

Фактический балл _____; Максимальный 6 баллов

Подписи членов жюри _____

$$2\sigma'_{\text{LG}} = (N_A) \text{ in } \text{mg/cm}^2$$

$$\sim \sigma' \in G = 1$$

$$x'_{\text{L}} = x + 5t$$

$$\sim \delta' \delta_{\text{H}}^{\text{H}} = 891 + \delta' \text{H} = 100 - d) \text{ m}$$

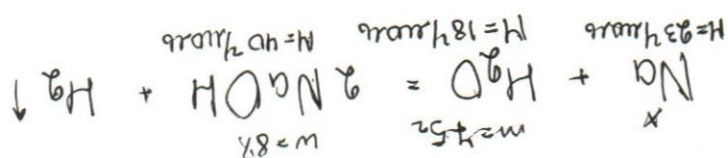
$${}^2\mathcal{G}'_H = \mathcal{G} \cdot {}^1\mathcal{G} = (\mathcal{G}_H) \cup$$

$$2.891 = 0.41 \cdot 7.07 = (HODH)^m$$

$$g_{\text{rot}}' = (H_0) \sim$$

grom $\tau' h = (H \cap \tau h) \cap \tau = (H \cap \tau h) \cap \tau$

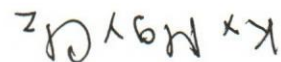
from eqn = $\frac{81}{5A} = (10^6 \text{H}) \mu$



Класс 9 Задача 1

												9	-	6	-	x
--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	---	---	---	---	---

Шифр участника



$$m_1 = 2,4452$$

$$m_2 = 1,6952$$



$$m = 4,3052$$



$$1) M(AgCl) = 35,5 + 108 = 143,52 \text{ моль}$$

$$2) n(AgCl) = \frac{M}{m} = \frac{143,5}{4,305} = 0,033 \text{ моль}$$

$$3) n(AgCl) = n(K_x MgYCl_2) = 0,033 \text{ моль}$$

Фактический балл _____; Максимальный 8 баллов

Подписи членов жюри _____

Класс 9 Задача 2

X	-	9	-	6															
---	---	---	---	---	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

Шифр участника

Фактический балл _____; Максимальный 6 баллов

Подписи членов жюри _____

×	-	9	-	6															
---	---	---	---	---	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

Шифр участника

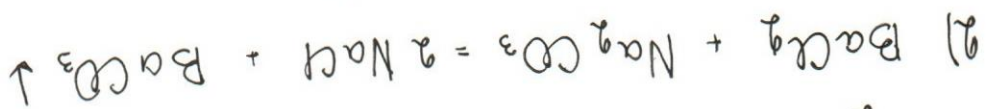
Класс 9 Задана 3

Шифр участника

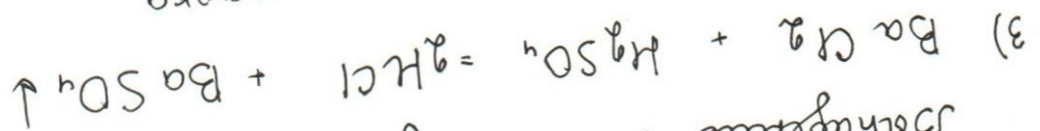
x	-	9	-	6															
---	---	---	---	---	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

Клас 9 Задча 4

1) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CO}_2 \downarrow + \text{H}_2\text{O} + 2\text{NaCl}$
 Взялі безвешнага газ без запаху (уважашч наз, оксід угарнага (IV), вярнуць уважашч)

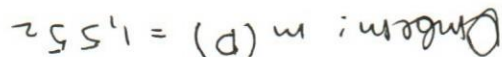


Взялі безвешнага.



Взялі белую малакую асадка.

Подписи членов жюри



$$2551 = 18 \cdot 5010 = 11 \cdot 4 = (p)u$$

$$N(p) = 312 \text{ mm}$$

$$\frac{\gamma_{\text{arr}} S_{\text{O}'} O}{\gamma_{\text{arr}} S_{\text{O}'} O} = \frac{h}{r} = \frac{(d)^4}{(S_{\text{O}'} O)^4}$$

$$\frac{n(\text{H}_2\text{PO}_4^-)}{n(\text{HPO}_4^{2-})} = \frac{1}{2} = \frac{n(\text{P}_2\text{O}_5)}{n(\text{H}_2\text{O})}$$

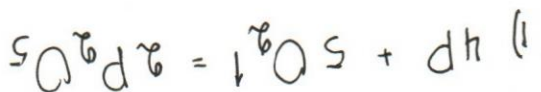
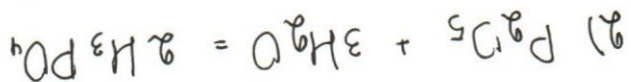
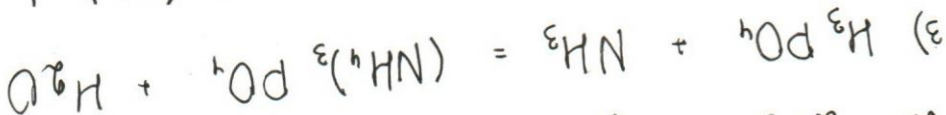
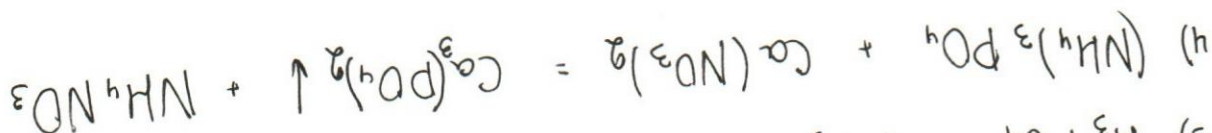
$$n((NH_4)_3PO_4) = n(H_3PO_4) = 0.05 \text{ mole}$$

$$\text{from } \sigma_0' \sigma = (\text{ad}_{\sigma_0}(\sigma)) \sigma = (\sigma_0 \sigma \sigma_0^{-1}) \sigma$$

$$\text{mass sol} = \frac{0.15}{15.15} = \frac{M}{m} = (0.00987) \times 100$$

$$H(Ca_3(PO_4)_2) = 310.2 \text{ g/mol}$$

$$25151 = (2049030)_{10}$$

[illegible]

Шифр участника

Класс 9 Задача 5