



Задание № 1. Установите соответствие между свойством и формулой оксида:

Свойство оксида	Формула оксида
А. Основной	1. CO
Б. Амфотерный	2. CO ₂
В. Кислотный	3. ZnO
Г. Несолеобразующий	4. CaO
	5. NO

Задание № 2. Приведите 4 примера кислотных оксидов (составьте формулы и дайте названия).

Задание № 3. Приведите 4 примера основных оксидов (составьте формулы и дайте названия).

Задание № 4. В каком ряду представлены только формулы щелочей?

- а) NaOH, KOH, Cu(OH)₂, HON;
- б) Al(OH)₃, LiOH, H₂SO₄, Fe(OH)₃;
- в) Mg(OH)₂, Na₂CO₃, KOH, NaOH;
- г) NaOH, LiOH, Ba(OH)₂, KOH.

Задание № 5. В каком ряду представлены только формулы солей?

- а) LiCl, AgNO₃, H₂SO₃;
- б) Na₂SO₄, Na₂S, NaHCO₃, FeOHCl₂;
- в) Mg(OH)₂, Na₂CO₃, K₂S, NaNO₃;
- г) Na₂CO₃, KOH, Na₂SO₃.

Задание № 6. Аллотропными модификациями не являются:

- а) сера и сероводород;
- б) алмаз и графит;
- в) красный и белый фосфор;
- г) озон и кислород.

Задание № 7. В чем сходство и различие процессов горения и медленного окисления?

Задание № 8. Приведите по три примера реакций каждого типа: соединения, разложения, замещения и обмена.

Задание № 9. Запишите формулу и дайте характеристику ортофосфорной кислоте (по силе, основности, содержанию кислорода, какой оксид ей соответствует, какие виды солей она образует, как они называются).

Задание № 10. Запишите формулу и дайте характеристику гидроксиду меди (II) (по силе, кислотности, какой оксид ему соответствует, какие виды солей он может образовывать, как они называются).

Задание № 11. Вещество, формула которого Na_2SO_3 , называется:

- а) сульфат натрия;
- б) сульфид натрия;
- в) сульфит натрия;
- г) сернистая кислота.

Задание № 12. Химическое соединение, которое представляет собой ядовитый газ, без цвета с резким запахом, тяжелее воздуха, образуется при гниении органических веществ, соответствует формуле:

- а) H_2S ;
- б) NO_2 ;
- в) NH_3 ;
- г) CO .

Задание № 13. Взаимодействие оксида железа (III) с водородом – это реакция:

- а) разложения;
- б) соединения;
- в) обмена;
- г) замещения.

Задание № 14. Каким явлением – физическим или химическим – Вы считаете скисание молока? Перечислите признаки, подтверждающие вашу версию.

Задание № 15. Определите массовую долю кислоты в растворе, образовавшемся при добавлении 15 г соли к 85 г 6% раствора.

Задание № 16. Налейте в чашку чай, рассмотрите цвет жидкости. Добавьте в чай дольку лимона, помешайте чай, надавите на дольку лимона ложечкой. Какие изменения произошли с раствором? Как Вы можете их объяснить?

Ответы:

Задание № 1.	
Задание № 2.	а. б. в. г.
Задание № 3.	а. б. в. г.
Задание № 4.	
Задание № 5.	
Задание № 6.	
Задание № 7.	
Задание № 8.	
Задание № 9.	

Задание № 10.	
Задание № 11.	
Задание № 12.	
Задание № 13.	
Задание № 14.	
Задание № 15.	
Задание № 16.	

Желаем успеха!