

Розрахунки за хімічними рівняннями

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

Відомо:

() =

Розв'язування:



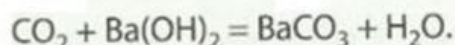
() - ?

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

Відомо:

() =

Розв'язування:



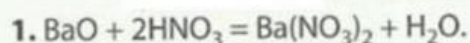
() - ?

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

Відомо:

() =

Розв'язування:



() - ?

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:

+ = +

() - ?