

Задача 1

Решение:

1) m найдем пропорцией

$$80\text{г} - 100\% \rightarrow \frac{80 \cdot 20}{100} = \frac{1600}{100} = 16\text{г} \text{ тумака}$$

$$?_2 - 20\%$$

$$80\text{г} - 100\% \rightarrow \frac{80 \cdot 80}{100} = \frac{6400}{100} = 64\text{г} \text{ вода}$$

$$?_1 - 80\%$$

$$M = 4 \cdot 2 + 16 +$$

$$2) \bar{e} = m \cdot M =$$

Ответ: m (тумака) - 16г, \bar{e} -
 m (H_2O) - 64г,

Задача 2 (1)

Дано:

$$V(\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2 - 3\text{г}) = 20\text{мл}$$

M - ?

N - ?

Коллективная концентрация?

Решение:

$$1) M = 12 \cdot 2 + 1 \cdot 4 + 16 \cdot 2 = 60\text{г/моль}$$

$$2) N = n \cdot N_A = 0,05 \cdot 6,02 \cdot 10^{23} = 0,301 \cdot 10^{23}$$

3)

$$60\text{г} - 1\text{моль} \rightarrow \frac{3 \cdot 1}{60} = \frac{3}{60} = \frac{1}{20} = 0,05\text{моль}$$

$$3\text{г} - ?\text{моль}$$

Ответ: M - 60г/моль, N = $0,301 \cdot 10^{23}$ коллектива,

Blank area for filling in solutions.