1 $\omega(NH_3) = 20\%$

$m(NH_3\ ерітінді) = 80г$

$\omega = \frac{m\ ер.з}{m\ ерітінді} \cdot 100\%$

$20\% = \frac{X}{80} = 100\%$

$X = 16\ NH_3$

$m(H_2O) = 80 - 16 = 64$

$NH_3 + H_2O = NH_4OH$

NH_4OH 1 - N атом

5 - H атом

1 O атом

N - 7 ē

H - 1 ē · 5 = 5 ē

O - 8 ē Барлығы: 20 ē

4-тапсырма

$NaCl + AgNO_3 = AgCl + NaNO_3$

2-тапсырма

$m(C_2H_4O_2) = 3г$

$V = 20мл = 0,02л$

T/K: J, C

Ш: $J = \frac{m}{M}$

$M(C_2H_4O_2) = 12+12+4+32 = 60$

$V = \frac{3}{60} = 0,05$ моль

$C = \frac{m}{V \cdot M} = \frac{3}{0,02 \cdot 60} = 2,5$ моль/л

rai-him-8 074

$m(C_2H_4O_2) = 3$ гр

$V = 20$ мл

т/к: ϑ, C

ш: $\vartheta = \frac{m}{M}$

$M(C_2H_4O_2) = 12+4+32=48$

$\vartheta = \frac{3}{48} = 0{,}0625$ моль

$C = \frac{m}{V \cdot M} = \frac{3}{20 \cdot 48} = 0{,}003125$

$C = \frac{n}{V} = \frac{0{,}0675}{20} = 0{,}003125$

20 мл = 0,02 л

$C = \frac{3}{0{,}02 \cdot 48} = 3{,}125 \cdot$ моль / л

$C = \frac{9}{0{,}02} = 3{,}125$ моль / л