

ШИФР 39300

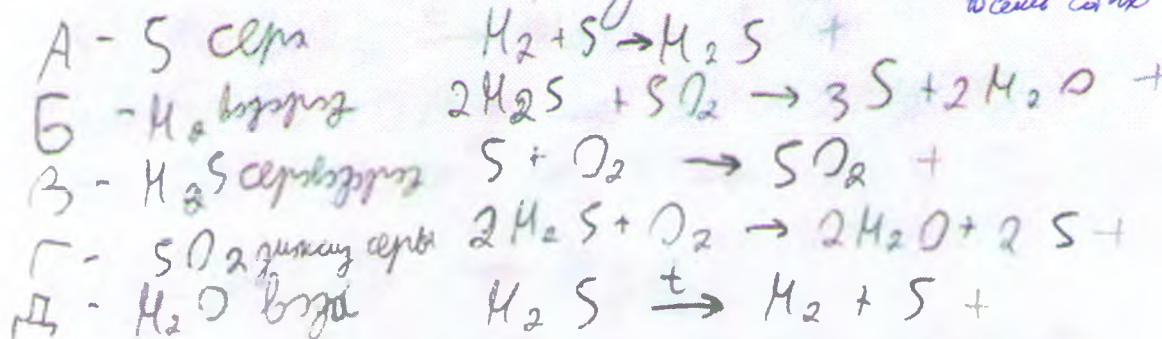
Класс 9 Вариант 1 Дата Олимпиады 16.02.2019

Площадка написания ЖНУТУ

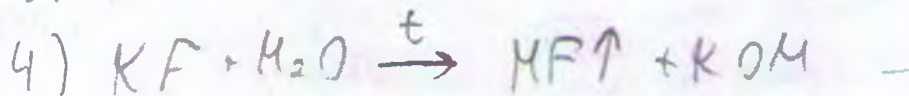
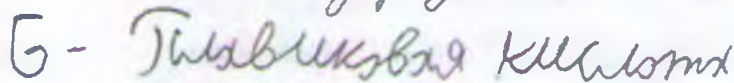
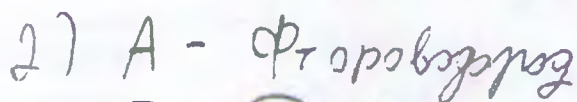
Задача	1	2	3	4	5	6	Σ		Подпись
							Цифрой	Прописью	
Оценка	5	5	3	5	4	4,38	26,38	двадцать шесть целых тридцать восемь сотых	<i>[Signature]</i>

5 5 3 5 4 4,38 26,38

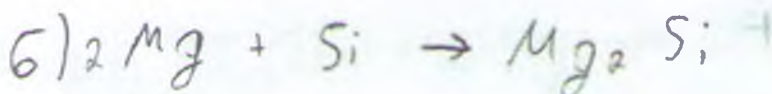
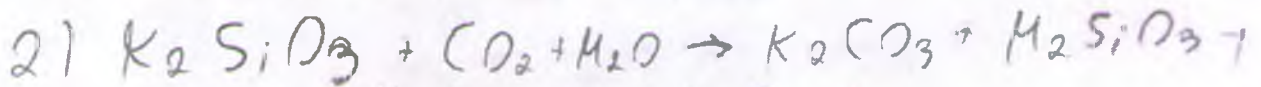
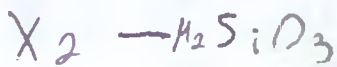
Задание 2



Задание 3



Задание 6



Дано

$V(HCl) = 350 \text{ мл}$

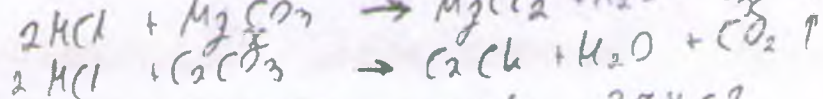
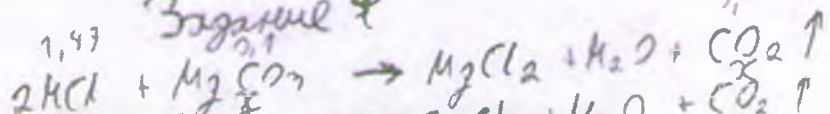
$\omega = 14,5\%$

$\rho = 1,07 \text{ г/мл}$

$m(MgCO_3) = 82$

$m(CaCO_3) - ?$

Задание 4



$m_{p-p_1}(HCl) = 350 \text{ мл} \cdot 1,07 \frac{\text{г}}{\text{мл}} = 374,5 \text{ г}$

