

Шешенда по химии.
8А класс.

Вариант - 2.

Аксенова Анастасия Викторовна

1. Желтые отходы - удалить
молочом, сахарным пясом растаяв,
цинка на дне будет, дрессинг ⁴⁶
цели втавет.

2. Натрий уклад на дно ⁰⁶

3.1. 1)

3.2. 4)

3.3. 2)

3.4. 3)

3.5. 4)

3.6. 4)

3.7. 4)

3.8. 2)

3.9. 2)

3.10. 2)

5. $\text{Fe} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Fe}^{2+} + \text{H}_2$ ⁵⁶ ²⁸⁸⁸ $\text{Fe} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Fe}^{2+} + \text{H}_2$ ¹⁰⁸
 $\approx 30^\circ$

• $\text{Fe} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Fe}^{2+} + \text{H}_2$ ⁶⁴ ¹⁴⁸ $\text{Fe} + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Fe}^{2+} + \text{H}_2$ $n = 35^\circ$

6. $\text{Mr}(\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_2) = 12 \cdot 6 + 1 \cdot 8 + 16 \cdot 2 = 176$ ³⁵

$\text{Ar}(\text{C}) = \frac{12 \cdot 6}{176} \cdot 100 = 40\%$

$\text{Ar}(\text{H}) = \frac{1 \cdot 8}{176} \cdot 100 = 5\%$ ⁰⁶

$\text{Ar}(\text{O}) = \frac{16 \cdot 2}{176} \cdot 100 = 55\%$

Кач. состав. C, H, O. ³⁵

Кач. состав 6 атомов углерода ⁰⁶
8 атомов водорода
6 атомов кислорода.

Олимпиада по химии
ученика в класса 8
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
87
76 246 786

13

14

√6.

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

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

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

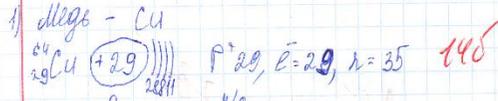
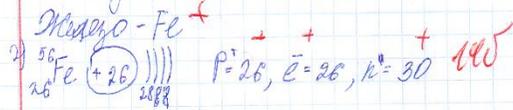
$$w(O) = \frac{96}{180} = 53\%$$

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.

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

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

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

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



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