

РЕШИТЕ САМОСТОЯТЕЛЬНО:

Задача №1

Рассчитайте количество вещества алюминия, который потребуется для получения 1,5 моль водорода при реакции с хлоридной кислотой.

Задача № 2

Определите количество вещества серы, необходимое для получения 2,5 моль алюминий сульфида.

Задача №3

Вычислите массу осадка, образующегося при взаимодействии 122,5 г сульфатной кислоты и барий хлорида.

Задача №4

Рассчитайте массу соли, которая образуется при взаимодействии цинка с 54,75 г хлоридной кислотой.

Задача №5

Какой объем углекислого газа (н.у.) образуется при взаимодействии 40 г мела и хлоридной кислоты.

Задача №6

Рассчитайте, какой объем водорода выделится в реакции взаимодействия фосфатной кислоты и 84 г магния.