

Самостоятельная работа

A1. К основным оксидам относится:

- 1) оксид брома(VII); 2) оксид натрия;
оксид серы(IV); 4) оксид алюминия

3)

A2. Сумма коэффициентов в уравнении реакции между оксидом алюминия и серной кислотой равна:

- 1) 6; 2) 8; 3) 10; 4) 12.

A3. Электрический ток проводит:

- 1) водный раствор глюкозы; 2) водный раствор хлорида натрия;
3) расплав серы; 4) расплав оксида кремния.

A4. Верны ли следующие суждения о правилах безопасной работы в химической лаборатории?

А. Твердую щелочь нельзя брать руками.

Б. Чтобы определить газ по запаху, необходимо наклониться над сосудом и глубоко вдохнуть.

- 1) Верно только А; 2) верно только Б; 3) верны оба суждения; 4) оба суждения неверны.

A5. Массовая доля кислорода в карбонате кальция равна:

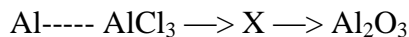
- 1) 15 %; 2) 27 %; 3) 48 %; 4) 54 %.

B1. Выберите уравнения реакций, в которых элемент азот является восстановителем.

- 1) $N_2 + O_2 = 2NO$; 2) $2NO + O_2 = 2NO_2$;
3) $N_2 + 3H_2 = 2NH_3$; 4) $N_2 + 3Mg = Mg_3N_2$;
5) $N_2 + 6Li = 2Li_3N$.

Ответ:

C1. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



В уравнении 1 расставить коэффициенты методом электронного баланса

C2. Найти объем газа, который выделился при сжигании 100 г. угля