*Итоговая контрольная работа по химии за курс 8 класса*

**Часть 1**

При выполнении заданий 1 -11 в поле ответа запишите одну цифру,   
 которая соответствует номеру правильного ответа.

1. Один электрон находится во внешнем электронном слое атома

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| а) углерода | б) кислорода | в) алюминия | г) лития |

2. Неметаллические свойства хлора выражены сильнее, чем неметаллические свойства

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| а) азота | б) фтора | в) серы | г) кислорода |

3. Какой вид химической связи характерен для магния

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| а) ковалентная неполярная | б) металлическая | в) ионная | г) ковалентная полярная |

4. Сера проявляет степень окисления -2 в соединении:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| а) Н₂S | б) SO₂ | в) SO₃ | г) H₂SO₃ |

5. Основным оксидом и кислотой соответственно являются

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| а) SiO₂ и Ba(OH)₂ | б) NO₂ и Fe(OH)₃ | в) CaО и H₂SO₄ | г) ВаО и NaCl |

6. Какое уравнение соответствует реакции разложения?

|  |  |
| --- | --- |
| а) AlCl₃ + KOH = 3 KCl + AL(OH)₃ | в) 2 Al + 3 CuSO₄ = 3 Cu + Al₂(SO₄)₃ |
| б) 4 Al +3 O₂ = 2 Al₂O₃ | г) 2 Al(OH)₃ = Al₂O₃ + 3 H₂O |

7. Одинаковое количество катионов и анионов образуется при полной диссоциации

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| a) Na₃PO₄ | б) MgSO₄ | в) FeCl₃ | г) Ca(NO₃)₂ |

8. Осадок образуется в реакции ионного обмена при взаимодействии

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| а) HCl и Ca(OH)₂ | б) CuCl₂ и КOH | в) Na₂CO₃ и HCl | г) K₂CO₃ и NaCl |

9. Раствор серной кислоты реагирует с

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| а) NaOH | б) Cu | в) НСl | г) SiO₂ |

10. Верны ли следующие суждения о правилах безопасной работы в химической лаборатории и хранения веществ в быту?

А. Разбитый термометр и вытекшую из него ртуть следует выбросить в мусорное ведро.  
Б. Мерный цилиндр нельзя использовать для нагревания раствора кислоты.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| а) верно только А | б) верно только Б | в) верны оба суждения | г) оба суждения неверны |

11. Массовая доля кислорода в карбонате кальция равна

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| а) 40% | б) 48% | в) 12% | г) 16% |

При выполнении задания из предложенного перечня ответов выберите   
два правильных и запишите в таблицу цифры, под которыми они указаны.

12. В ряду химических элементов Be → B → C происходит увеличение (усиление)

|  |  |
| --- | --- |
| а) числа электронов на внешнем энергетическом уровне | г) неметаллических свойств |
| б) числа электронных слоёв в атомах | д) основного характера свойств высших оксидов |
| в) радиуса атомов |  |

Ответ:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

При выполнении задания к каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. Запишите в таблицу   
выбранные цифры под соответствующими буквами. Цифры в ответе   
могут повторяться.

13. Установите соответствие между реагентами и продуктами их взаимодействия

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| А) Zn и H₂SO₄ | | | | | 1) ZnSO₄ + H₂О |
| Б ) ZnO и H₂SO₄ | | | | | 2) ZnSO₄ + H₂ |
| В) CO₂ и NaOH | | | | | 3) Na₂CO₃ + H₂O |
|  | | | | | 4) Na₂CO₃ + H₂ |
|  | А | Б | В |  |  |
| Ответ: |  |  |  |  |  |

Для ответов на задания 14,15 используйте отдельный лист. Запишите   
сначала номер задания (14 или 15), а затем развернутый ответ к нему.   
Ответы записывайте четко и разборчиво.

14. Дана схема превращений:  
 MgO→ MgSO₄ → Mg(OH)₂ → MgO  
  
Напишите молекулярные уравнения, с помощью которых можно осуществить указанные превращения. Для второго превращения составьте сокращенное ионное уравнение реакции.

15. Вычислите объем газа (н.у.), который выделится при взаимодействии 73 г 10%-ного раствора соляной кислоты с цинком.