1.-Тапсырма.

Бер: $\omega = 20\%$
меріттікі -80г

Т/к: $m(CH_3)$ -?
$m(H_2O)$ -?

Ш: $CH_3 + H_2O \rightarrow H_2CO_3$

$m(CH_3) = \frac{20 \cdot 80}{100 \cdot 15} = 106,6$

$m(H_2O) = \frac{20 \cdot 80}{18} = 88,8$

2- Тапсырма.

1. Бер: $m = 3г$
$V = 20мл = 0,02л$

Т/к: $C(x)$ = ?
ν -?

Ш: $C = \frac{m}{M \cdot V}$

$M(C_2H_4O_2) = 60г/моль$

$C = \frac{3}{60 \cdot 0,02} = 15$

$\nu = \frac{m}{M} = \frac{3}{60} = 0,05$.

4-Тапсырма.

4. Б/р: $S = 40,506\%$
$O = 30,38\%$

$Э_xO_y$ -?

Ш: $x:y = \frac{\omega(S)}{Ar(S)} : \frac{\omega(O)}{Ar(O)}$

$x:y = \frac{40,506\%}{32} : \frac{30,38}{16}$

$x:y = 1,2 : 1,9$
$1 \quad 2$

Жауабы: SO_2

1. $m - 3,82 \cdot 10^2 г$ Жауабы: A- си
Т/к: A -?

3. $D(x) = 12/мл$ Ш: $D(x) = \frac{M(x)}{D(x)}$

Т/к: $\omega(B)$ -?

$\omega = \frac{Ar(x)}{Mr(x)} \cdot 100\%$

2-Тапсырма

2. $Q_{mol} = \frac{(}{M(C_2H_4O_2)}$

$C_2H_4O_2 + NaOH \rightarrow NaCO_3 + H_2O$

$Q_{mol} = \frac{60}{0,05} : 1200$