

1

2

3

4

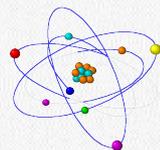
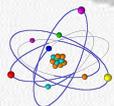
5

6

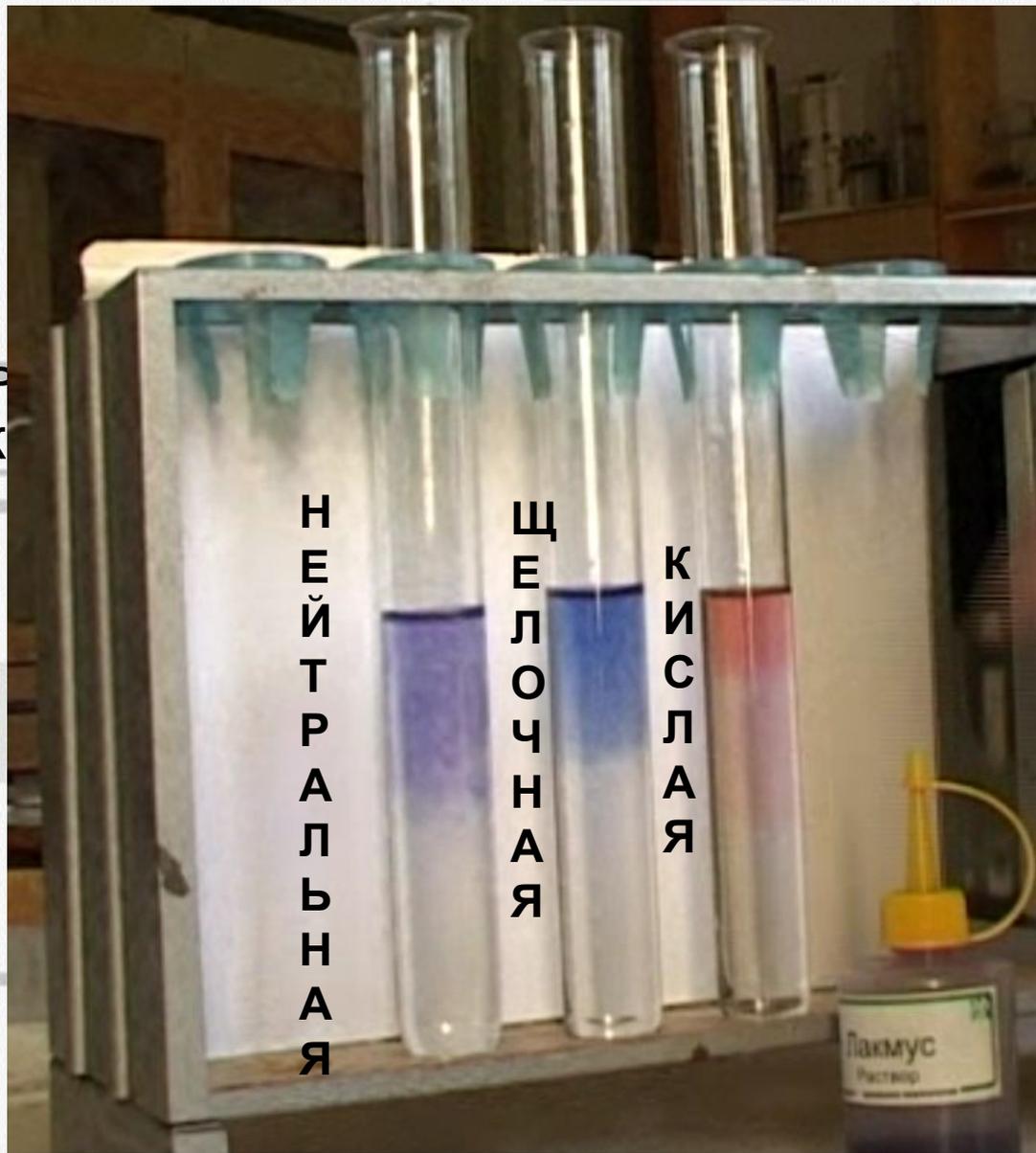
7

8

9

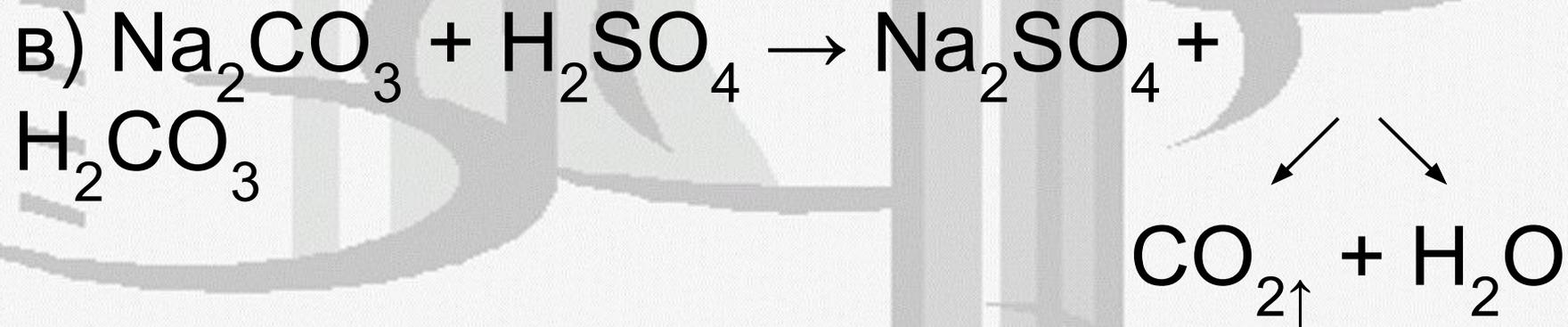
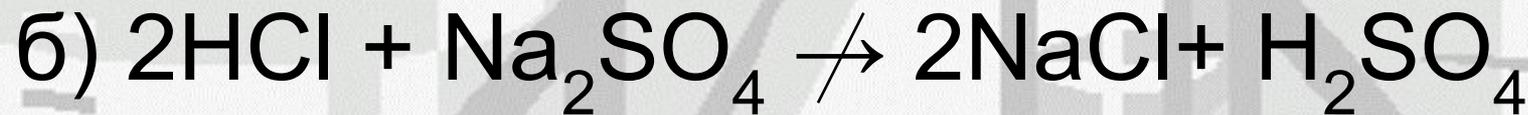
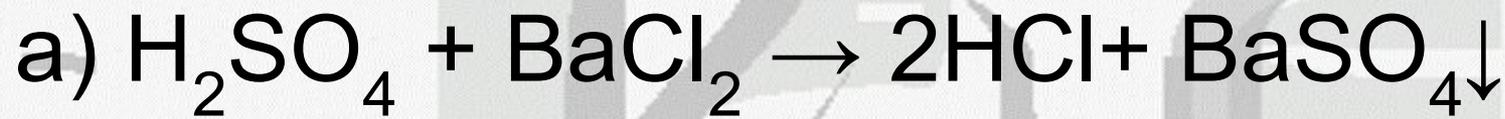


Опытный
содержит
натрия



оках
лорида

Какие из предложенных реакций идут до конца?
Объясните. Подтвердите экспериментально.



«Третий лишний». Среди каждой тройки веществ найти вещество, отличающееся от двух других. Указать признак отличия:—

