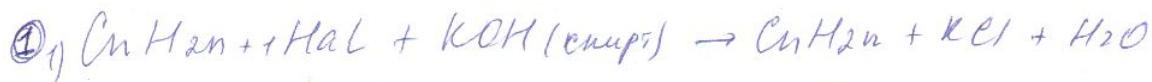


111

Всероссийская олимпиада школьников
Школьный этап.



$$M(C_n H_{2n+1} Hal) = 14n + 1 + M(Hal) \text{ г/моль}$$

$$M(C_n H_{2n}) = 14n \text{ г/моль}$$

$$\frac{14n + 1 + M(Hal)}{14n} = 2,157$$

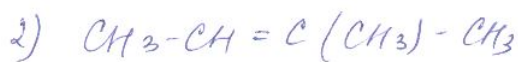
$$M(Hal) + 1 = 16,2n$$

при $n=5$, $M(Hal) = 80 \text{ г/моль} \Rightarrow$ это бром. (Br_2)

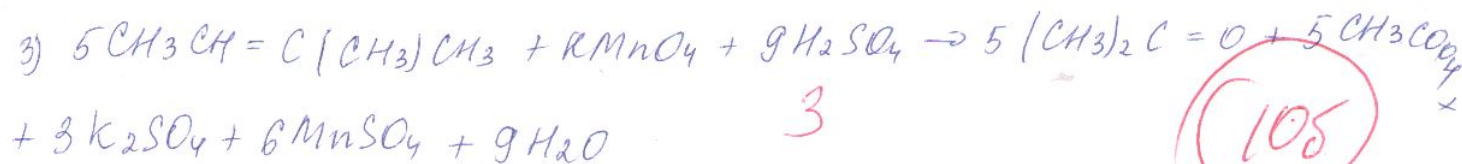
$C_5 H_{11} Br$ - исходное галогеналкан.

всего
26

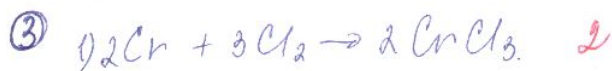
45



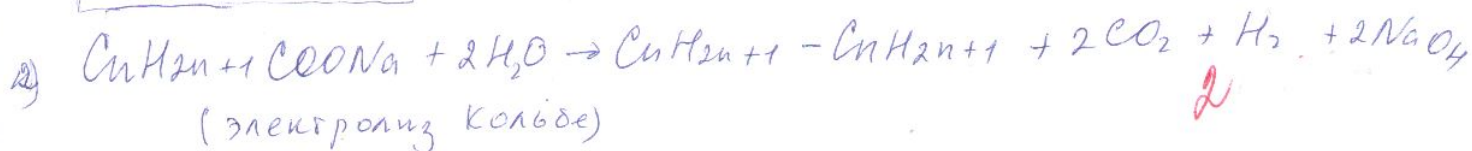
2-метилбутен-2



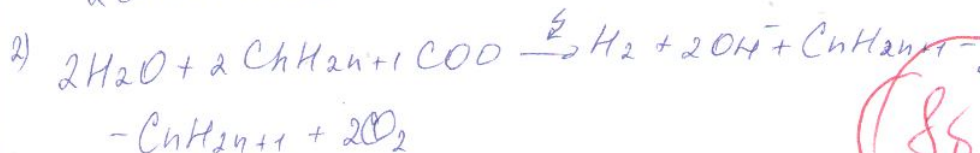
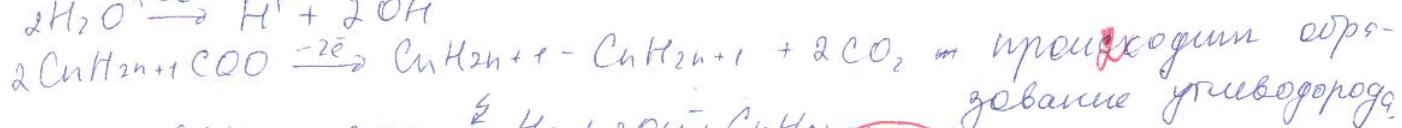
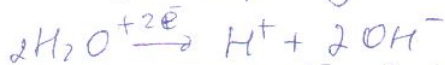
105



85



(электролиз колбде)



86

$$\frac{2(14n+2)}{28n+2} = \frac{15}{14,5} = 1,2 = 2 \cdot 0,6 \text{ берем } n=2$$

$C_2 H_6$ - этан
 $C_4 H_{10}$ - бутан

1) $C_2 H_5 COONa$ - пропанат натрия