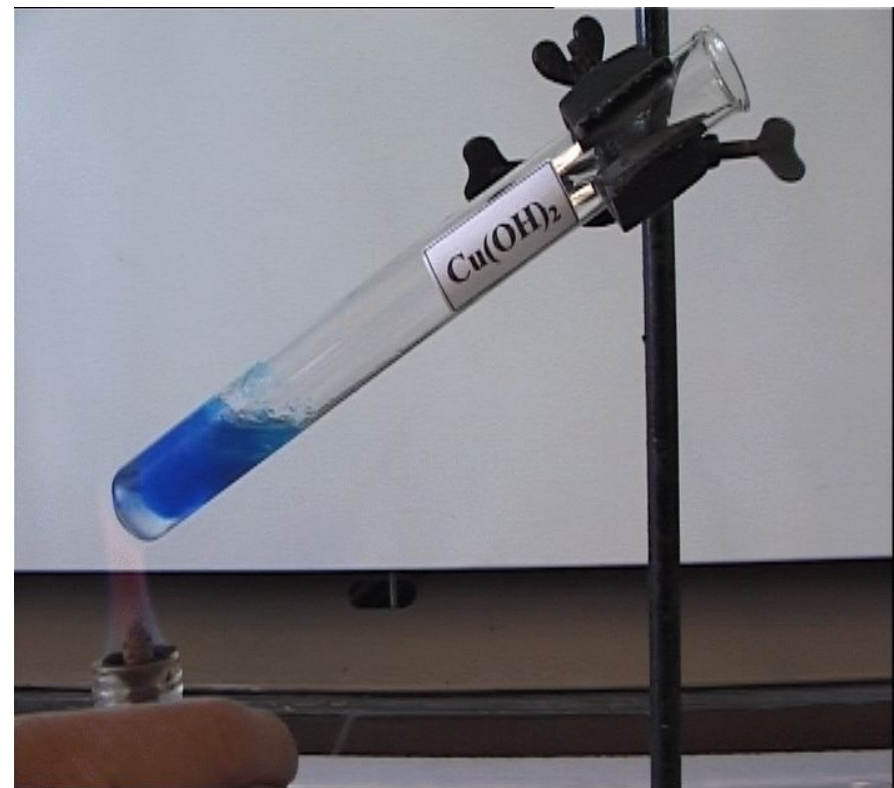


Реакции разложения



Выполнила: Глухова Татьяна Николаевна учитель химии,
МОУ «Белоярская СОШ №3» Сургутский район, Тюменская
область, ХМАО

Химическими реакциями называют такие превращения веществ, в результате которых образуются новые соединения и при этом не происходит образования новых химических элементов.





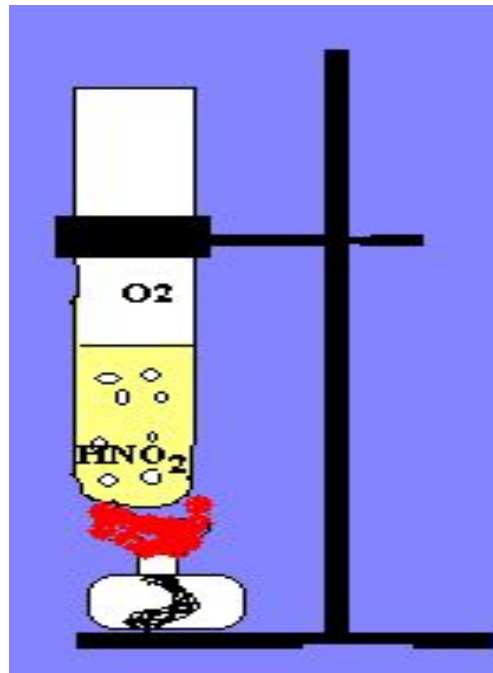
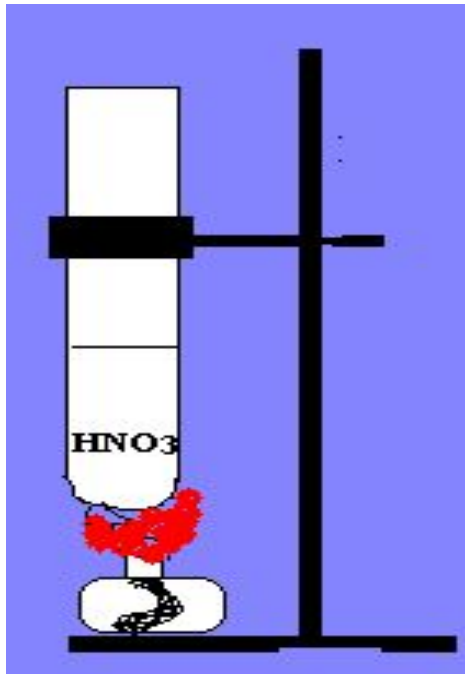
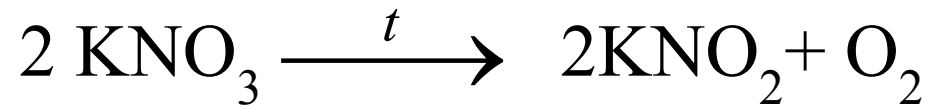
Какие условия должны выполняться, чтобы произошла химическая реакция?

