

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

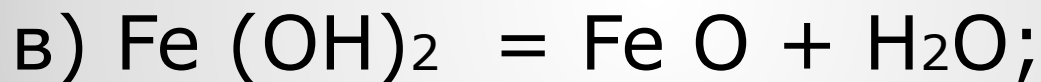
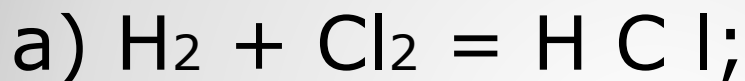
Укажите о каких явлениях идет речь



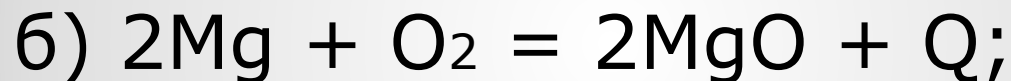
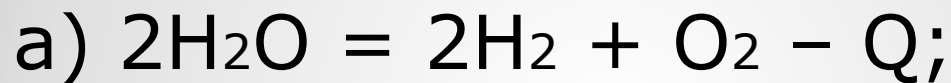
Когда металл в крутые
формы льем,
Мне верится, что оживут
в металле
Горячие полдневные
поля.
Кипит металл, и ждут его
поля.

А.Кравцов

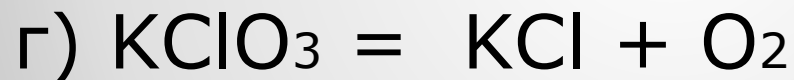
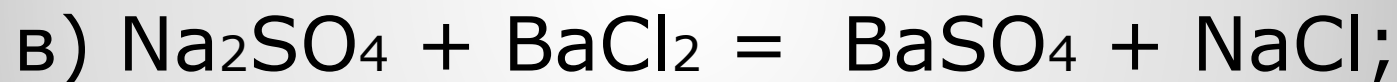
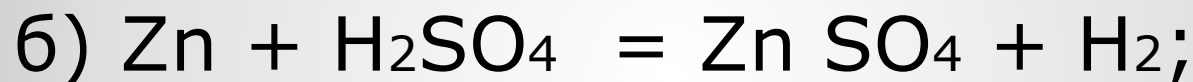
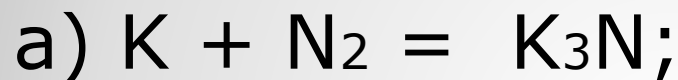
Выберите записи химических уравнений



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



Расставьте коэффициенты в схемах реакций и определите их тип



Эталон ответа

а) $6\text{K} + \text{N}_2 = 2\text{K}_3\text{N}$ – реакция соединения;

б) $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2\uparrow$ – реакция замещения;

в) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 = \text{BaSO}_4\downarrow + 2\text{NaCl}$ – реакция обмена;

г) $2\text{KClO}_3 = 2\text{KCl} + 3\text{O}_2\uparrow$ – 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.