

Массовая доля элемента в веществе

Дано:

Массовая

H_2O
доля

элемента
в веществе

$w(H)$ - ?

$w(O)$ - ?

Решение:

$$w(\text{Э}) = \frac{A_r(\text{Э}) \cdot \nu}{M_r(\text{В-Х})}$$

$$w(H) = \frac{A_r(H) \cdot 2}{M_r(H_2O)} = \frac{1 \cdot 2}{18} \approx 0,111 = 11,1\%$$

$$w(O) = \frac{A_r(O) \cdot 1}{M_r(H_2O)} = \frac{16}{18} \approx 0,889 = 88,9\%$$

Задача 1.

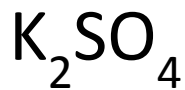
Рассчитайте
массовые доли
элементов в воде.

100%

Ответ: 11,1%; 88,9%.

Массовая доля элемента в веществе

Дано:



$w(\text{K})$ -?

$w(\text{S})$ -?

$w(\text{O})$ -?

Решение:

$$w(\text{Э}) = \frac{A_r(\text{Э}) \cdot \nu}{M_r(\text{В-В})}$$

$$w(\text{K}) = \frac{A_r(\text{K}) \cdot 2}{M_r(\text{K}_2\text{SO}_4)} = \frac{39 \cdot 2}{174} = \frac{78}{174} \approx 0,448 = 44,8\%$$

$$M_r(\text{K}_2\text{SO}_4) = 39 \cdot 2 + 32 + 16 \cdot 4 = 78 + 32 + 64 = 174$$

$$w(\text{S}) = \frac{A_r(\text{S}) \cdot 1}{M_r(\text{K}_2\text{SO}_4)} = \frac{32}{174} \approx 0,184 = 18,4\%$$

$$w(\text{O}) = \frac{A_r(\text{O}) \cdot 4}{M_r(\text{K}_2\text{SO}_4)} = \frac{16 \cdot 4}{174} = \frac{64}{174} \approx 0,368 = 36,8\%$$

Ответ: 44,8%; 18,4%; 36,8%.

Задача 2.

Рассчитайте массовые доли элементов в веществе

