSO4=Cu + FeSO4

Б) NaCI + AgNO3=NaNO3 + AgCI

В) Na2O + H2O=2NaOH

Г) 2NaNO3=2NaNO2 + O2

**Тип реакции**

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

Запишите цифры ответа, соответствующие буквам, в таблицу

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| А | Б | В | Г |
|  |  |  |  |

9. В ряду химических элементов Si AI Mg

1) возрастает заряды ядер атомов

2) возрастает число электронов во внешнем электронном слое атомов

3) уменьшается электроотрицательность

4) уменьшаются радиусы атомов

5) усиливаются металлические свойства, соответствующих их простых веществ

10. Из предложенного перечня веществ в реакцию с раствором гидроксида калия вступают

1) H2

2) CO2

3) CuO

4) ZnCI2

5)H3PO4

6) Na2SO4

11. Напишите уравнения реакций, соответствующие схеме превращений

CuSO4  Cu(OH)2 Cu(NO3)2 Cu

12. Какой объем водорода (н.у.) выделится при взаимодействии магния с соляной кислотой массой 7,3 г?

**Итоговая контрольная работа**

**Вариант 2**

1. Выберите нужную последовательность действий при разделении смеси древесных опилок и поваренной соли

1. фильтрование, перегонка, конденсация
2. отстаивание, применение делительной воронки, перегонка
3. растворение, фильтрование, выпаривание
4. применение делительной воронки, фильтрование, перегонка
5. Во 2-м периоде IV группе расположен химический элемент,заряд ядра атома которого равен
6. +12
7. +6
8. +4
9. +2
10. Значение высшей и низшей валентности азота соответственно равно
11. V и III
12. VII и I
13. IV и II
14. VI и II
15. Ковалентная полярная связь характерна для каждого из двух веществ
16. Na2S и NO2
17. CO и CI2
18. O2 и PH3
19. HF и SiO2
20. С водой взаимодействует каждое из двух веществ

1) CaO и SiO2

2) ZnO и CO2

3) Fe2O3 и P2O5

4) Na2O и CO2

1. Верно ли суждения о правилах техники безопасности в школьной лаборатории?

**А)** Запрещается переливать излишек взятого вещества обратно в исходную склянку.

**Б)** Чтобы погасить пламя спиртовки, следует его задуть.

1) Верно только А

2) Верно только Б

3) Верны оба суждения

4) Оба суждения неверны

7. Установите соответствие между формулой и классом вещества.

**Формула**

А) SO2

Б) H2SO4

В) CaSO4

Г) Ca(OH)2

**Класс**

1. Основание
2. Соль
3. Оксид основный
4. Кислота
5. Оксид кислотный

Запишите цифры ответа, соответствующие буквам, в таблицу

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| А | Б | В | Г |
|  |  |  |  |

8. Установите соответствие между уравнением химической реакции и её типом

**Уравнение реакции**

А) Zn + FeSO4 =Fe + ZnSO4

Б) Na2CO3 + Ca(NO3)2=CaCO3 + 2NaNO3

В) CaO + H2O=Ca(OH)2

Г) CaCO3=CO2 + CaO

**Тип реакции**

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

Запишите цифры ответа, соответствующие буквам, в таблицу

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| А | Б | В | Г |
|  |  |  |  |

9. В ряду химических элементов Li Na K

1) возрастает число протонов в ядре атомов

2) уменьшается число электронов во внешнем электронном слое атомов

3) увеличивается электроотрицательность

4) увеличивается радиусы атомов

5) увеличивается максимальная степень окисления в оксидах

10. Из предложенного перечня веществ в реакцию с раствором хлорида меди (II) вступают

1) Fe

2) SiO2

3) HCI

4) Ca(OH)2

5)K2SO4

6) AgNO3

11. Напишите 3 уравнения реакциb, соответствующие схеме превращений

FE(OH)3  Fe2O3 Fe FeCI2

12. Какой объем углекислого газа (н.у.) выделится при взаимодействии карбоната натрия массой 21,2 г с избытком раствора соляной кислоты.

ОТВЕТЫ К ТЕСТУ ПО ХИМИИ 8 КЛАСС 1 ПОЛУГОДИЕ

**Вариант 1 Вариант 2 Баллы:**

1-2 1-1 1

2-1 2-4 1

3-1 3-1 1

4-4 4-2 1

5-3 5-2 1

6-3 6-2 1

7-3 7-3 1

8-3341 8-1123 2

9-344 9-244 2

10- 10- 2

11- 11- 2

12- 12- 3

**Всего 18**

При оценивании учащихся по пятибалльной шкале предлагается следующее распределение баллов:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Отметка** | **2** | **3** | **4** | **5** |
| **Число баллов за работу** | 0-5 | 6-10 | 11-14 | 15-18 |