

ПРЕПОДАВАТЕЛЬ: Л.А. Чепорушко

**e-mail lcheporushko@bk.ru WhatsApp +79284248386 ,
срок выполнения до 15.05.20.**

Контрольное тестирование по теме:

«Классификация неорганических веществ»

Вариант для групп № 5,10,17.

Задания

1. Только простые вещества расположены в ряду

А) P_2O_5 , Al , Na_2SO_3 , $Ca(OH)_2$

Б) Mn_2O_7 , $ZnCl_2$, $Ba(OH)_2$, H_3PO

В) Si , SO_3 , Mg , $Ba(NO_3)_2$

Г) Cu , H_2 , P , Hg

2. Кислоты – это

А) сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород;

Б) сложные вещества, в которых атомы металлов соединены с одной или несколькими гидроксильными группами;

В) сложные вещества, состоящие из атомов водорода и кислотного остатка.

Г) сложные вещества, которые состоят из атомов металла и кислотных остатков;

3. Одноосновной кислородсодержащей кислотой является

А) HCl Б) HNO_3 В) H_2S Г) H_3PO_4

4. Кислоту можно получить

А) при взаимодействии основного оксида с водой;

Б) при взаимодействии металла с неметаллом;

В) при взаимодействии соли с кислотой;

Г) при взаимодействии основного оксида с кислотным оксидом.

5. Все основания взаимодействуют с

- А); кислотными оксидами и кислотами;
- Б) металлами и неметаллами
- В) основными оксидами и кислотами;
- Г) неметаллами и солями.

6. Щелочи - это

- А) нерастворимые в воде основания;
- Б) вещества, проявляющие свойства слабых кислот и слабых оснований;
- В) растворимые в воде основания
- Г) сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород.

7. Основания вступают в реакции с

- А) металлами и кислотными оксидами;
- Б) кислотами и солями;
- В) кислотами и неметаллами.
- Г) кислотными и основными оксидами;

8. Соль нельзя получить при взаимодействии

- А) металла и неметалла;
- Б) кислоты и основания;
- В) основного и кислотного оксидов;
- Г) основного оксида и основания.

9. Солеобразующие оксиды классифицируют на

- А) основные, кислотные и амфотерные;
- Б) основные, кислотные и безразличные;
- В) основные и кислотные;
- Г) основные и амфотерные.

10. Оксиды образуются при разложении

- А) слабых кислот и слабых оснований;
- Б) некоторых сильных кислот;
- В) бескислородных кислот;
- Г) щелочей.

11. Установите соответствие между названиями оксидов и классом (группой), к которому(-ой) они принадлежат.

НАЗВАНИЕ ОКСИДОВ: А) оксид фосфора (V) Б) оксид натрия В) оксид хрома (III) Г) оксид кремния (II)	КЛАСС (ГРУППА): 1) основной 2) кислотный 3) амфотерный 4) несолеобразующий (безразличный) 5) кислый
--	---

ответ

А	Б	В	Г

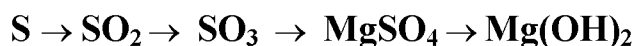
12. Установите соответствие между формулой вещества и его принадлежностью к определенному классу (группе), неорганических соединений.

ХИМИЧЕСКАЯ ФОРМУЛА: А) H_3PO_4 Б) $AlOH(NO_3)_2$ В) LiBr Г) $Fe(OH)_3$	КЛАСС (ГРУППА): 1) кислота; 2) основание; 3) амфотерный гидроксид; 4) средняя соль; 5) кислая соль; 6) основная соль.
---	--

ответ

А	Б	В	Г

13. Напишите уравнения реакций, в результате которых можно осуществить превращения:



14. Напишите молекулярные уравнения возможных реакций между веществами, формулы которых:



Критерии оценивания:

«5»- ВЫПОЛНИТЬ 1-14 ЗАДАНИЯ

«4»- ВЫПОЛНИТЬ 12 ЗАДАНИЙ

«3»- ВЫПОЛНИТЬ 10 ЗАДАНИЙ

«2»- МЕНЬШЕ 10 ЗАДАНИЙ