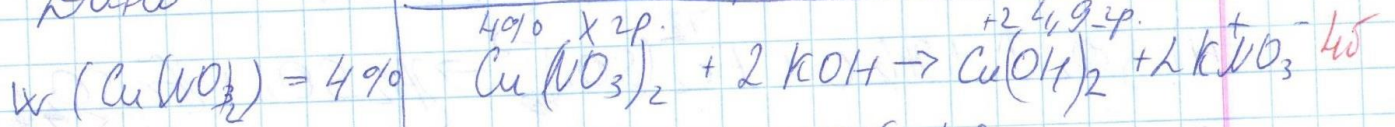


10-10

N1.

Дано:

Реакция



$\text{Cu}(\text{OH})_2 - 4,9 \text{ г}$ 1) Найти n $\text{Cu}(\text{OH})_2$

$m(\text{Cu}(\text{NO}_3)_2) = ?$ $n(\text{Cu}(\text{OH})_2) = \frac{m}{M} = \frac{4,9 \text{ г}}{97,5} = 0,05 \text{ моль}$ 45

2) Найти m $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ с n $\text{Cu}(\text{OH})_2$

$0,05 \cdot 188 = 9,4 \text{ г}$ 45

$m = n \cdot M$

3) Найти m $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ в $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ 45

$9,4 \text{ г} - 100\%$

$x \text{ г} - 4\%$

$9,4 : 100 = x : 4$

$100x = 37,6$

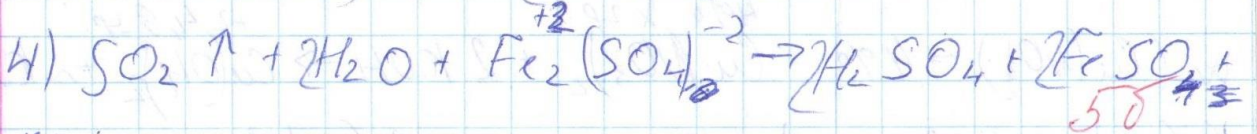
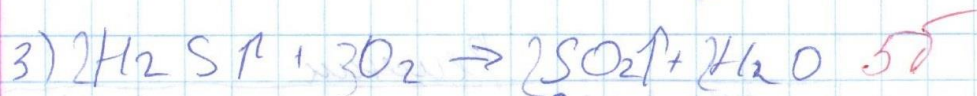
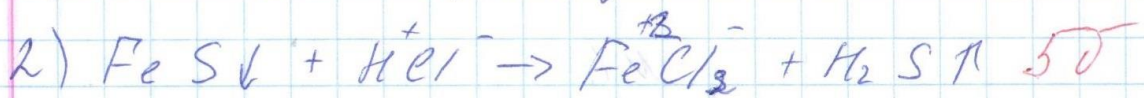
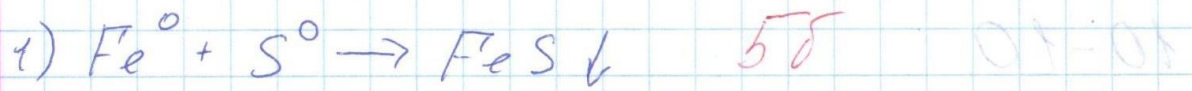
$x = 0,376 \text{ г}$

$\text{O} : m \text{ Cu}(\text{NO}_3)_2 = 0,376 \text{ г}$ 45

N3.

Помощь в N_2 эквиваленте 45

N6



*

400