

# Изменения, происходящие с веществами

Урок химии  
8 класс  
Учитель химии МОУ  
«СОШ №7» г. Балаково  
Саратовская обл.

## Цель:

- Подготовиться к предстоящему тестированию;
- Подготовиться к химическому практикуму;

# Укажите о каких явлениях идет речь

И трещат сухие  
сучья,  
Разгораясь жарко,  
Освещая тьму  
ночную  
Далеко и ярко.  
И.  
Суриков



# Укажите о каких явлениях идет речь



В декабре, в декабре  
Все деревья в серебре,  
Нашу речку, словно в  
сказке,  
За ночь вымости́л мороз...  
С.Я.

Маршак

# Укажите о каких явлениях идет речь

....А если медь в печи  
нагреть,  
То станет тяжелее медь  
С окалиною вместе.  
Не верите – так  
взвесьте



Е. Ефимовский

# Укажите о каких явлениях идет речь



На ручкомойнике моем  
Позеленела медь.  
Но так играет луч на  
нем,  
Что весело глядеть.  
А. Ахматова

# Укажите о каких явлениях идет речь

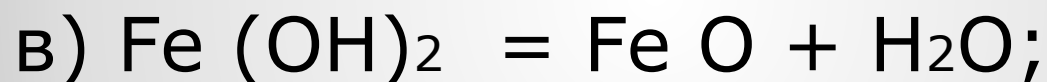
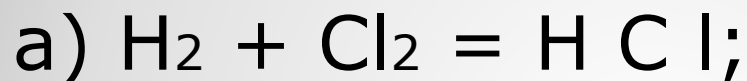


Когда металл в крутые  
формы льем,  
Мне верится, что оживут  
в металле  
Горячие полдневные  
поля.  
Кипит металл, и ждут его  
поля.

А.Кравцов

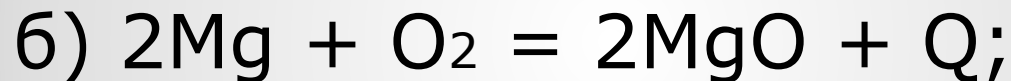
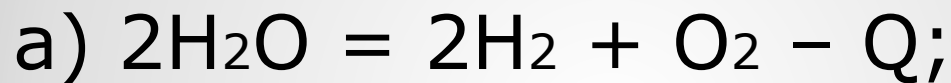


# Выберите записи химических уравнений

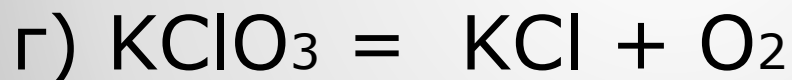
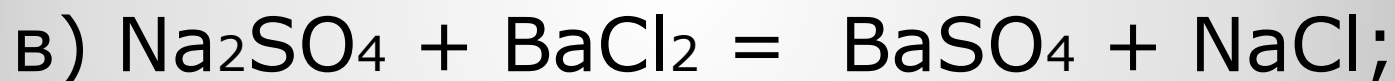
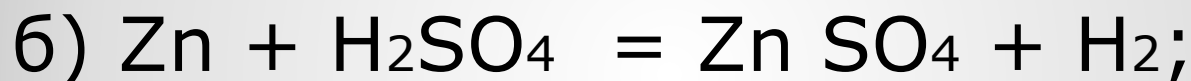
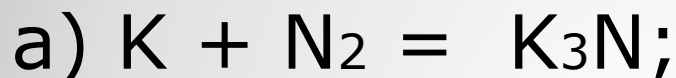




# Определите, какие реакции относятся к экзо-, а какие эндотермическим



# Расставьте коэффициенты в схемах реакций и определите их тип



## Эталон ответа

а)  $6K + N_2 = 2K_3N$  – реакция соединения;

б)  $Zn + H_2SO_4 = ZnSO_4 + H_2\uparrow$  – реакция замещения;

в)  $Na_2SO_4 + BaCl_2 = BaSO_4\downarrow + 2NaCl$  – реакция обмена;

г)  $2KClO_3 = 2KCl + 3O_2\uparrow$  – реакция разложения

## Напишите уравнения реакций по схемам, определите типы химических реакций

- а) оксид калия + вода = гидроксид калия;
- б) оксид меди(II) + углерод = медь + оксид углерода(IV);
- в) серная кислота + гидроксид калия = сульфат калия + вода;
- г) оксид ртути = кислород + ртуть

## Эталон ответа

а)  $K_2O + H_2O = 2KOH$  – реакция соединения;

б)  $2CuO + C = 2Cu + CO_2$  – реакция замещения;

в)  $H_2SO_4 + 2KOH = K_2SO_4 + 2H_2O$  – реакция обмена (реакция нейтрализации);

г)  $2HgO = O_2 + 2Hg$  – реакция разложения

Без химии ты глух и нем  
И шагу не шагнешь порою,  
Не вырастишь хороший хлеб  
И дом хороший не построишь.  
Химию любить и не лениться –  
Значит, понятно будет все:  
Почему коптит порою примус,  
На морозе сушится белье.  
Жизнь вокруг себя узнаешь,  
Разрешешь любой серьезный спор,  
Без огня в дороге яйца сварить  
И без спичек разведешь костер.