

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



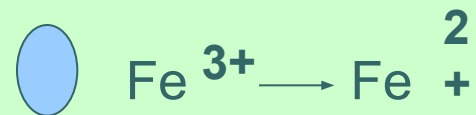
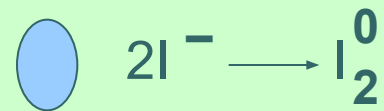
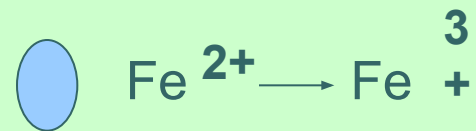
соединения



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

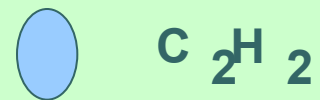
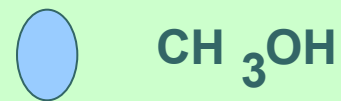
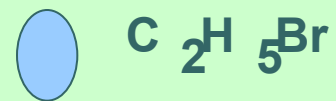
гидратация

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

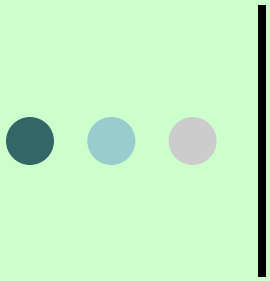
11

12



See Table 100





НЕВЕРНО!



Молодец, поздравляю!



«Лото» составлено
по материалам КиМов
прошлых лет