**Контрольная работа №5**

**Тема: Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Химическая связь.**

**Вариант 1**

1. Магний расположен в одной группе с
2. бором
3. кальцием
4. натрием
5. калием
6. Ядро атома фосфора(31Р) образовано
7. 15 протонами и 16 электронами
8. 16 протонами и 15 нейтронами
9. 15 протонами и 16 нейтронами
10. 15 нейтронами и 16 электронами
11. Распределение электронов по электронным слоям 2,8,3 соответствует атому
12. алюминия
13. магния
14. лития
15. натрия
16. Среди приведенных ниже элементов наибольший радиус имеет атом
17. F
18. CI
19. Br
20. I
21. Наибольшее значение электроотрицательности имеет

1) Si

2) P

3) CI

4) S

6. Металлами являются простые вещества, образованные атомами каждого из двух химических элементов

1) C и Na

2) K и Hg

3) Na и P

4) F и I

7. Ковалентная полярная связь характерна для вещества, формула которого

1) O2

2) BaS

3) H2O

4) KCI

8. Установите соответствие между характеристиками строения атома и обозначениями периодической системы Д.И.Менделеева

**Строение атома**

А) заряд ядра атома

Б) общее количество электронов в атоме

В) количество энергетических уровней в атоме

Г) количество электронов на внешнем энергетическом уровне в атоме

**Периодическая система**

1. Номер группы
2. Атомная масса
3. Порядковый номер химического элемента
4. Номер периода

Запишите цифры ответа, соответствующие буквам, в таблицу

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

9. Установите соответствие между формулами исходных веществ и продуктами реакций

**Исходные вещества**

А) Mg + HCI

Б) Mg(OH)2 + HCI

В) MgO + HCI

**Продукты реакции**

1. MgOHCI
2. Mg(OH2) + H2
3. MgCI2 + H2
4. MgCI2 + H2O
5. MgH2 + CI2

Запишите цифры ответа, соответствующие буквам, в таблицу

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

10. Какая объем водорода выделится (н.у.) при взаимодействии13 г цинка с избытком раствора соляной кислоты? Запишите ответ с точностью до сотых.

**Контрольная работа №5**

**Тема: Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Химическая связь.**

**Вариант 2**

1. Углерод расположен в одной периоде с

1. кислородом
2. кремнием
3. алюминием
4. фосфором
5. Ядро атома натрия(23Na) образовано
6. 12 протонами и 11 электронами
7. 11 протонами и 12 электронами
8. 12 протонами и 11 нейтронами
9. 11 протонами и 12 нейтронами
10. Распределение электронов по электронным слоям 2,8,5 соответствует атому
11. фосфора
12. бора
13. фтора
14. азота
15. Среди приведенных ниже элементов наибольший радиус имеет атом
16. Li
17. Rb
18. K
19. Na

5. Наибольшее значение электроотрицательности имеет

1) Se

2) O

3) Te

4) S

6. Неметаллами являются простые вещества, образованные атомами каждого из двух химических элементов

1) Ca и Cu

2) C и Si

3) N и AI

4) AI и O

7. Ковалентная неполярная связь характерна для вещества, формула которого

1) K2O

2) BaS

3) CI2

4) NaCI

8. Установите соответствие между характеристиками строения атома и обозначениями периодической системы Д.И.Менделеева

**Строение атома**

А) заряд ядра атома

Б) общее количество электронов в атоме

В) количество энергетических уровней в атоме

Г) количество электронов на внешнем энергетическом уровне в атоме

**Периодическая система**

1. Порядковый номер химического элемента
2. Номер периода
3. Номер группы
4. Атомная масса

Запишите цифры ответа, соответствующие буквам, в таблицу

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

9. Установите соответствие между формулами исходных веществ и продуктами реакций

**Исходные вещества**

А) Ca + HCI

Б) CuO + HCI

В) Cu(OH)2 + HCI

**Продукты реакции**

1. CaH2 + CI2
2. CaCI2 + H2
3. CuCI2 + H2
4. CuCI2 + H2O
5. CuOH + CI2

Запишите цифры ответа, соответствующие буквам, в таблицу

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

10. Какая объем водорода выделится (н.у.) при взаимодействии 11,5 г натрия с водой? Запишите ответ с точностью до десятых.

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- 3

**Всего 14**

При оценивании учащихся по пятибалльной шкале предлагается следующее распределение баллов:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Отметка** | **2** | **3** | **4** | **5** |
| **Число баллов за работу** | 0-4 | 5-8 | 9-11 | 12-14 |