1. Необходимо, чтобы реагирующие вещества соприкоснулись и чем больше площадь их соприкосновения, тем быстрее произойдет химическая реакция.
2. Некоторые реакции идут без нагревания, и только для некоторых реакций оно необходимо.
3. Некоторые реакции протекают под действием электрического тока и света.

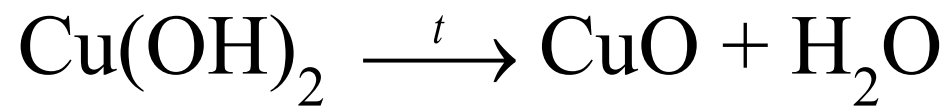
Назовите признаки химических реакций:

- Выделение газообразного вещества;
- Выпадение осадка;
- Выделение или поглощение тепла;
- Образование света;
- Образование звука;
- Изменение окраски;
- Появление запаха.

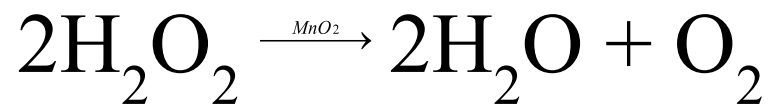
Разложение калийной селитры



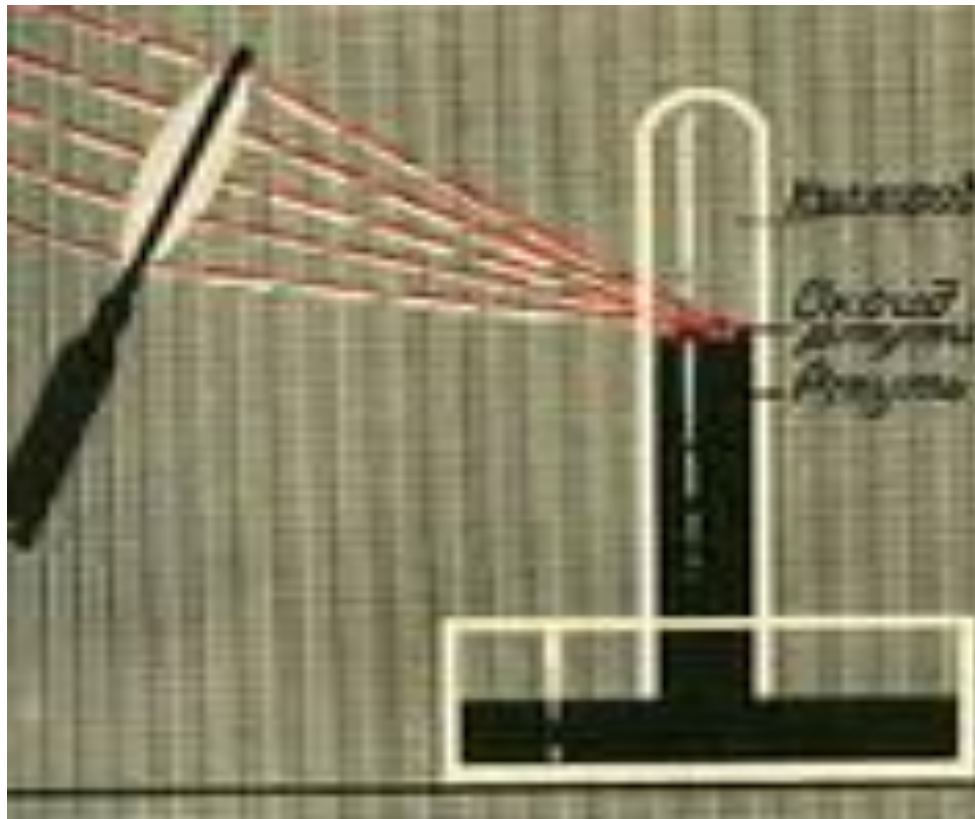
Разложение гидроксида меди(II)

