

1 вариант

1-й уровень. Рассчитайте массу азотной кислоты HNO_3 количеством вещества 4 моль.

2-й уровень. Сколько молекул содержит кислород O_2 объёмом 11,2 л?

3-й уровень. Какую массу имеют $12,04 \times 10^{23}$ молекул кислорода O_2 ?

2 вариант

1-й уровень. Какое количество вещества содержится в углекислом газе CO_2 объёмом 44,8 л (н.у.)?

2-й уровень. Сколько атомов содержится в 80 г кальция Ca ?

3-й уровень. Какой объём имеют $3,01 \times 10^{23}$ молекул азота N_2 ?

3 вариант

1-й уровень. Какое количество вещества содержится в оксиде фосфора (V) P_2O_5 массой 310 г?

2-й уровень. Сколько молекул содержится в 4,48 л азота N_2 ?

3-й уровень. Рассчитайте массу $2,408 \times 10^{23}$ атомов магния.

4 вариант

1-й уровень. Вычислите массу 78,4 л (н.у.) хлора Cl_2 .

2-й уровень. Сколько молекул содержится в 48 г метана CH_4 ?

3-й уровень. Рассчитайте объём $9,03 \times 10^{23}$ молекул углекислого газа CO_2 .

5 вариант

1-й уровень. Какое количество вещества содержится в карбонате кальция CaCO_3 массой 50 г?

2-й уровень. Сколько молекул содержится в 89,6 л озона O_3 ?

3-й уровень. Какую массу имеют 60×10^{23} молекул воды H_2O ?

6 вариант

1-й уровень. Рассчитайте массу сульфида железа (II) FeS количеством вещества массой 352 г.

2-й уровень. Сколько атомов содержится в 92 г натрия Na ?

3-й уровень. Какую массу имеют $1,5 \times 10^{23}$ атомов железа Fe ?