

# Решение задач в химии (ОГЭ, ЕГЭ, Олимпиады)

Среда

16:00 – 16:55

17:00 – 17:55

Занятие 6.5

28.11.2018



Выберите верные утверждения:

- a. Оксиды – это бинарные соединения
- b.  $\text{H}_2\text{O}_2$  – это оксид
- c. Все вещества состоят из молекул
- d. Все кислотные оксиды реагируют с водой
- e. Некоторые кислоты являются гидроксидами

- f. Любой гидроксид является либо кислотой, либо основанием
- g. Соединения хлора химически более активны, чем соединения брома
- h. Соль состоит из атома металла и кислотного остатка
- i. Кислород и озон – это изотопы



- |  |   |
|--|---|
| <p><b>a.</b> Оксиды – это бинарные соединения</p> <p><b>b.</b> <math>\text{H}_2\text{O}_2</math> – это оксид</p> <p><b>c.</b> Все вещества состоят из молекул</p> <p><b>d.</b> Все кислотные оксиды реагируют с водой</p> <p><b>e.</b> Некоторые кислоты являются гидроксидами</p> | <p><b>f.</b> Любой гидроксид является либо кислотой, либо основанием</p> <p><b>g.</b> Соединения хлора химически более активны, чем соединения брома</p> <p><b>h.</b> Соль состоит из атома металла и кислотного остатка</p> <p><b>i.</b> Кислород и озон – это изотопы</p> |
|--|---|

Оксиды - соединение химического элемента с кислородом, в котором сам кислород связан только с менее электроотрицательным элементом.





- a. Оксиды – это бинарные соединения
- b.  $\text{H}_2\text{O}_2$  – это оксид
- c. Все вещества состоят из молекул
- d. Все кислотные оксиды реагируют с водой
- e. Некоторые кислоты являются гидроксидами

- f. Любой гидроксид является либо кислотой, либо основанием
- g. Соединения хлора химически более активны, чем соединения брома
- h. Соль состоит из атома металла и кислотного остатка
- i. Кислород и озон – это изотопы

Перекисные соединения — сложные вещества, в которых атомы кислорода соединены друг с другом. Пероксиды легко выделяют кислород.



- a. Оксиды – это бинарные соединения
- b.  $\text{H}_2\text{O}_2$  – это оксид
- c. Все вещества состоят из молекул
- d. Все кислотные оксиды реагируют с водой
- e. Некоторые кислоты являются гидроксидами

- f. Любой гидроксид является либо кислотой, либо основанием
- g. Соединения хлора химически более активны, чем соединения брома
- h. Соль состоит из атома металла и кислотного остатка
- i. Кислород и озон – это изотопы

Немолекулярные вещества - это вещества, мельчайшими структурными частицами которых являются атомы или ионы.  $\text{NaCl}$



- |  |   |
|--|---|
| <p><b>a.</b> Оксиды – это бинарные соединения</p> <p><b>b.</b> <math>\text{H}_2\text{O}_2</math> – это оксид</p> <p><b>c.</b> Все вещества состоят из молекул</p> <p><b>d.</b> Все кислотные оксиды реагируют с водой</p> <p><b>e.</b> Некоторые кислоты являются гидроксидами</p> | <p><b>f.</b> Любой гидроксид является либо кислотой, либо основанием</p> <p><b>g.</b> Соединения хлора химически более активны, чем соединения брома</p> <p><b>h.</b> Соль состоит из атома металла и кислотного остатка</p> <p><b>i.</b> Кислород и озон – это изотопы</p> |
|--|---|

Кислотные оксиды (ангидриды) – оксиды, проявляющие кислотные свойства и образующие соответствующие кислородсодержащие кислоты. Образованы типичными неметаллами и некоторыми переходными элементами.

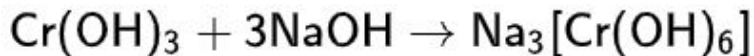
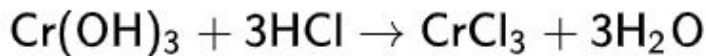




- a. Оксиды – это бинарные соединения
- b.  $\text{H}_2\text{O}_2$  – это оксид
- c. Все вещества состоят из молекул
- d. Все кислотные оксиды реагируют с водой
- e. Некоторые кислоты являются гидроксидами

- f. Любой гидроксид является либо кислотой, либо основанием
- g. Соединения хлора химически более активны, чем соединения брома
- h. Соль состоит из атома металла и кислотного остатка
- i. Кислород и озон – это изотопы

Амфотерность — способность некоторых соединений проявлять в зависимости от условий как кислотные, так и основные свойства.





- a. Оксиды – это бинарные соединения
- b.  $\text{H}_2\text{O}_2$  – это оксид
- c. Все вещества состоят из молекул
- d. Все кислотные оксиды реагируют с водой
- e. Некоторые кислоты являются гидроксидами

- f. Любой гидроксид является либо кислотой, либо основанием
- g. Соединения хлора химически более активны, чем соединения брома
- h. Соль состоит из атома металла и кислотного остатка
- i. Кислород и озон – это изотопы

Ряд активности галогенов  $\text{Cl}_2 > \text{Br}_2 > \text{I}_2$





- a. Оксиды – это бинарные соединения
- b.  $\text{H}_2\text{O}_2$  – это оксид
- c. Все вещества состоят из молекул
- d. Все кислотные оксиды реагируют с водой
- e. Некоторые кислоты являются гидроксидами

- f. Любой гидроксид является либо кислотой, либо основанием
- g. Соединения хлора химически более активны, чем соединения брома
- h. Соль состоит из атома металла и кислотного остатка
- i. Кислород и озон – это изотопы

Солями называются вещества, в которых атомы металла связаны с кислотными остатками.



- a. Оксиды – это бинарные соединения
- b.  $\text{H}_2\text{O}_2$  – это оксид
- c. Все вещества состоят из молекул
- d. Все кислотные оксиды реагируют с водой
- e. Некоторые кислоты являются гидроксидами

- f. Любой гидроксид является либо кислотой, либо основанием
- g. Соединения хлора химически более активны, чем соединения брома
- h. Соль состоит из атома металла и кислотного остатка
- i. Кислород и озон – это изотопы

Изотопы - разновидности атомов какого-либо химического элемента, которые имеют одинаковый атомный номер, но при этом разные массовые числа.



- a. Оксиды – это бинарные соединения
- b.  $\text{H}_2\text{O}_2$  – это оксид
- c. Все вещества состоят из молекул
- d. Все кислотные оксиды реагируют с водой
- e. Некоторые кислоты являются гидроксидами

- f. Любой гидроксид является либо кислотой, либо основанием
- g. Соединения хлора химически более активны, чем соединения брома
- h. Соль состоит из атома металла и кислотного остатка
- i. Кислород и озон – это изотопы

- a. Истина
- b. Ложь
- c. Ложь
- d. Ложь
- e. Истина

- f. Ложь
- g. Ложь
- h. Ложь
- i. Ложь

*Итого: 9 баллов*