

Задача №9.

Дано:
 $c_1 = 0,1 \text{ H}$
 $c_2 = 0,01 \text{ H}$
 $U_2 = 250 \text{ мВ}$
найти:
 $U_1 = ?$

Решение:

$$c_1 U_1 = c_2 U_2 \Rightarrow U_1 = \frac{c_2 U_2}{c_1}$$

$$U_1 = \frac{0,01 \text{ H} \cdot 250 \text{ мВ}}{0,1 \text{ H}} = 25 \text{ мВ}$$

ответ:
 $U_1 = 25 \text{ мВ}$

Задача №10.

Дано:
 $c_1 = 2 \text{ H}$
 $c_2 = 0,1 \text{ H}$
 $U_2 = 100 \text{ мВ}$

Решение:

$$c_1 U_1 = c_2 U_2 \Rightarrow U_1 = \frac{c_2 U_2}{c_1}$$

$$U_1 = \frac{0,1 \text{ H} \cdot 100 \text{ мВ}}{2 \text{ H}} = 5 \text{ мВ}$$

найти:
 $U_1 = ?$

ответ:
 $U_1 = 5 \text{ мВ}$

Задача №11.

Дано:
 $m(\text{P-PS}) = 50 \text{ г}$
 $\omega(\text{CaCl}_2) = 8\%$

Решение:

$$1) m(\text{CaCl}_2) = \frac{50 \text{ г} \cdot 8\%}{100\%} = 4 \text{ г}$$

найти:
 $m(\text{CaCl}_2) = ?$
 $V(\text{H}_2\text{O}) = ?$

$$2) m(\text{H}_2\text{O}) = 50 \text{ г} - 4 \text{ г} = 46 \text{ г}$$

$$3) V = \frac{m}{\rho}; V(\text{H}_2\text{O}) = \frac{46 \text{ г}}{1 \text{ г/мл}} = 46 \text{ мл}$$

ответ:
 $m(\text{CaCl}_2) = 4 \text{ г}$
 $V(\text{H}_2\text{O}) = 46 \text{ мл}$

Задача №12. (продолжение задачи №11)
Задача №12. (продолжение задачи №11)

1) Записать реакцию ионного обмена:

- CaCl_2 и Na_2CO_3

- CaCO_3 и NaCl

- CaCO_3 и NaCl

- CaCO_3 и NaCl

- CaCO_3 и NaCl

- CaCO_3 и NaCl

2) На основе уравнения и 2 условия в. б. б.

разделить:

- 21

- 22

3) Проверить уравнение (50 мл, отделить 46 мл воды).