



ЗЕШИФР

МОСКОВСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ  
имени М.В.ЛОМОНОСОВА

Вариант 1

Место проведения Москва  
город

**ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА**

Олимпиада школьников ломоносова  
название олимпиады

по химии  
профиль олимпиады

Смирновой Екатериной Петровной  
фамилия, имя, отчество участника (в родительном падеже)

Дата

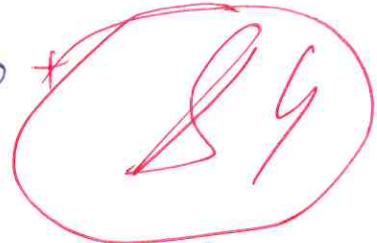
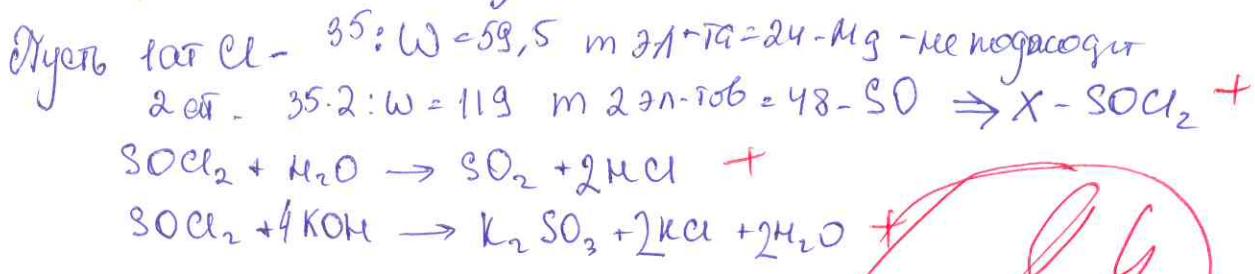
« 02 » марта 2025 года

Подпись участника

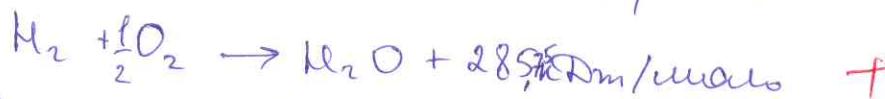
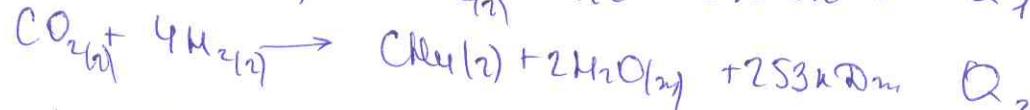
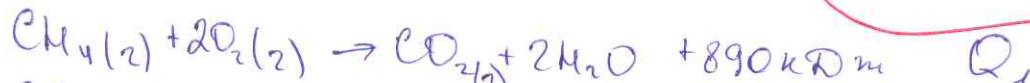
Смирнова

Числовик

Задача 1.



Задача 2.



$1) Q_{\text{общ}} \text{ H}_2\text{O} = (Q_1 + Q_2) : 4 = 285,75 \text{ кДж/моль}$

$2) n(\text{H}_2\text{O}) = 1000 : 18 = 55,56 \text{ моль} +$

$Q = n \cdot Q_{\text{общ}} = 55,56 \cdot 285,75 = 15875 \text{ кДж} +$

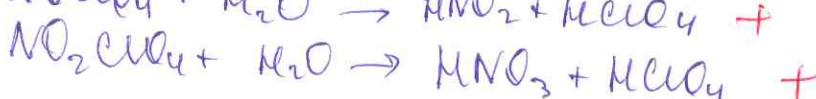
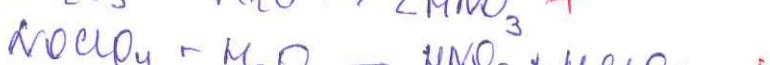
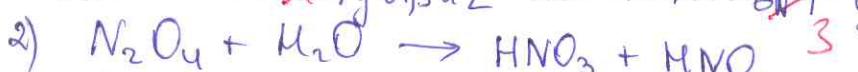
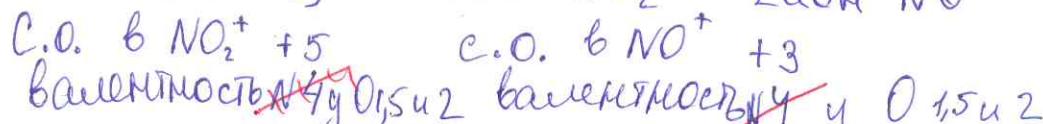
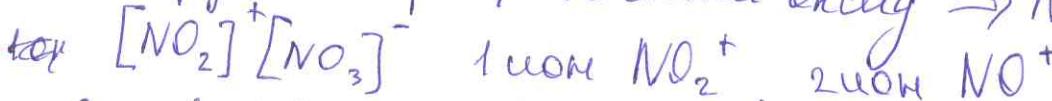
$n(\text{C}_2\text{H}_4) = Q : Q_{\text{ерг}} = 15875 : 890 = 17,837 \text{ моль}$

$V(\text{C}_2\text{H}_4) = V_m \cdot n = 17,837 \cdot 22,4 = 399,56 \text{ л} +$

Ответ: 2) 399,56 л; 1) 285,75 кДж/моль

Задача 3.

