

Химические реакции 11 кл

Учитель химии МОУ СОШ с.Ильинское
МО «Томаринский городской округ»
Сахалинской области
Чуб И.В.

Привет! Если ответить правильно на все вопросы, увидишь картинку «профессию», связанную с химией



удачи

С чем взаимодействует нитрат алюминия?

1	2	3
4	5	6
7	8	9
10	11	12



нитратом железа (II)



хлоридом магния



гидроксидом кальция

Взаимодействие хлорида меди (II) с железом – это реакция . . .

1

2

3

4

5

6

7

8

9

10

11

12



обмена



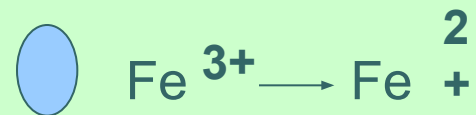
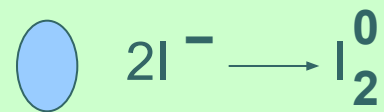
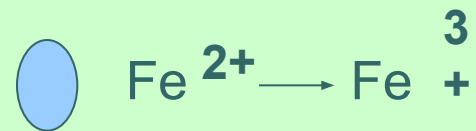
соединения



замещения

Какая схема соответствует реакции восстановления в уравнении $\text{FeCl}_3 + \text{HI} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{I}_2 + \text{HCl}$

	2	3
4	5	6
7	8	9
10	11	12



Отношение карбоната натрия к гидролизу



		3
4	5	6
7	8	9
10	11	12

- гидролизуется по катиону
- гидролизуется по аниону
- не гидролизуется

Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами $\text{MgO} + \text{SO}_2 \rightarrow$



4	5	6
7	8	9
10	11	12



MgSO_3



MgSO_4



нет правильного
ответа

Для предельных одноатомных спиртов характерна реакция . . .



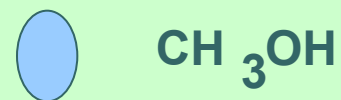
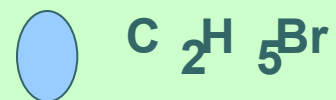
	5	6
7	8	9
10	11	12

этерификация

гидратация

нейтрализация

В схеме превращений $C_2H_6 \rightarrow X \rightarrow C_2H_5OH$ веществом «X» является



7	8	9
10	11	12

Для получения аммиака в промышленности
используют . . .



- атмосферный азот
- хлорид аммония
- азотную кислоту

7	8	9
10	11	12

Какая реакция является гомогенной?



- горение фосфора
- взаимодействие мела и соляной кислоты
- окисление оксида азота (II) кислородом

8

9

10

11

12

Что происходит в экзотермической реакции?



- поглощение тепла
- выделение тепла
- нет правильного ответа

9

10

11

12

Признак химической реакции



- появление осадка
- изменение объема в-в
- изменение формы в-в

10

11

12

Что происходит в реакция ОВР



- изменение концентрации веществ
- изменение степеней окисления
- изменение зарядов ионов

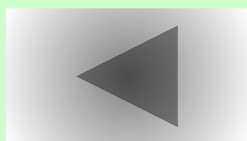
11

12





НЕВЕРНО!



Молодец, поздравляю!



«Лото» составлено
по материалам КиМов
прошлых лет