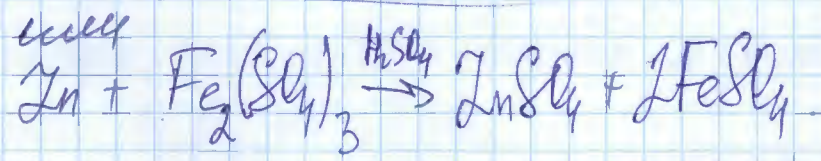
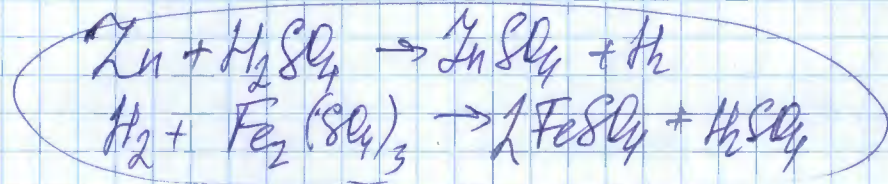
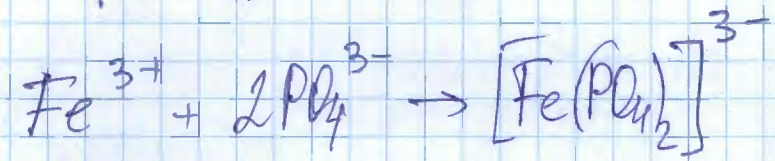
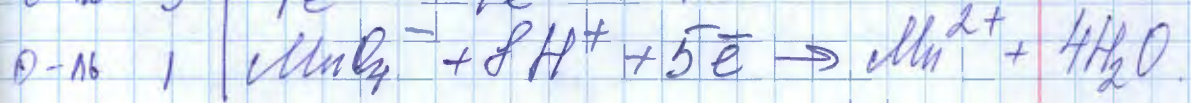
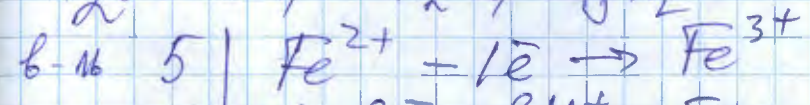
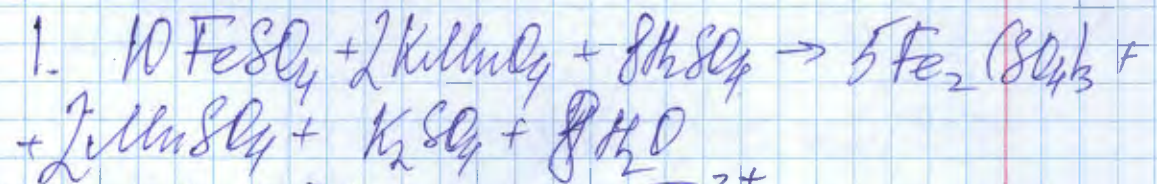
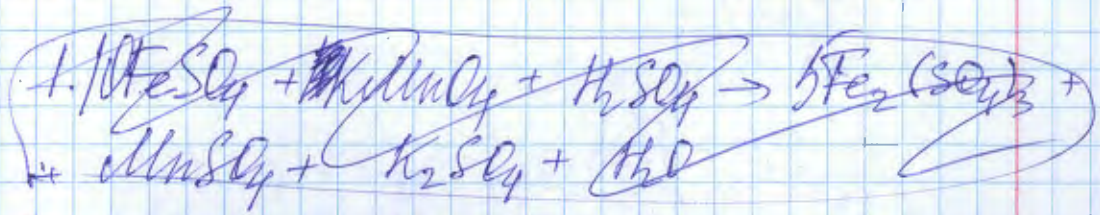


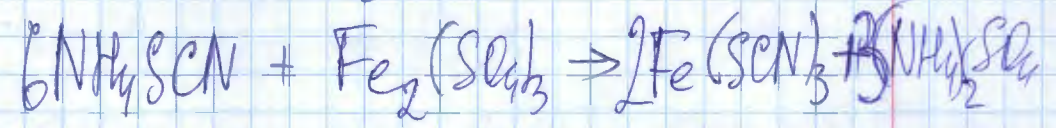
Государственный колледж имени К.А. Тимирязева
 Учреждение Самарской области дополнительного
 профессионального образования
 «Техническая областная государственная
 инспекция для дополнительного образования»
 (САОУ ДО ДПО «СТНТФ»)»

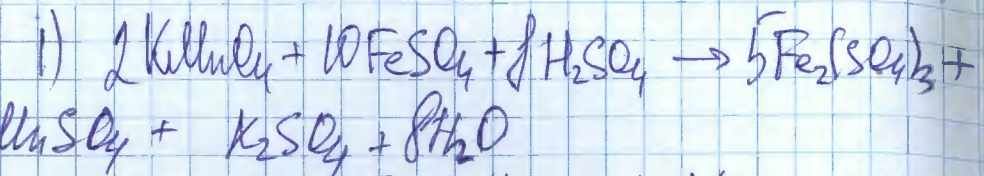
XII-02

61

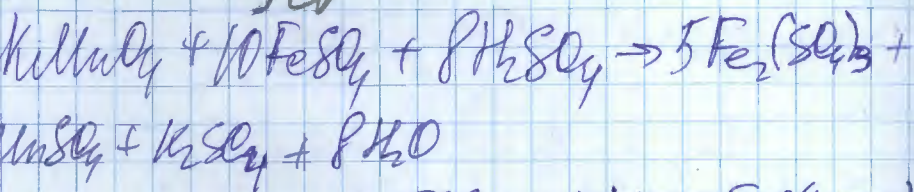
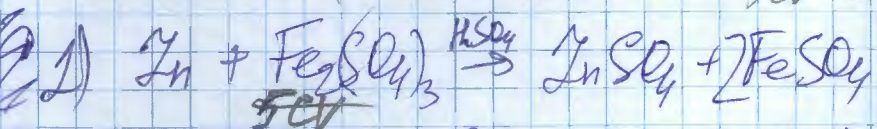


