



Задание № 1. В раствор хлорида меди (II) опустили железный гвоздь. Это реакция:

- а. Обмена;
- б. Гидратации;
- в. Замещения;
- г. Соединения.

Задание № 2. Примером окислительно-восстановительной реакции является:

- а. Разложение известняка;
- б. Разложение азотной кислоты;
- в. Нейтрализация азотной кислоты;
- г. Взаимодействие известняка с азотной кислотой.

Задание № 3. Оксид натрия реагирует с углекислым газом. Это реакция:

- а. Обмена;
- б. Соединения;
- в. Замещения;
- г. Разложения.

Задание № 4. Примером реакции без изменения степеней окисления элементов является:

- а. Действие хлорида натрия на нитрат серебра;
- б. Взаимодействие меди с хлором;
- в. Растворение цинка в кислоте;
- г. Разложение азотной кислоты.

Задание № 5. Реакцию взаимодействия хлорида натрия с нитратом серебра и реакцию окисления диоксида серы по признаку направления реакции относят к:

- а. Необратимым;
- б. Обратимым;
- в. Первая необратимая, вторая обратимая;
- г. Первая обратимая, вторая необратимая.

Задание № 6. В уравнении $\text{Fe}^{+3} + e \rightarrow \text{Fe}^{+2}$ показан процесс:

- а. Восстановления;
- б. Окисления;
- в. Растворения;
- г. Разложения.

Задание № 7. Катализаторы изменяют скорость химических реакций в связи с тем, что:

- а. Изменяется температура;
- б. Изменяется концентрация веществ;
- в. Изменяется число столкновения молекул;
- г. Они вступают в реакцию, образуя промежуточные вещества.

Задание № 8. Чему равна сумма коэффициентов в уравнении реакции, схема которой



Задание № 9. Чему равна массовая доля азота в нитрите кальция? Приведите решение.

Задание № 10. Чему равна масса серы в 0,1 моль $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$? Приведите решение.

Задание № 11. Какая масса воды получится при реакции 4,48 л водорода с кислородом? Приведите решение.

Задание № 12. Какая масса осадка образуется при взаимодействии 245 г серной кислоты с раствором хлорида бария? Приведите решение.

Задание № 13. Какой объем углекислого газа получится при разложении 350 г карбоната кальция? Приведите решение.

Задание № 14. Массовая доля кислорода в оксиде трехвалентного элемента равна 47%. Назовите этот элемент. Приведите решение.

Задание № 15. Мрамор массой 5 г обработали избытком соляной кислоты. При этом получили газ объемом 0,56 л. Вычислите массовую долю карбоната кальция в образце мрамора. Приведите решение.

Ответы:

Задание № 1.	
Задание № 2.	
Задание № 3.	
Задание № 4.	
Задание № 5.	
Задание № 6.	
Задание № 7.	
Задание № 8.	
Задание № 9.	
Задание № 10.	
Задание № 11.	
Задание № 12.	
Задание № 13.	
Задание № 14.	
Задание № 15.	

Желаем успеха!