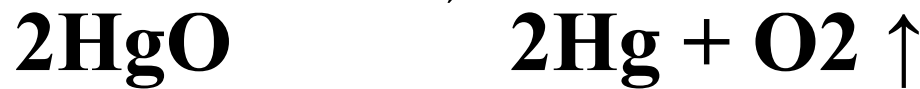
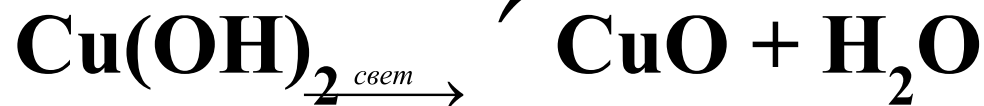
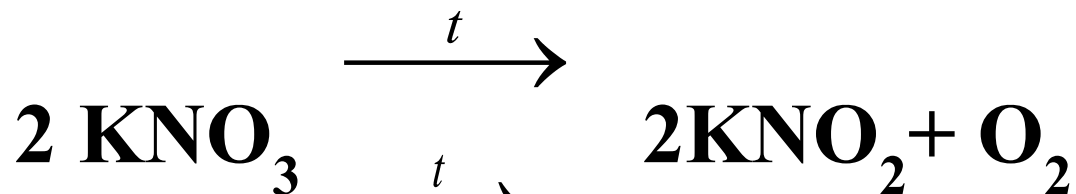
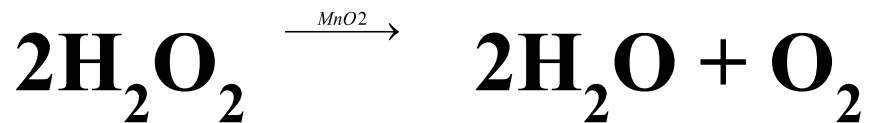


Разложение пероксида водорода



В 1774 г. английский химик Дж. Пристли получил кислород





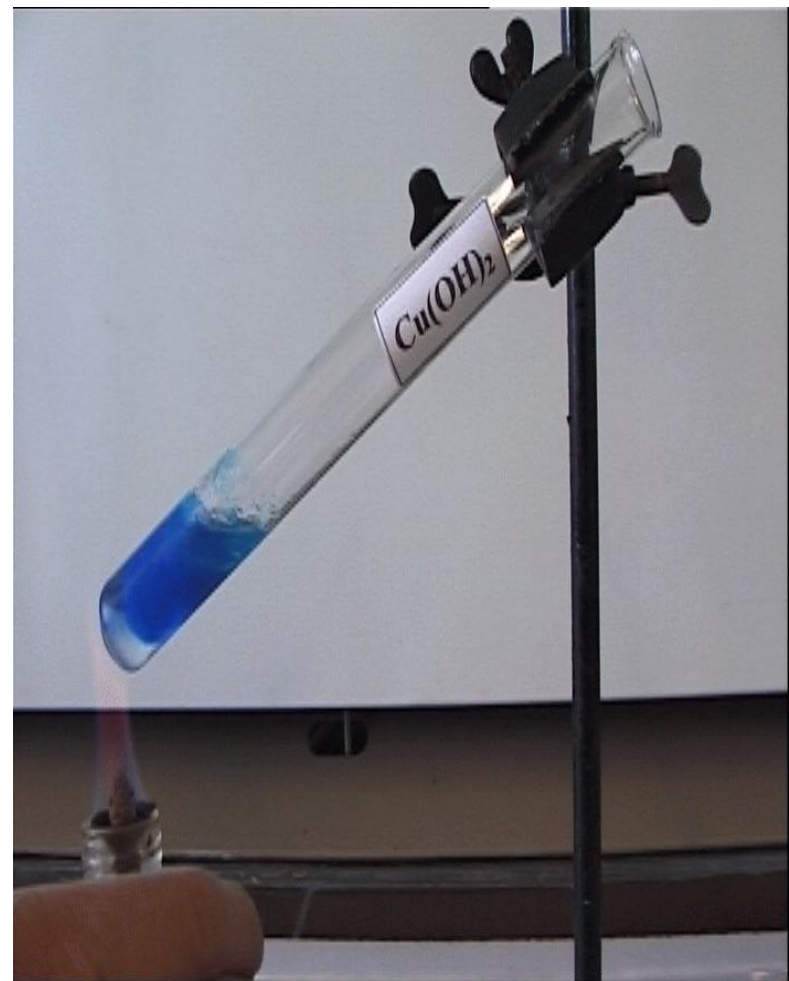
- *Катализаторы* – это вещества, изменяющие скорость химических реакций, но по окончании их остающиеся качественно и количественно неизменными.
- Биологические катализаторы белковой природы называют *ферментами*.



