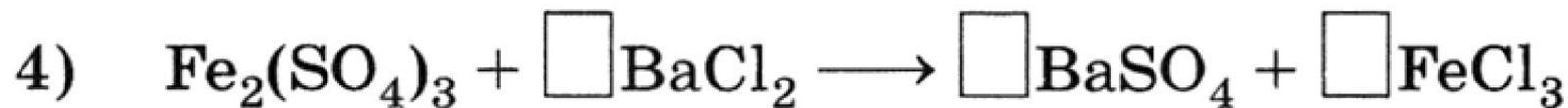
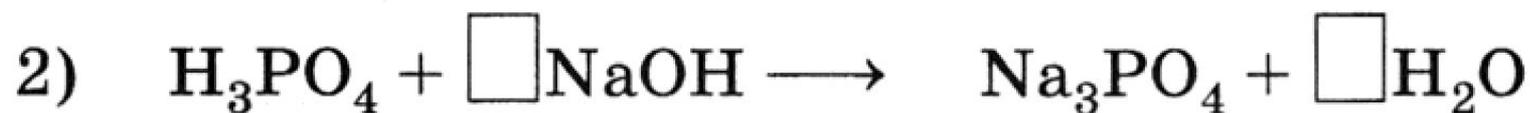
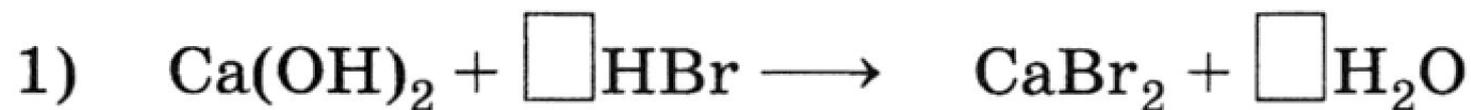


Проверка изученного материала

Составьте уравнения реакций, схемы которых:



Проверка изученного материала

Напишите уравнения химических реакций:

1) между серной кислотой и гидроксидом калия с образованием сульфата калия и воды

2) разложения иодида серебра на свету на серебро и иод

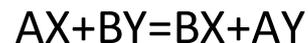
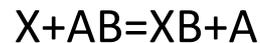
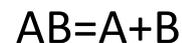
3) между магнием и соляной кислотой с образованием водорода и хлорида магния

4) между натрием и водой с образованием гидроксида натрия и водорода

Классификация по числу и составу реагентов и продуктов реакции



- Реакции
 - Соединения
 - Разложения
 - Замещения
 - Обмена



Реакции замещения

18.02.2017

Эксперимент

Mg+кислота	Zn+кислота	Cu+кислота

Электрохимический ряд активности металлов (цветом выражена степень активности)

активность снижается →

Li Cs Rb K Ba Sr Ca Na La Y Mg Ce Sc Be Al Ti Mn V Cr Zn Ga Fe Cd In Tl Co Ni Sn Pb (H) Sb Bi Cu Po Ru Rh Ag Hg Pd Ir Pt Au
← активность растёт -2,5 В -1,0 В 0 В +0,5 В +1,0 В

Mg+соль	Zn+соль	Cu+соль

Ряд активности металлов

Два правила ряда активности металлов:

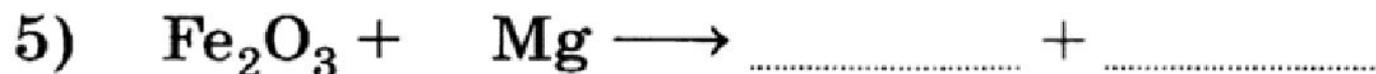
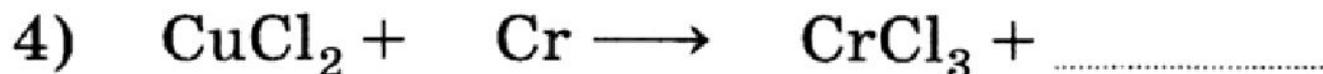
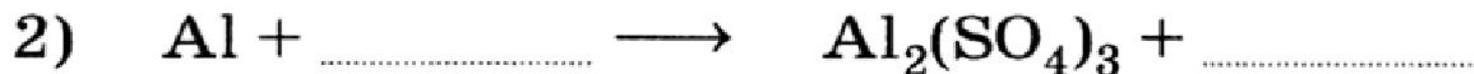
Li, K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Mn, Zn, Cr, Fe, Co, Sn, Pb, H₂,
Cu, Hg, Ag, Au

— металлы, стоящие в ряду активности до , вытесняют его из растворов ;

— металлы, стоящие в ряду активности до , вытесняют его из растворов .

Закрепление материала

Запишите уравнения реакций замещения.



Закрепление материала

Запишите уравнения возможных реакций.



Закрепление материала

Напишите уравнения реакций замещения:

1) между алюминием и оксидом меди (II)

2) между оксидом кремния (IV) и магнием

3) между бромидом хрома (III) и хлором

Закрепление материала

5. 39 г технического цинка, содержащего 20% примесей, растворили в избытке соляной кислоты. Найдите объём полученного водорода (н. у.) и количество вещества соли.

ДАНО:

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

РЕШЕНИЕ:

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....