

Задача 1 Сивер Метамов.

Дано

$$M(H) = 28,95$$

$$m(?) = 18,44 \text{ г. уксусной}$$

$$M(?) = 28,43 \text{ г. уксусной}$$

Cl

1) HCl

$$2) V = \frac{m(H)}{m(H)} \cdot 100\% = \frac{28,43}{18,44} \cdot 100\% = 154\%$$

Задача 3



Задача 4

1) Cl<sub>2</sub>  
2) Cl<sub>2</sub>

Задача 3

Дано

$$V = 50 \text{ мл.}$$

$$V(NaOH) = 12,0 \text{ мл.}$$

m-?

Решение.

$$m = \frac{V_1}{V_2} \cdot 100\% = \frac{50}{12,0} \cdot 100\% = 416,6\%$$

$$\text{Ответ: } m = 42$$

Задача 2.

А - ионизация Na

Б - S В - Сеп.

Г - S Г - Na

Г - Na X - реакция S.

В - ионизация соединения В - S.

X - S D - H X - S