В современных автомашинах присутствует каталитический преобразователь или автомобильный катализатор. Задачей автомобильного катализатора является снижение количества вредных веществ в выхлопных газах. Среди них: угарный газ, углеводороды, оксид азота(II) и оксид азота(IV).

Все реакции разложения относятся к эндотермическим реакциям

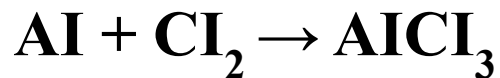
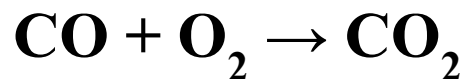
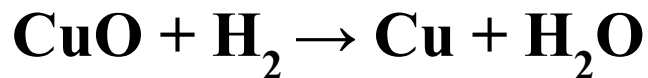
- Химические реакции, в результате которых теплота поглощается, называются **эндотермическими**



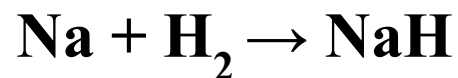
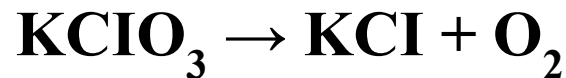
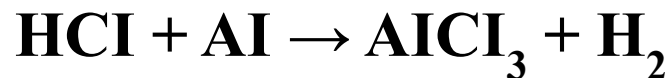
Закрепление:

- Расставьте коэффициенты, преобразовав схемы в уравнения реакций.
- Определите реакцию разложения вашего варианта. Дайте объяснение.

Вариант 1



Вариант 2

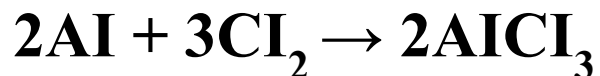
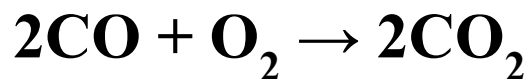
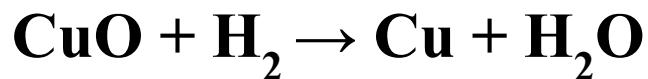


- **Задача.** Определите количество вещества и массу одного из продуктов реакции, если в результате реакции разложилось 2 моль вещества.

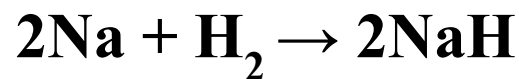
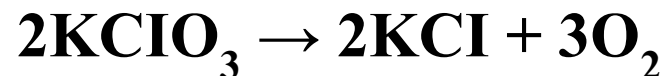
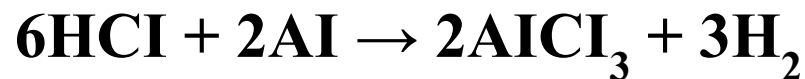
Закрепление

- Расставьте коэффициенты, преобразовав схемы в уравнения реакций.
- Определите реакцию разложения вашего варианта. Дайте объяснение.

Вариант 1

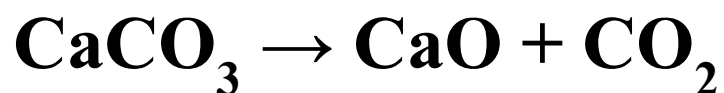


Вариант 2

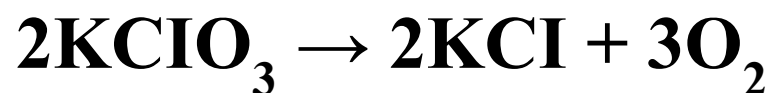


- **Задача.** Определите количество вещества и массу одного из продуктов реакции, если в результате реакции разложилось 2 моль вещества.

Вариант 1



Вариант 2



Задача.

Определите количество вещества и массу одного из продуктов реакции, если в результате реакции разложилось 2 моль вещества.

Домашнее задание:

§ 29 стр. 150 – 155, упр. 1,2 стр. 155