Администрация городского округа Среднеуральск

**Муниципальное казенное общеобразовательное учреждение –**

 **средняя общеобразовательная школа № 6**

**с углубленным изучением отдельных предметов**

624071, г. Среднеуральск, ул. Лермонтова, 6

(34368) 7-54-17, 7-46-04

#

# Примерная контрольно – измерительная работа

# по ХИМИИ

# 9 класс (I полугодие)

**Время выполнения 60 минут**

1. **На приведённом рисунке изображена модель атома химического элемента**

|  |  |
| --- | --- |
| 1) 2-го периода VIIIA группы2) 2-го периода VIA группы3) 3-го периода VIA группы4) 3-го периода VIIIA группы | https://chem-oge.sdamgia.ru/get_file?id=1570 |

1. **В каком ряду хи­ми­че­ских элементов уси­ли­ва­ют­ся металлические свой­ства соответствующих им про­стых веществ?**

1) кислород → фтор → неон

2) кремний → сера → хлор

3) селен → сера → кислород

4) алюминий → маг­ний → натрий

1. **Ковалентную по­ляр­ную связь имеет каж­дое из двух веществ**

  1) оксид на­трия и оксид хлора(VII)

2) оксид крем­ния и аммиак

3) хло­ри­да лития и кислород

4) се­ро­во­до­род и хлор

1. **Положительную сте­пень окисления атом кис­ло­ро­да имеет в соединении**
2. H2O
3. H2O2
4. F2O
5. Fe3O4
6. **Вещества, фор­му­лы которых — ZnO и KCl, яв­ля­ют­ся соответственно**

1) оснόвным ок­си­дом и кислотой

2) амфотерным гид­рок­си­дом и солью

3) амфотерным ок­си­дом и солью

4) оснόвным ок­си­дом и основанием

1. **Признаком про­те­ка­ния химической ре­ак­ции между рас­тво­ра­ми нитрата се­реб­ра и хло­ри­да кальция является**

1) выделение газа

2) образование осадка

3) растворение осадка

4) появление запаха

1. **Хлор ре­а­ги­ру­ет с**

1) азот­ной кислотой

2) суль­фа­том алюминия

3) кислородом

4) бро­ми­дом кальция

1. **Алюминий об­ра­зу­ет сульфат алю­ми­ния при вза­и­мо­дей­ствии с**

1) серой

2) сер­ной кислотой

3) сер­ни­стой кислотой

4) сероводородом

1. **Не ре­а­ги­ру­ют друг с другом**

1) хлор и водород

2) кислород и кальций

3) азот и вода

4) железо и сера

**10. Сумма коэффициентов в уравнении реакции между оксидом кальция и соляной кислотой равна**

1) 7

 2) 5

 3) 6

4) 4

**11. Установите со­от­вет­ствие между на­зва­ни­ем вещества и реагентами, с ко­то­ры­ми это ве­ще­ство может взаимодействовать.**

|  |  |
| --- | --- |
| Название вещества          | Реагенты |
| A) магний | 1 CO2, Na2SO4  |
| Б) оксид железа(II)            | 2 NaOH, SO3 |
| B) гидроксид бария | 3 H2O, HCl |
|  | 4 H2SO4, CO |

**12. Установите соответствие между веществами, вступающими в реакцию и продуктами их взаимодействия**

Реагирующие вещества Продукты реакции

А) Fe + Cl2**** 1) Fe2(SO4)3 + H2O

Б) Fe + HCl **** 2) FeSO4 + H2O

В) Fe2O3 + H2SO4 **** 3) FeCl3

Г) Fe + CuSO4**** 4) FeCl2 + H2

 5) FeSO4 + Cu

 6) Fe2(SO4)3 + Cu

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

**13. Осуществите цепочку превращений**

 MgO Mg(NO3)2  Mg(OH)2 MgCl2

**Критерии оценивания**