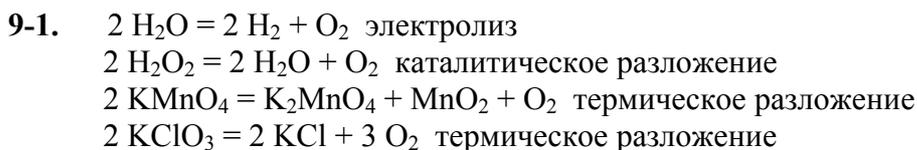
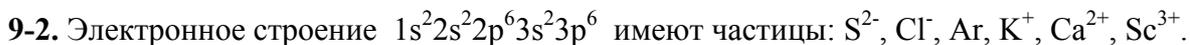


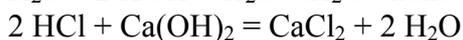
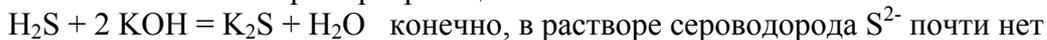
9 класс



Только фосфат калия НЕ разлагается с выделением кислорода



Возможные примеры реакций:



Тепловой эффект относится к реакции нейтрализации: $\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O} + Q$

2) 128 г хлороводорода и 150 г гидроксида цезия составляют по 1 моль,

т.е. тепловой эффект реакции нейтрализации $Q = 57$ кДж/моль

В 1500 г 1%-ного раствора 15 г соляной кислоты, или более 0,4 моль

В 500 г 1,12%-ного раствора 5,6 г гидроксида калия или 0,1 моль. Соляная кислота в избытке, расчет по KOH

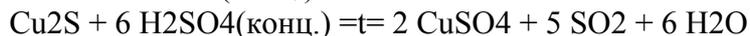
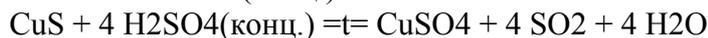
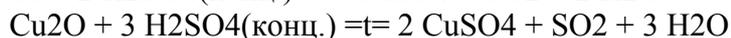
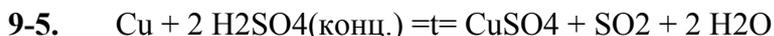
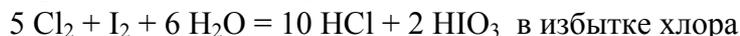
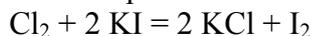
На 0,1 моль образующейся при нейтрализации воды

выделится $57 \times 0,1 = 5,7$ кДж



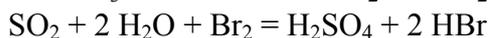
В нем есть калий и иод, для одного атома калия и одного иода: $214 - 127 - 39 = 48$

Простейший вариант – 3 кислорода, или KIO_3



9-6. При действии соляной кислоты выделяется газ-восстановитель. Это может быть H_2S или SO_2 .

Для 64 г SO_2 (1 моль) получаем 104 г исходного порошка. Это дает очевидное решение - соль сернистой кислоты XSO_3 , причем масса X равна 24. Подходят MgSO_3 и NaHSO_3



Вариант – смесь упомянутых солей в любом соотношении

Вариант – смесь карбоната с массой меньше 104 (Li_2SO_3) с кварцевым песком