



Задание № 1. Железо взаимодействует с серной кислотой. Это реакция:

- а) обмена;
- б) соединения;
- в) замещения;
- г) разложения.

Задание № 2. Какую реакцию относят к реакциям обмена?

- а) $Zn + HCl \rightarrow$;
- б) $ZnO + CO_2 \rightarrow$;
- в) $Zn(OH)_2 \rightarrow$;
- г) $ZnCl_2 + AgNO_3 \rightarrow$.

Задание № 3. При обработке ран перекись водорода превращается в кислород и воду. Это реакция:

- а) обмена;
- б) соединения;
- в) замещения;
- г) разложения.

Задание № 4. Какая из реакций является экзотермической?

- а) $2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$;
- б) $3H_2 + N_2 \rightarrow 2NH_3$;
- в) $C + O_2 \rightarrow CO_2$;
- г) $NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O$.

Задание № 5. Сделайте вывод, в каком случае происходит необратимая химическая реакция.

А) При добавлении воды к бесцветным кристаллам обезвоженного медного купороса появляется голубая окраска.

Б) При добавлении щелочи к голубому раствору сульфата меди выпадает синий осадок.

- а) И в первом, и во втором случае происходит необратимая химическая реакция;
- б) Только процесс А) является необратимой химической реакцией;
- в) Только процесс Б) является необратимой химической реакцией;
- г) Необратимых химических реакций нет.

Задание № 6. Вещество, которое изменяет скорость химической реакции, не расходуясь при этом, называется:

- а) катализатором;
- б) индикатором;
- в) инициатором;
- г) реагентом.

Задание № 7. Чему равен коэффициент перед формулой кислорода в уравнении реакции горения этана C_2H_6 ?

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



Задание № 9. Массовая доля серы в сульфате алюминия равна...

Задание № 10. Масса азота в 0,3 моль $Al(NO_3)_3$ равна...

Задание № 11. При разложении 400 г карбоната кальция образуется углекислый газ количеством вещества...

Задание № 12. Для взаимодействия с 48 г серы потребуется кислород, объемом...

Задание № 13. Для получения хлорида серебра массой 803,6 г из нитрата серебра потребуется соляная кислота массой...

Задание № 14. Объем кислорода, который потребуется для взаимодействия с 3,8 моль алюминия, равен...

Задание № 15. При сливании 39 г 22%-ного раствора гидроксида бария с раствором, содержащим избыток сульфата натрия, получили осадок, масса которого...

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!