Розрахунки за хімічними рівняннями

Задача 1. Спалили фосфор масою 62 г. Обчисліть об'єм кисню (н. у.), що витратився.

Відомо:

( ) =

( ) – ?

Розв'язування:

1. $4P + 5O_2 = 2P_2O_5$;

Задача. Карбон(IV) оксид об'ємом 6,72 л пропустили через надлишок розчину барій гідроксиду. Обчисліть масу утвореного барій карбонату.

Відомо:

( ) =

( ) – ?

Розв'язування:

$CO_2 + Ba(OH)_2 = BaCO_3 + H_2O$.

Задача . Нітратна кислота кількістю речовини 0,7 моль повністю прореагувала з барій оксидом. Обчисліть масу утвореного барій нітрату.

Відомо:

( ) =

( ) – ?

Розв'язування:

1. $BaO + 2HNO_3 = Ba(NO_3)_2 + H_2O$.

Натрій гідроксид кількістю речовини 0,55 моль повністю прореагував з розчином хром(III) хлориду. Обчисліть масу осаду, що утворився.

Відомо:

( ) =

( ) – ?

Розв'язування:

+ = +

На барій гідроксид масою 5,13 г подіяли розчином сульфатної кислоти до повної нейтралізації лугу. Обчисліть кількість речовини сульфатної кислоти, що витратилася.

Відомо:

( ) =

( ) – ?

Розв'язування:

+ = +

LIVEWORKSHEETS