1) Стабильный нейтрал.  $\Rightarrow$  высший оксид  $\Rightarrow \text{N}_2\text{O}_5$



Маркеры: 10/14/13/5/12/18/22/84

М.б.и.  
2023

Чистовик

Задача 4

$$1) t_{nn} ({}^{\circ}\text{C}) = 29,8 - x, \text{ при } x=0 \quad t_{nn} = 29,8 {}^{\circ}\text{C} -$$

$$2) \text{ Для } x_{\min} \quad 29,8 - x = 1,64x - 8 \quad x_{\min} = 14,32 \% +$$

$$x = 14,32 \% \quad t_{nn} = 29,8 - 14,32 = 15,48 {}^{\circ}\text{C} +$$

$$3) x \geq x_{\min} \quad t_{nn} = 1,64x - 8$$

$$t_{nn} = 1,64 \cdot 50 - 8 = 74 {}^{\circ}\text{C} -$$

Задача 5.

$$n(e) = n \cdot Z = 2 \cdot n = 2 \cdot \frac{0,9453}{58,69} = 0,0322133 +$$

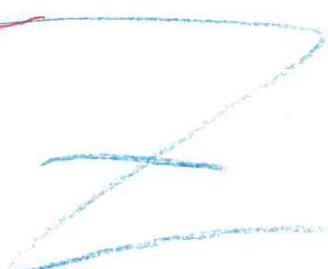
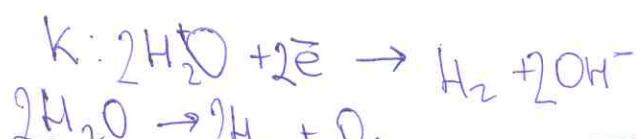
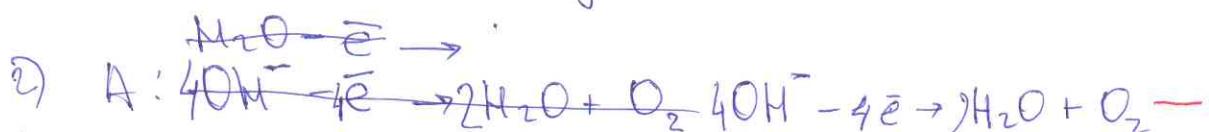
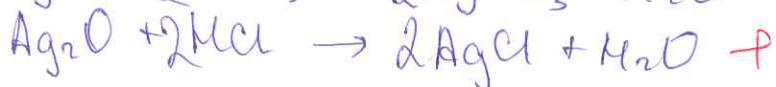
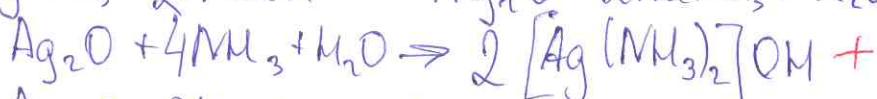
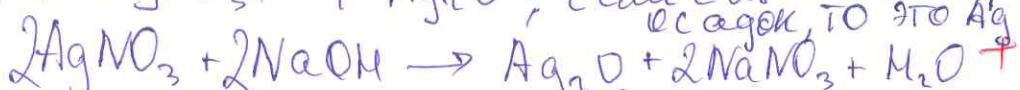
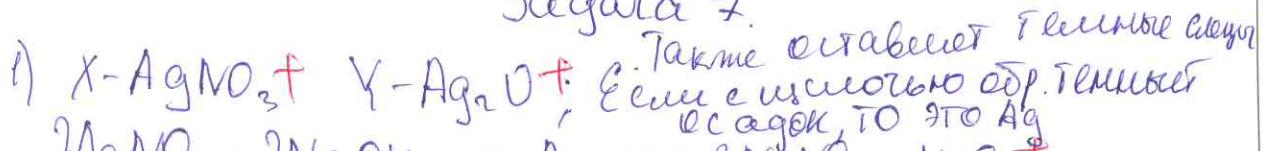
$$\text{заряд} = n(e) \cdot n_{\text{эл.}} = 5,1605745 \cdot 10^{-21} +$$

Итог

$$N_A = \frac{It}{30 \text{ заряд}} = \frac{2525 \cdot 1,234}{30 \text{ заряд}} = 6,038 \cdot 10^{23}$$

$$\text{Объем: } N_A = 6,038 \cdot 10^{23} +$$

Задача 7.



Чистовик

Задача 6.

- 1)  $\text{MgCl}_2\text{O}_4 \rightarrow \text{MgCO}_3 + \text{CO} +$
- 2)  $\text{MgCl}_2\text{O}_4 \rightarrow \text{MgO} + \text{CO} + \text{CO}_2 +$
- 3)  $\text{MgO} + 3\text{C} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{CO} +$
- 4)  $\text{MgCl}_2 + (\text{Mg})_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{MgCO}_3 + 2\text{Mg} + \text{C}_2\text{Mg}_2 +$
- 5)  $\text{MgCl}_2 + 2\text{Mg} \rightarrow \text{MgF}_2 + \text{C}_2\text{Mg}_2 +$
- 6)  $\text{MgI}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{MgCO}_3 + 2\text{NaI} +$

Если  $\delta X$  для иодита (Mr=24,3: W=24,3)  $\frac{255}{280}$  - такого нет

$\text{Mg} + 2\text{at}$   $(24,3: W=24,3): 2 = 12,75$  - то ищем Темп  
но Те имеет заряд  $2^-$ , а  $\text{I}^-$ , поэтому  $\text{I}^-$   
 $\downarrow$   
 $X-\text{MgI}_2 +$

ЛИСТ-ВКЛАДЫШ

Черновик .  
 $m = \frac{M_r I t}{F \epsilon}$

$$N_A = \frac{I t}{Z n \cdot \bar{\epsilon}}$$

$$n = 0,0161$$

$$n \bar{\epsilon} = 0,0322$$

$$\bar{\epsilon} = 0,0322 \cdot \bar{\epsilon} =$$

