

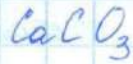
н 2

$$m(\text{Ca}) : m(\text{C}) : m(\text{O}) = 10 : 3 : 12$$

$$\text{Ca} : \text{C} : \text{O}$$

$$10 : 3 : 12$$

$$40 : 12 : 48$$



18

$$w(\text{Ca}) = \frac{40}{100} \cdot 100\% = 40\%$$

$$w(\text{C}) = \frac{12}{100} \cdot 100\% = 12\%$$

$$w(\text{O}) = \frac{16 \cdot 3}{100} \cdot 100\% = 48\%$$

$$M_r = 40 + 12 + 16 \cdot 3 = 100$$

$$w(\text{O}) = \frac{48}{100} \cdot 100\%$$

1

58

Ответ: $w(\text{Ca}) = 40\%$, $w(\text{C}) = 12\%$, $w(\text{O}) = 48\%$

н 3

Масса раствора - x

Исходная масса раствора - $\frac{x \cdot 20\%}{5\%} = 0,2x$

Новая масса раствора - $x + 50$ (г)

Масса вещества в новом растворе - $(x + 50) \cdot 4\% : 100\% =$
 $= (x + 50) \cdot \frac{4}{100} : \frac{100}{100} = (x + 50) \cdot \frac{1}{25} : 1 = 0,04(x + 50) = 0,04x + 2$

Масса раствора одна \Rightarrow приравняем

$$0,2x = 0,04x + 2$$

$$-2 = 0,04x - 0,2x$$

$$-2 = -0,16x$$

$$x = 12,5$$

58.

Ответ: к раствору добавили 12,5 г воды

Практический тур:

Железную стружку из смеси отделим магнитом.

Оставшуюся смесь растворим в воде.

105 Нам нужно отделить методом отстаивания и последующим фильтрованием

Порошок калийной серы не смачивается водой, поэтому его нужно собрать сверху фильтровальной бумагой.

Вода растворяет соль, поэтому её нужно выдистить выпариванием.