

Задание химия 11 класс профиль.

Упражнения, стр. 186 – 187.

Задачи.

1. При действии соляной кислотой на 2,6 г смеси цинковых и медных опилок выделилось 0,448 л водорода (н. у.). Определить массовую долю цинка в смеси. Ответ – 50%
2. При действии серной кислотой на 5 г смеси магниевых и серебряных стружек выделилось 2,8 л водорода (н. у.). Определить массовую долю магния в смеси. Ответ – 60%.
3. 20 г смеси цинковых и медных стружек обработали избытком раствора серной кислоты. Выделился газ объёмом 4,48 л (н. у.). Рассчитать массовые доли компонентов в смеси. Ответ -65% Zn и 35% Cu.
4. 12 г смеси алюминия с медью обработали соляной кислотой и собрали 7,4 л водорода (при н. у.). Определите процентный состав смеси. Ответ – 49,5% Al, 50,5% Cu.