

Всероссийская олимпиада

по химии

школьный этап 9 класс

Борисова Юлия Вадимовна

г. Саратов, ул. Кирова, 100, кабинет 51

телефон: 8-927-22-25-52-2

1.  $\text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CaSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$

$\text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2$

$\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

$\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$

$\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$

### Zadanie nr 1

1. 4. -1

2. 3. -1

3. 1 -1

4. 4 -1

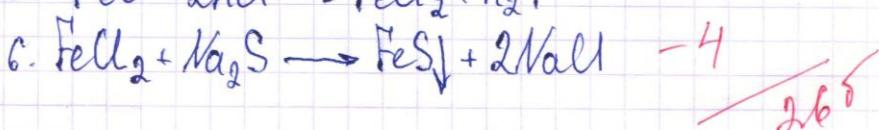
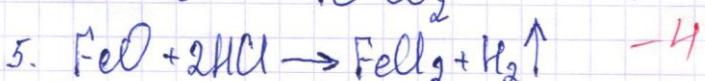
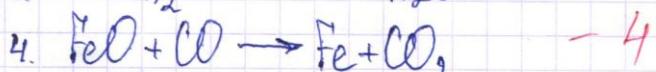
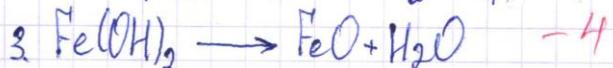
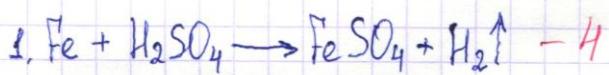
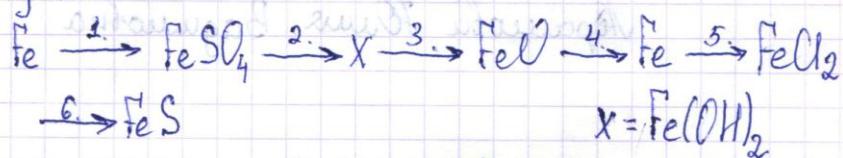
5. 2 -1

6. 3 -1

7. 3 -1

8. 1 -1 9. 4. -1 ~~98~~

### Zadanie nr 2



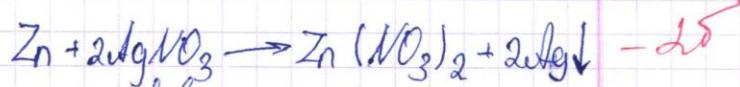
~~265~~

Задание № 3

Дано:

$$m(Zn) = 25 \text{ г}$$

$$m(\text{дг} \text{NO}_3) = 100 \text{ г}$$



$$W = \frac{m \text{ б-бо}}{m_{\text{рас-по}}} \cdot 100\%$$

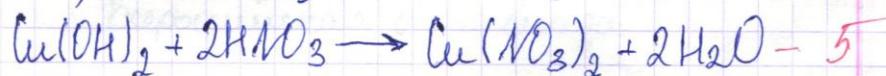
$$W(Zn(\text{NO}_3)_2) - ?$$

Задание № 4

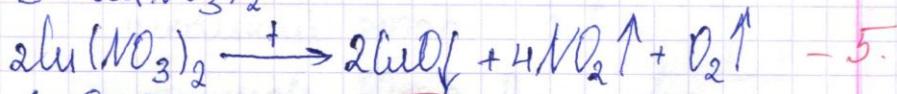
~~25~~

Тонкое кнз-бо 1 -  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  - 5

Сернокислое кнз-бо 5 -  $\text{HNO}_3$  - 5



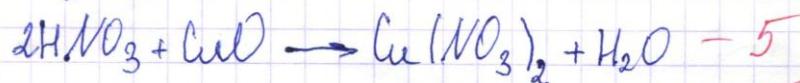
Б -  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$



CuO - E - 5

$\text{NO}_2 - \Gamma$  - 5

$\text{O}_2 - \Delta$  - 5



~~405~~

Найдено баллов - 74 из 100  
% выполнения работ - 77%.

Рейтинг: подходит

Учитель: Чурбанова З. О. / Енер/