а) HNO_3 HCl NaCl — соли

соль

б) $\text{Fe}(\text{OH})_2$ KOH $\text{Cu}(\text{OH})_2$ — растворимы

растворим

в) Li_2O P_2O_5 CaO — основные оксиды

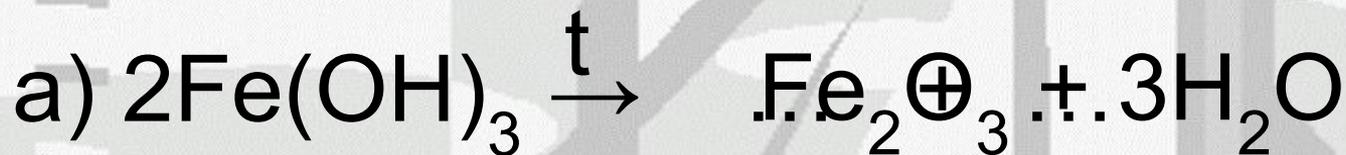
кислотный оксид

г) NO N_2O_5 N_2O_3 — солеобразующие оксиды

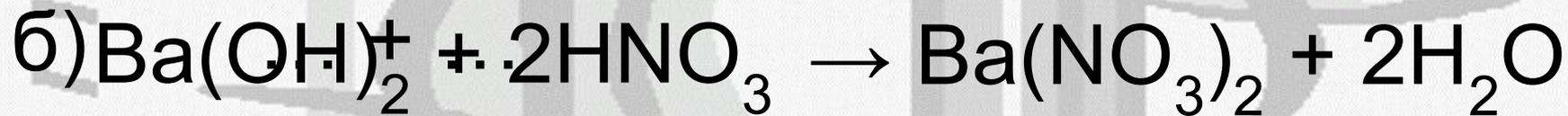
несолеобразующий оксид

«Восстановите запись»

Необходимо восстановить запись, дописав уравнения реакций и указав их тип



Реакция разложения



Реакция обмена

Распределить вещества
по классам неорганических
соединений:



Оксиды

Основания

Кислоты

Соли

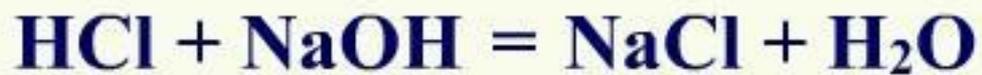
ОСНОВНЫЕ КИСЛОТНЫЕ



Разясните експеримент учителя.
Запишете уравнения реакции.

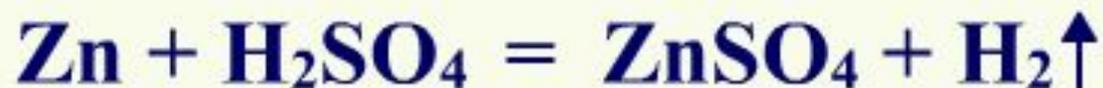
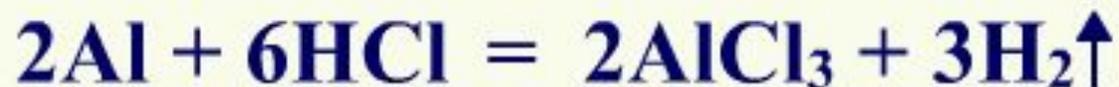


Реакция нейтрализации



РЯД АКТИВНОСТИ МЕТАЛЛОВ

Li	K	Ba	Ca	Na	Mg	Al	Be	Mn	Cr	Zn	Fe	Cd	Co	Ni	Sn	Pb	H ₂	Sb	Cu	Hg	Ag	Pt	Au
----	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----------------	----	----	----	----	----	----



В) Меди с соляной кислотой

Объ:

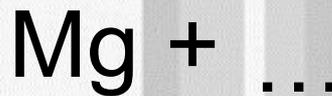


Металлы, стоящие в ряду активности левее водорода, вытесняют его из растворов кислот.

Медь, серебро, ртуть и золото в такие реакции не вступают.



«Угадай формулу». Составьте уравнения двух реакций.

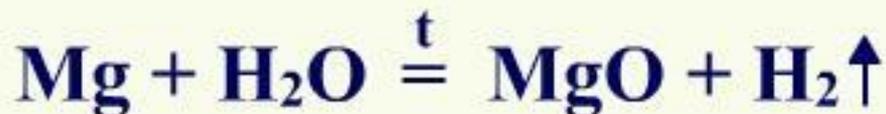
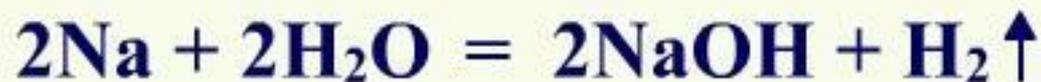


