

Обобщение темы: «Кислоты, основания, оксиды и соли, их классификация и свойства»

**Автор: учитель химии
МКОУ «Касторенская СОШ №1»,
п.г.т. Касторное
Парамонов А.Ю., 2015**

Вопрос №1

Сложные вещества, состоящие из ионов металлов и связанных с ними гидроксид – ионов, называются:

- 1) кислоты
- 2) основания
- 3) оксиды
- 4) соли

Ответ

Вопрос №2

NaHCO_3 – данное вещество является

- 1) кислой солью
- 2) основной солью
- 3) средней солью
- 4) кислотой

Ответ

Вопрос №3:

Кислотой является:



Ответ

Вопрос №4

Какое основание является
двухкислотным:

- 1) LiOH
- 2) NaOH
- 3) KOH
- 4) Fe(OH)₂

Ответ

Вопрос №5:

К несолеобразующим оксидам относится:



Ответ

Вопрос №6

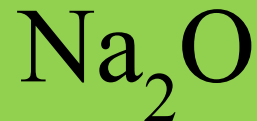
Какая из кислот является летучей:



Ответ

Вопрос №7

Каким кислотам и основаниям
соответствуют данные оксиды?



Ответ

Вопрос №8

Каковы типичные реакции оснований?

Ответ

Вопрос №9

Допишите уравнения химических реакций:



Ответ

Вопрос №10

Допишите уравнения химических
реакций:



Ответ

Ответ на вопрос №1

Правильный ответ:

2) Основания

[К следующему вопросу \ дальше](#)

Ответ на вопрос №2

Правильный ответ:

1) Кислая соль

[К следующему вопросу \ дальше](#)

Ответ на вопрос №3

Правильный ответ:

3) HNO_3

К следующему вопросу \ дальше

Ответ на вопрос №4

Правильный ответ:



К следующему вопросу \ дальше

Ответ на вопрос №5

Правильный ответ:

4) СО

К следующему вопросу \ дальше

Ответ на вопрос №6

Правильный ответ:

1) НСИ

К следующему вопросу \ дальше

Ответ на вопрос №7

MgO соответствует Mg(OH)_2

P_2O_5 соответствует H_3PO_4

Na_2O соответствует NaOH

SO_2 соответствует H_2SO_3

[К следующему вопросу \ дальше](#)

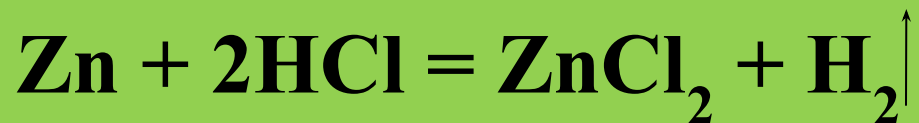
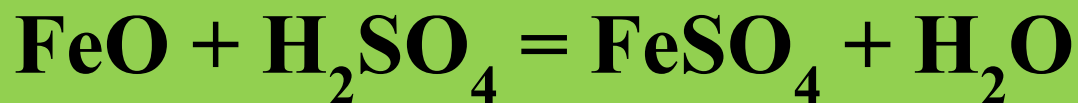
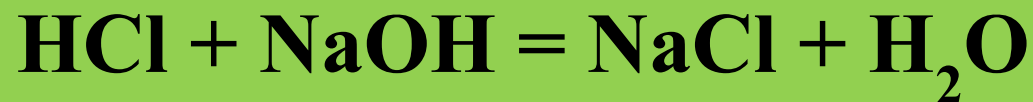
Ответ на вопрос №8

Типичные реакции оснований:

- 1) Основание + кислота = соль + вода
- 2) Щелочь + оксид неметалла = соль + вода
- 3) Щелочь + соль = новое основание +
новая соль

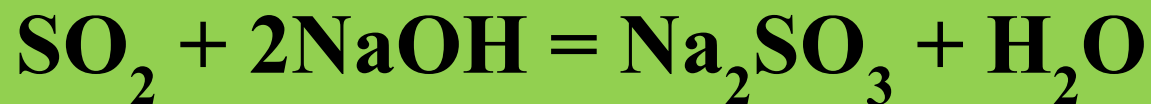
[К следующему вопросу \ дальше](#)

Ответ на вопрос №9



[К следующему вопросу \ дальше](#)

Ответ на вопрос №10



Оценка

10 правильно – оценка «**5**»

8-9 правильно – оценка «**4**»

5-7 правильно – оценка «**3**»

0-4 правильно – оценка «**2**»

Смайлы оценок



----- 5

4 -----



Смайлы оценок



----- 3

2 -----



Список источников

1) 1) Габриелян О.С. Химия. 8 класс: учеб. для общеобразоват. учрежд. / О.С. Габриелян. – 16 изд., стереотип. – М.: Дрофа, 2010.-270 с., [2]с.: ил.