

**Обобщение темы:  
«Классификация реакций по числу  
и составу исходных веществ и  
продуктов реакции»**

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

# Вопрос №1

Реакции, в результате которых из одного сложного вещества образуется два и более новых веществ:

1) реакции соединения

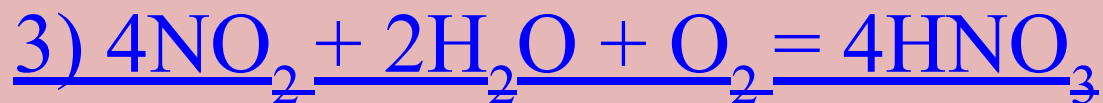
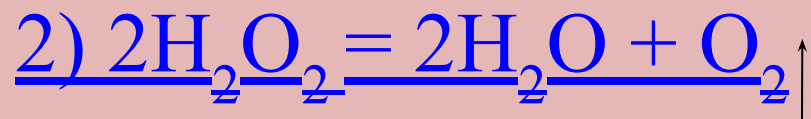
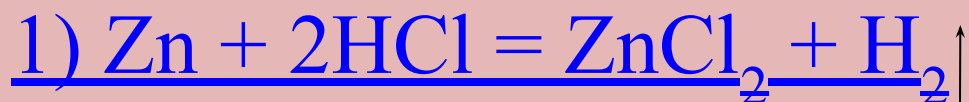
2) реакции замещения

3) реакции обмена

4) реакции разложения

# Вопрос №2

Реакцией замещения является:



## Вопрос №3:



1) реакция обмена

2) реакция замещения

3) реакция соединения

4) реакция разложения

# Вопрос №4

Химические реакции, протекающие одновременно в двух противоположных направлениях называют:

1) необратимые

2) обратимые

3) эндотермические

4) экзотермические

# Вопрос №5:

Реакция нейтрализации – это реакция между:

- 1) оксидом и водой
- 2) солью и основанием
- 3) кислотами и щелочами
- 4) кислотой и солью

# Вопрос №6

Какие вещества образуются при взаимодействии натрия с водой:

1) гидроксид натрия и кислород

2) гидроксид натрия и водород

3) оксид натрия и водород

4) только гидроксид натрия



# Вопрос №7

Условие, не влияющее на протекание реакции обмена в растворах до конца:

- 1) газ
- 2) осадок
- 3) образование воды
- 4) температура



## Вопрос №8

Запишите уравнение реакции гидролиза сульфида алюминия:

## Вопрос №9

Запишите уравнение реакции  
разложения перманганата калия

## Вопрос №10

Запишите уравнение реакции  
взаимодействия карбоната  
натрия с азотной кислотой:

# Правильно

Вернуться к вопросу №1

Вернуться к вопросу №2

Вернуться к вопросу №3

Вернуться к вопросу №4

Вернуться к вопросу №5

Вернуться к вопросу №6

Вернуться к вопросу №7

# Неправильно

[Вернуться к вопросу №1](#)

[Вернуться к вопросу №2](#)

[Вернуться к вопросу №3](#)

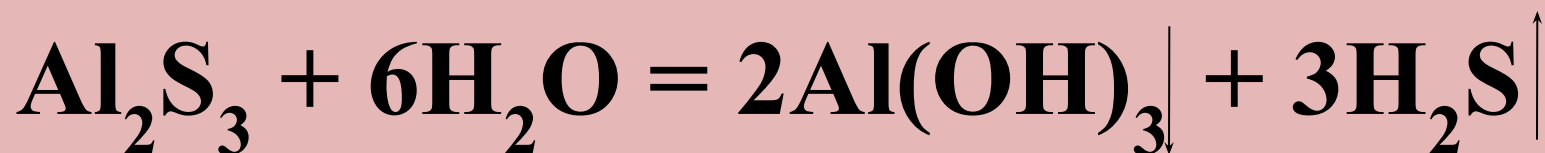
[Вернуться к вопросу №4](#)

[Вернуться к вопросу №5](#)

[Вернуться к вопросу №6](#)

[Вернуться к вопросу №7](#)

## Ответ на вопрос №8



[Вернуться к вопросу №8](#)

[Вернуться к вопросу №9](#)

[Вернуться к вопросу №10](#)

## Ответ на вопрос №9



[Вернуться к вопросу №8](#)

[Вернуться к вопросу №9](#)

[Вернуться к вопросу №10](#)

## Ответ на вопрос №10



[Вернуться к вопросу №8](#)

[Вернуться к вопросу №9](#)

[Вернуться к вопросу №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) Габриелян О.С. Химия. 8 класс: учеб. для общеобразоват. учрежд. / О.С. Габриелян. – 16 изд., стереотип. – М.: Дрофа, 2010.-270 с., [2]с.: ил.