

1 вариант

1 задача

Определить количество вещества, содержащегося в 300 см^3 сероводорода (H_2S), если плотность сероводорода равна $1,36 \text{ кг/м}^3$.

2 задача

Какова масса 300 моль углекислого газа.

2 вариант

1 задача

Какое количество вещества содержится в медной отливке массой 500 грамм?

2 задача

Какой объем занимает 300 моль железа (плотность железа 7870 кг/м^3)

3 вариант

1 задача

Определит число молекул 500 граммах воды

2 задача

Какова масса 500 моль серной кислоты H_2SO_4 .