

1108
 $\overline{I} - 108$
 $\overline{II} - 16$
 $\overline{III} - 16$
 $\overline{IV} - 1$
 $\overline{V} - 106$

236

⑤ $-18^\circ - 30^\circ \text{C}$ } При охлаждении t° на 13°C
 $-5^\circ - 6^\circ \text{C}$ } повышение температуры в 5°

Тогда, имеем наивысшая точка плавления при $+20^\circ \text{C}$ при

$$\frac{30^\circ \text{C}}{5 \cdot \frac{10}{100}} = \frac{30}{5 \cdot 3} = 0,2^\circ \text{C} \approx 6^\circ \text{C}$$

① При сжигании X образуется $11,2$ г воды, и

но водороду которого 14 . Масса наивысшей точки плавления

$$M_n = D_n \cdot M(H_2) = 14 \cdot 2 = 28. \text{ Следовательно этот}$$

водород — азот (N_2). Так, образующийся водород

используется для — CO_2 . Масса может быть

образующийся азот X: $X + O_2 \rightarrow CO_2 + N_2 + H_2O$



Переходим к C: $C_4H_3NH_3 + Br_2 \rightarrow C_4H_3NH_3Br$

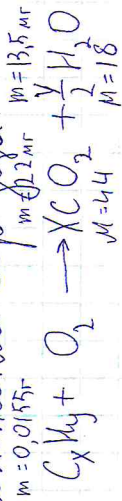
② Можно узнать молекулярную формулу 3

$$\omega_c = 87,73\% \Rightarrow \omega_H = 100\% - 87,73\% = 12,27\%$$

$$C_x H_y: x:y = \frac{\omega_c}{M(C)} : \frac{\omega_H}{M(H)} = \frac{87,73}{12} : \frac{12,27}{1} = 7,31 : 12,27 = 1 : 1,68$$

$C_n H_{2n} \Rightarrow$ непредельный углеводород.

③ 1) Составление образца:



2) Упрощение: можно найти объем (н.у.)

$$\frac{P_1 V_1 - P_0 V_0}{T_1} \Rightarrow \frac{1013 \cdot 302 \text{ см}^3}{473 \text{ K}} - \frac{1013 \cdot V_0}{273 \text{ K}} \Rightarrow V_0 = \frac{302 \cdot 173}{473} = 111 \text{ см}^3$$

④ 1) Балансирование:



⑤ 3) Реакция с избытком натрия

