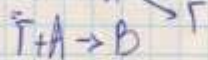
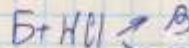
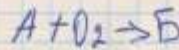
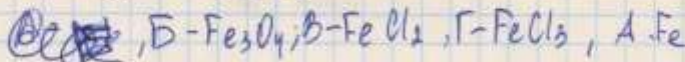
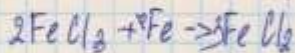
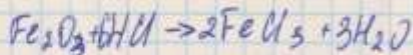
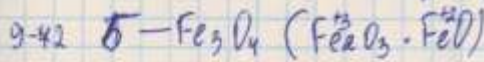


Na_2SO_4 растворяется в воде и прогоним 6д

через фильтр, осадком концентрируем на

вазке с кон. солью Na_2SO_4



g-4 CuSO_4

$40 + 100 = 140\text{г}$ - масса р-ра

$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ - медный купорос

$M_r(\text{CuSO}_4) = 64 + 32 + 16 \cdot 4 = 160$

$M_r(\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}) = 160 + 5 \cdot 18 = 250$

$250\text{г} - 100\text{г} = 150\text{г}$ CuSO_4

$$x = \frac{100 \cdot 98}{250} = \frac{640}{25} = 25,6$$

масса
 CuSO_4

$40\text{г} - 15,6\text{г}$

$40 - 25,6 = 14,4\text{г}$ CuSO_4 в р-ре

$14,4 : 100 \cdot 100 = 14,4\%$