Li K Ba Sr Ca Na Mg Al Mn Zn Cr Fe Cd Co Ni Sn Pb (H₂) Cu Hg Ag Pt Au

активные

малоактивные

неактивные



ВОДОЙ

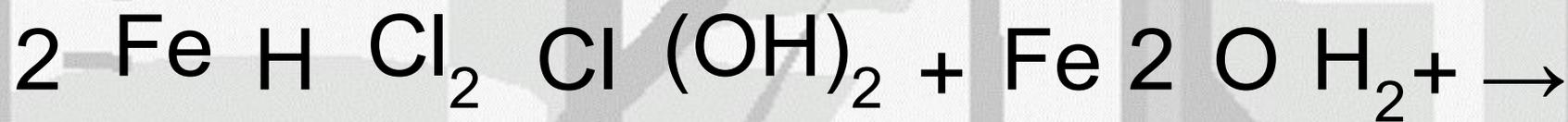
ОТВЕЧАЙТЕ



С водой при комнатной температуре реагируют щелочные и щелочноземельные металлы с образованием гидроксидов. Менее активные металлы взаимодействуют с кипящей водой или водяным паром. При этом образуются оксиды. Металлы, расположенные в ряду напряжений после водорода с водой не взаимодействуют.

«Рассыпанные уравнения»

Из предложенных карточек составьте уравнение реакции.



Дистиллированная (очищенная) вода, стоящая на воздухе имеет кислую реакцию среды. Поясните, почему так происходит, запишите уравнение химической реакции.

Углекислый газ, входящий в состав воздуха является кислотным оксидом.

Он взаимодействует с водой по реакции:



Образующаяся угольная кислота создает кислую реакцию среды.

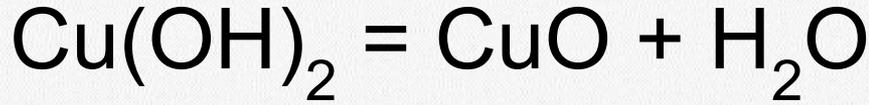
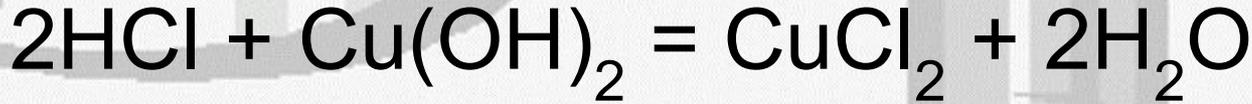
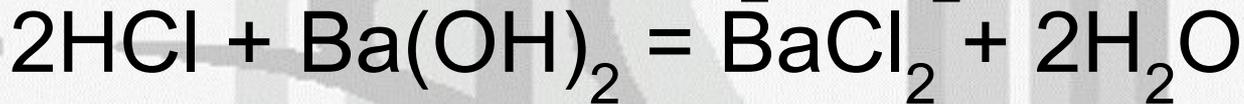
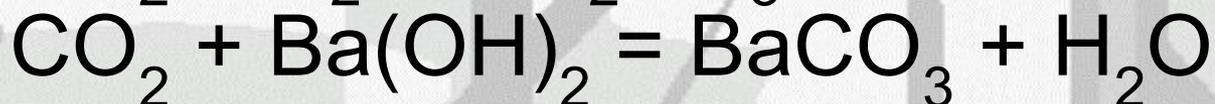
«Кто быстрее».

Даны вещества:

CO_2 , HCl , Mg , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, Na_2O , $\text{Cu}(\text{OH})_2$.

Какие из них взаимодействуют друг с другом?

Составить за 40 с как можно больше уравнений реакций.



«Блиц-опрос»

- Какое из перечисленных утверждений справедливо для солей:

- 1) Всегда растворимы;
- 2) **Всегда твердые;**
- 3) Бывают твердые жидкие и газообразные.

- Какое из перечисленных утверждений не характерно для переходных элементов

- 1) Это металлы
- 2) Образуют либо основные либо амфотерные оксиды
- 3) **Всегда имеют постоянную валентность**

- Не характерно для основных оксидов

- 1) **Бывают твердые жидкие и газообразные**
- 2) Всегда реагируют с кислотными оксидами
- 3) Образуются из металла и кислорода

Характерно для кислот

- Взаимодействуют с другими кислотами
- **Меняют окраску индикаторов**
- Взаимодействуют с кислотными оксидами

