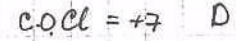
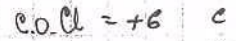
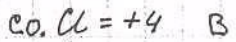
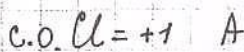
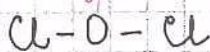
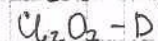
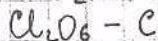
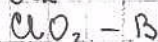
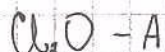
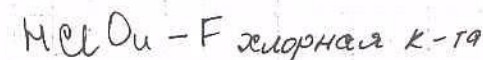
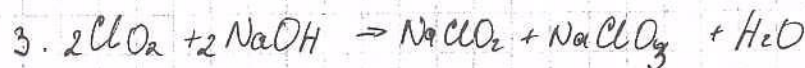
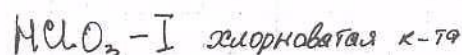
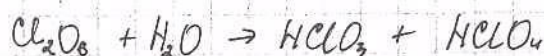


Общий балл	Дата	Ф.И.О. Жюри	Подпись
36,25	13.03.25	Фадеева	Фадеева
Шифр			025-2-X-8

1. Cl - X



1	2	3	4	5
8	25	20	6	-
				2



Дано:

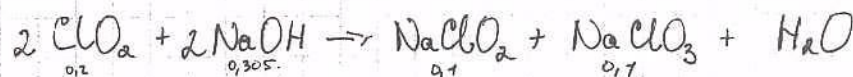
V_{газа} = 4,48 л

V(NaOH) = 90 мл

ω(NaOH) = 12%

ρ(NaOH) = 1,1303 г/мл

Решение:



ν(ClO₂) = $\frac{V}{V_m} = \frac{4,48}{22,4} = 0,2 \text{ моль}$

m(NaOH) = V · ρ = 90 · 1,1303 = 101,781 г

101,781 - 100%

+ 12% x = 12,22 - масса сухой смеси

ν(NaOH) = $\frac{m}{M} = \frac{12,22}{40} = 0,305 \text{ моль}$

Оксиг в недостатке ⇒ расчеты будем по нему.

⇒ ν(NaClO₂) = 0,1 моль ν(NaClO₃) = 0,1 моль

m(NaClO₂) = M · ν = 90,5 · 0,1 = 9,05 г

m(NaClO₃) = 0,1 · 106,5 = 10,65 г

m_{вещ} 9,05 + 10,65 = 19,7 г

ω(NaClO₂) = $\frac{9,05}{19,7} \cdot 100\% = 45,9\%$

ω(NaClO₃) = $\frac{10,65}{19,7} \cdot 100\% = 54,1\%$

Общий балл	Дата	Ф.И.О. Жюри	Подпись
36,25	13.03.15	Фадеев	<i>[Signature]</i>
Шифр			025-2-X-8