$m_{\theta-\theta_1}(HCl) = \frac{374,5 \text{ г} \cdot 14,5\%}{100\%} = 54,3025 \text{ г}$

$V(HCl) = \frac{54,3025 \text{ г}}{1,07 \frac{\text{г}}{\text{мл}}} = 50,7 \text{ мл}$

$V(MgCO_3) = \frac{82}{261,5 \frac{\text{г}}{\text{мл}}} = 0,31 \text{ мл}$

$m(CO_2) = 0,31 \text{ мл} \cdot 44 \frac{\text{г}}{\text{мл}} = 13,64 \text{ г}$

$m_{p-p_2} = 374,5 \text{ г} + 82 - 13,64 = 442,86 \text{ г}$

$m_{p-p_2} = 374,5 \text{ г} + x \frac{\text{г}}{\text{мл}} \cdot 100 \frac{\%}{\text{мл}} - 44 \frac{\text{г}}{\text{мл}} \cdot x \frac{\text{мл}}{\text{мл}}$

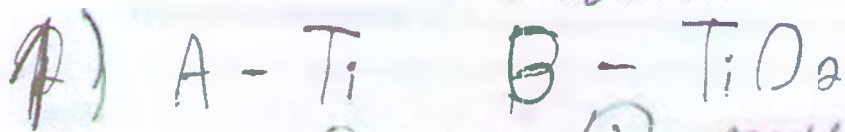
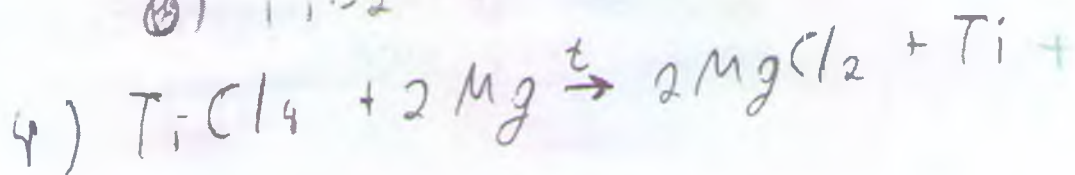
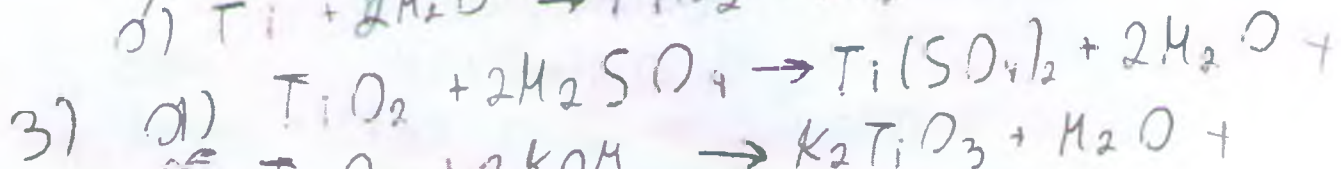
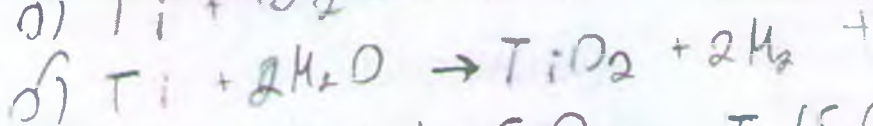
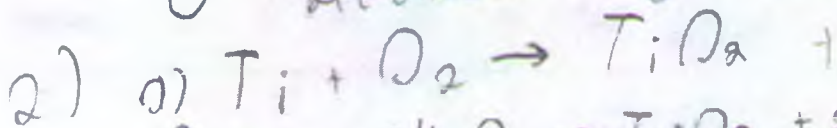
$56x = 3,6 \text{ г}$

$x = 0,064 \text{ мл}$

$m(CaCO_3) = 0,064 \text{ мл} \cdot 100 \frac{\text{г}}{\text{мл}} = 6,4 \text{ г}$

Ответ: $m(CaCO_3) = 6,4 \text{ г}$

Задание 5


 Б - ~~Диоксид~~ Рутин пероксид


Задание 1

К и Li; F и Na; Cl и K; Br и R.

Также открытые элементы "неопределенная зона", то есть благородных газов. Д. И. Менделеев поместил их в нулевую (0) группу. Сейчас они находятся в крайней правой группе (8) или в восьмивоздушной (18) группе в зависимости от варианта периодической таблицы.