45

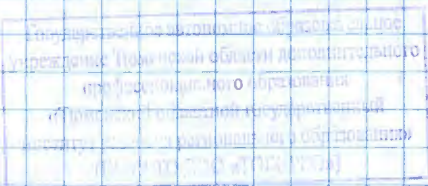




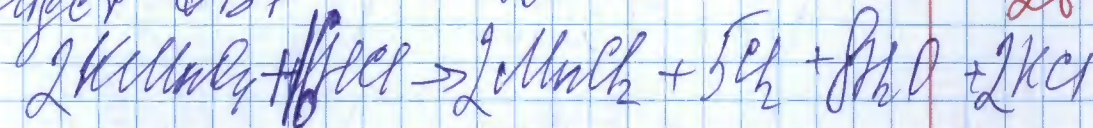
$$Q(FeSO_4) = \frac{5 \cdot C(KClO_4) \cdot V_1}{V_{анализа}}$$



$$Q(Fe_2(SO_4)_3) = \frac{5 \cdot C(KClO_4) \cdot V_2 - 5 \cdot C(KClO_4) \cdot V_1}{2 \cdot V_{анализа}}$$

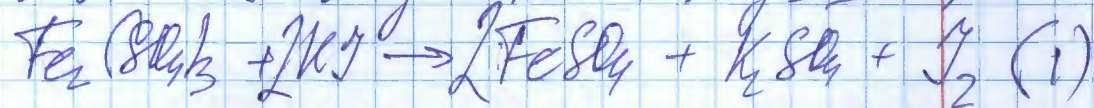


3. Из-за того, что меньше $KClO_4$ и меньше QBP



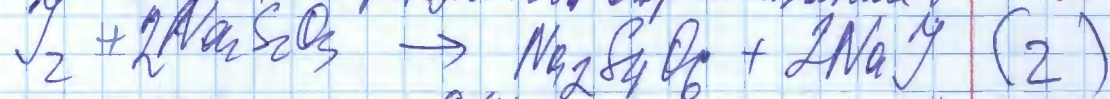
26

4. В анализе гадолуем электролитом KCl и электролитом Cu и H_2SO_4 :



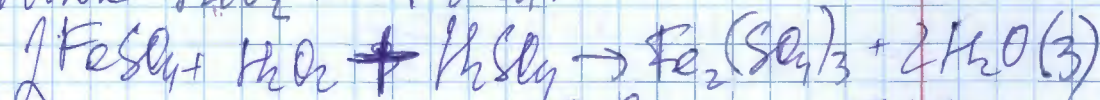
Дальше получаем р-р $Na_2S_2O_3$ по $Na_2S_2O_3$ и NaI и $Na_2S_2O_3$ и NaI

25

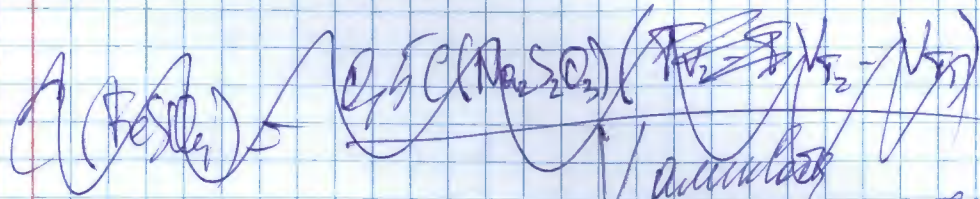


$$Q(Fe_2(SO_4)_3) = \frac{Q(Na_2S_2O_3) \cdot V_1}{2 \cdot V_{анализа}} \cdot \frac{C_{наименьшего} V_1}{C(Fe_2(SO_4)_3)}$$

Нолуко анализ берем и гадолуем электролитом H_2O_2 и H_2SO_4 :



Затем так же гадолуем KCl и H_2SO_4 и $Na_2S_2O_3$. $C_{наименьшего} V_2$ и $C(FeSO_4)$



Красная окисная пленка не образуется, вода не пересушена
 окисление р-ции 2. Вн будет взаимодействовать с перманганатом
 Fe_2 , далее реакция окисления $2\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_5\text{H} + \text{H}_2 \rightarrow 2\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_5\text{H} + \text{H}_2$

$V_{T_1} = 7,35 \text{ мл}$ $V_{T_2} = 12,32 \text{ мл}$
 $V_{T_1}' = 7,30 \text{ мл}$ $V_{T_2}' = 12,39 \text{ мл}$
 $V_{T_1}'' = 7,37 \text{ мл}$ $V_{T_2}'' = 12,34 \text{ мл}$
 $V_{T_1\text{ф}} = 7,34$ $V_{T_2\text{ф}} = 12,35$

$\text{C}(\text{FeSO}_4) = \frac{5 \cdot 0,01146 \cdot (0,00735 + 0,00739 + 0,00737)}{0,01} = 0,04206 \frac{\text{моль}}{\text{л}}$

$\text{C}(\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3) = \frac{5 \cdot 0,01146 \cdot (12,32 - 7,34 + 12,39 - 7,34 + 12,34 - 7,34)}{2 \cdot 0,01} = 0,014325 \frac{\text{моль}}{\text{л}}$

$= 0,014325 \frac{\text{моль}}{\text{л}}$