

Задача Тонина, 10 класс

2005.

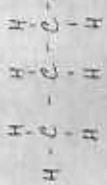
Решение:
 $n(C_2H_4) = 0,5 \text{ моль}$
 $3,344 \cdot 10^{24}$

Решение:

$$C_{2n}H_{4n} + 2O_2 \rightarrow 2CO_2 + 2H_2O \quad (n \cdot n, C_2H_4 + 2O_2)$$

$$(3n+2) \cdot 6 \cdot 10^{23} \text{ моль}^{-1} = \frac{3,344 \cdot 10^{24}}{2,5 \text{ моль}}$$

$$\Rightarrow 3n+2 = \frac{3,344 \cdot 10^{24}}{0,5 \cdot 6 \cdot 10^{23} \text{ моль}^{-1}} \Rightarrow 3n+2 \approx 11 \Rightarrow 3n=9 \Rightarrow n=3$$



Объем титрола в растворе = 10

2005

Решение:

$$C_2H_4 + H_2 \xrightarrow{Pt} C_2H_6$$

Решение:

$$C_2H_4 + H_2 \xrightarrow{Pt} C_2H_6$$

$$n(H) = \frac{5,60}{28,4 \text{ г/моль}} = 0,25 \text{ моль} \Rightarrow \text{но упрощенно } n(C_2H_4) = 0,25$$

$$n(C_2H_4) = \frac{44,2}{0,25 \text{ моль}} = 176,8 \text{ г/моль} \Rightarrow 176,8 = 56 \Rightarrow n=4 \Rightarrow C_8H_{16}$$

2005



Решение:

$$m(C_2H_4) = 44,2 \text{ г}$$

$$m(C_2H_4) = 44,2 \text{ г}$$

$$m(C_2H_4) = 44,2 \text{ г}$$

$$m(C_2H_4) = 44,2 \text{ г}$$

$$m(C_2H_4) = 44,2 \text{ г}$$

$$m(C_2H_4) = 44,2 \text{ г}$$

$$m(C_2H_4) = 44,2 \text{ г}$$

$$m(C_2H_4) = 44,2 \text{ г}$$

$$m(C_2H_4) = 44,2 \text{ г}$$

$$m(C_2H_4) = 44,2 \text{ г}$$

$$m(C_2H_4) = 44,2 \text{ г}$$

$$m(C_2H_4) = 44,2 \text{ г}$$

$$m(C_2H_4) = 44,2 \text{ г}$$

$$m(C_2H_4) = 44,2 \text{ г}$$

$$m(C_2H_4) = 44,2 \text{ г}$$

$$m(C_2H_4) = 44,2 \text{ г}$$

$$m(C_2H_4) = 44,2 \text{ г}$$

$$m(C_2H_4) = 44,2 \text{ г}$$

$$m(C_2H_4) = 44,2 \text{ г}$$

$$m(C_2H_4) = 44,2 \text{ г}$$

$$m(C_2H_4) = 44,2 \text{ г}$$

$$m(C_2H_4) = 44,2 \text{ г}$$