

Олимпиада по химии
ученика в класса Б
Ребрик Семен Александрович.
I вариант.

11

железные опилки с помощью
магнита, поваренную соль с помощью
воды. соль растворяется в воде,
материалы через сито, воду
с солью вскипятить пока не
испарится вода. Из оставшихся
материалов подержать
над огнем, парами раскисли-
тая. оставшаяся песок.

12

86
76 246 786
(876)

13

14

16.

$$C_6H_{12}O_6 = M_r = 12 \cdot 6 + 1 \cdot 12 + 16 \cdot 6 = 180.$$

$$w(C) = \frac{72}{180} \cdot 100\% = 40\%$$

$$w(H) = \frac{12}{180} \cdot 100 = 7\%$$

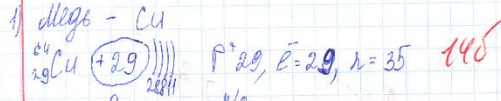
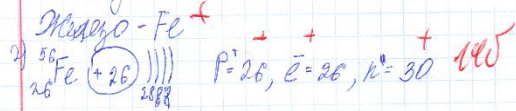
$$w(O) = \frac{96}{180} = 53\%$$

95

Задача №4

Нужно было добавить 900г воды и 200г сахара.
 Нужно было добавить 50г сахара и отлить
 50г воды. Наме надо было добавить немного
 воды, растворить сахар и дать настояться
 сиропу.

Задача №5.



Задача №8.

$M_r(\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6) = 6 \cdot 12 + 8 \cdot 1 + 6 \cdot 16 = 176 \quad 35$

$A_r(\text{C}) = \frac{12 \cdot 6}{176} \cdot 100 = 40,9\% \quad 3$

$A_r(\text{H}) = \frac{1 \cdot 8}{176} \cdot 100 = 4,5\% \quad 3$

$A_r(\text{O}) = \frac{16 \cdot 6}{176} \cdot 100 = 54,5\% \quad 3$

150

Количество: качественный состав: углерод (6 молекулы углерода),
 водород (8 молекулы водорода), кислород (6 молекулы кисло
 рода) +36