*Демонстрационная версия*

*Итоговая контрольная работа*  **по химии**. *9 класс.*

**Часть А**. *Выбрать один правильный ответ.*

1. Больше металлических свойств проявляет:

|  |  |
| --- | --- |
| а) литий; | в) калий; |
| б) рубидий; | г) натрий. |

**2**. Аллотропная модификация фосфора:

|  |  |
| --- | --- |
| а) кислород; | в) красный фосфор; |
| б) алмаз; | г) карбин. |

 3. Атому элемента, образующему простое вещество - металл, соответствует электронная схема:

|  |  |
| --- | --- |
| а) +16)2)8)6; | в) +12)2)8)2; |
| б) +14)2)8)4; | г) + 10)2)8. |

4. Верны ли следующие высказывания?

**А.** При нормальных условиях сера твёрдая.

**Б**. При нормальных условиях сера газообразная.

|  |  |
| --- | --- |
| а) верно только А; | в) верно только Б; |
| б) верны оба суждения; | г) оба суждения не верны. |

5. Масса 5 моль аммиака NН3 равна:

|  |  |
| --- | --- |
| а) 50 г; | в) 75 г; |
| б) 68 г; | г) 85 г. |

6. Смесью веществ в отличие от чистого вещества является:

|  |  |
| --- | --- |
| а) алюминий; | в) магний; |
| б) водопроводная вода; | г) углекислый газ. |

**7.** Ряд формул, в котором все вещества – оксиды:

|  |  |
| --- | --- |
| а) SO3, MgO, CuO; | в) ZnO, ZnCl2, H2O; |
| б) KOH, K2O, MgO; | г) H2SO4, Al2O3, HCl. |

8. Формула сульфата железа (III):

|  |  |
| --- | --- |
| а) FeS; | в) Fe2(SO4)3; |
| б) FeSO4; | г) Fe2(SO3)3. |

9. В 80 г воды растворили 20 г соли. Массовая доля соли в полученном растворе равна:

|  |  |
| --- | --- |
| а) 40 %; | в) 50 %; |
| б) 25 %; | г) 20 %. |

10. Верны ли следующие высказывания?

**А.** В состав оснований входит ион металла.

**Б.** В состав оснований входит кислотный остаток.

|  |  |
| --- | --- |
| а) верно только А; | в) верно только Б; |
| б) верны оба суждения; | г) оба суждения не верны. |

11. Ряд формул, в котором все вещества – основания:

|  |  |
| --- | --- |
| а) СuOH, CuCl2, NaOH; | в) Ca(OH)2, Mg(OH)2, MgOHCl; |
| б) K2O, HCl, Ca(OH)2; | г) KOH, Ba(OH)2, Cu(OH)2. |

12. Смесью веществ не является:

|  |  |
| --- | --- |
| а) речная вода; | в) воздух; |
| б) дистиллированная вода; | г) почва. |

13. Ряд формул, в котором все вещества – кислоты:

|  |  |
| --- | --- |
| а) HCl, CaCl2, H2SO4; | в) HNO3, H2SO3, H3PO4; |
| б) NaOH, H2CO3, H2S; | г) CaO, Na2CO3, H2S. |

**Часть В.**

В задании В1 на установление соответствия запишите в таблицу цифры выбранных вами ответов.

**В1.**Установите соответствие между названием вещества и формулой соединения:

|  |  |
| --- | --- |
| **Название вещества:** | **Формула соединения:** |
| А) оксид алюминия | 1) Al(OH)3 |
| Б) серная кислота | 2) Al2(SO4)3 |
| В) гидроксид алюминия | 3) AlО |
| Г) сульфат алюминия | 4) Al2O3 |
|   | 5) H2SO4 |
|   | 6) H2SO3 |

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

Ответом к заданию В2 является последовательность цифр, которые соответствуют номерам правильных ответов.

**В2.** К кислотам относятся:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1) H2CO3 | 3) H2SiO3 | 5) HCl |
| 2) Fe(OH)2 | 4) Hg(NO3)2 | 6) SO2 |

|  |
| --- |
| Ответом к заданию В3 является число. Запишите это число в бланк ответов без указания единиц измерения. |

**Форма проведения контрольной работы.**

 К каждому заданию части А с выбором ответа даны 4 варианта ответа, из которых только один верный**.** При выполнении такого задания нужно указать номер правильного ответа. Если номер указан не тот, его можно зачеркнуть крестиком, а затем указать номер правильного ответа.

 Часть 2 состоит из 2 заданий повышенного уровня (В1-В2), на которые надо дать краткий ответ в виде числа или последовательности цифр. За выполнение каждого задания - 2 балла.

 Выполнять задания нужно в том порядке, в котором они даны. Для экономии времени можно пропускать те задания, которые не удается выполнить сразу, и перейти к следующему. Если после выполнения всей работы останется время, можно вернуться к пропущенным заданиям. Нужно постараться выполнить как можно больше заданий.

**Критерии оценивания для контрольной работы по химии для 9 класса.**

|  |  |
| --- | --- |
| **№ задания** | **количество баллов** |
| **I раздел** |  |
| 1 - 13 | 1 балл – правильный ответ |
| **II раздел** |  |
| В – 1В - 2 | 2 балла за задание, все объекты распределены правильно1 балл – если допущена одна ошибка0 баллов – допущено более одной ошибки |

Всего за работу можно набрать максимально – 17 баллов.

**Перевод баллов в оценку:**

* 15 - 17 баллов - «5»
* 11 - 14 баллов - «4»
* 8 - 10 баллов - «3»
* 7 и менее баллов - «2».