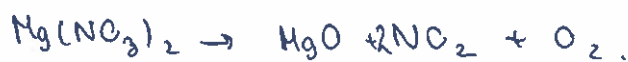
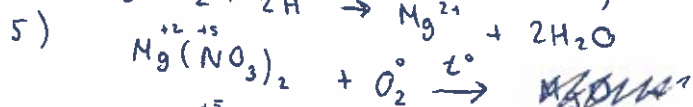
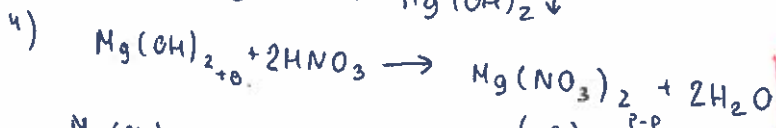
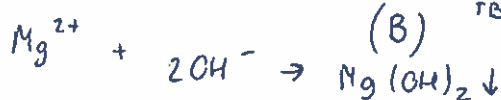
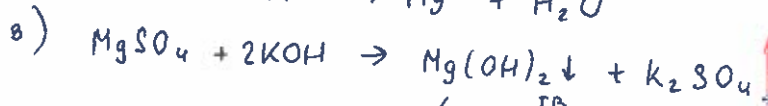
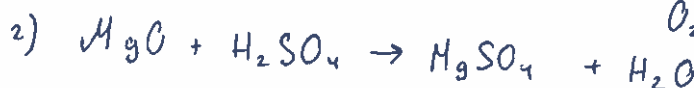
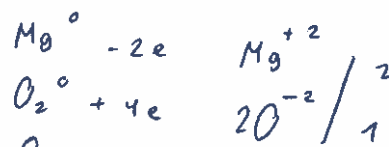


Вариант № 3

Оценка выполнения олимпиадной работы
(заполняется проверяющим)

№ задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	Σ
Полученный балл	—	—	8	15	7	10					40
I проверка											
Подпись											
Проверено											
II проверка											
Подпись											
Проверено											

№ 3.



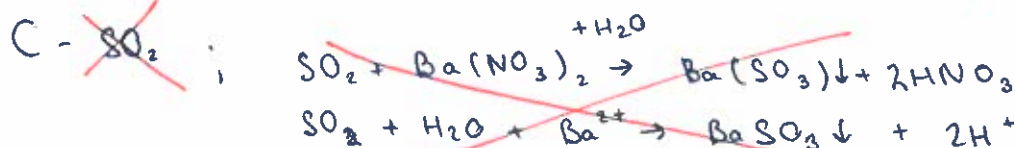
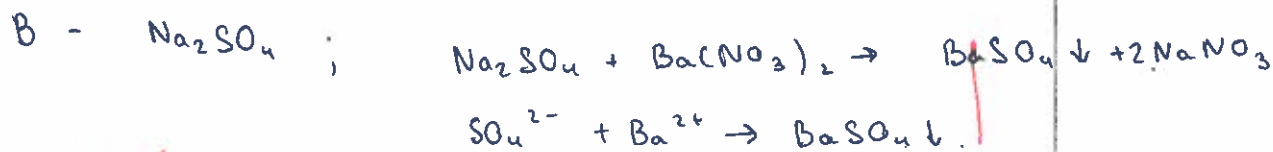
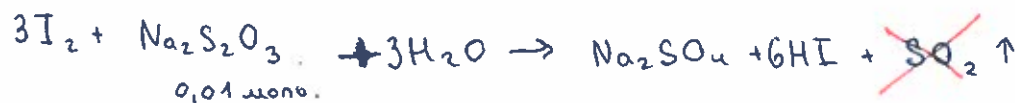
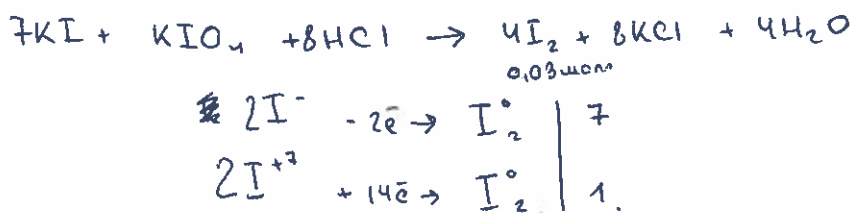
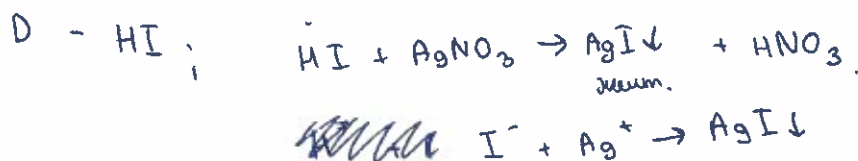
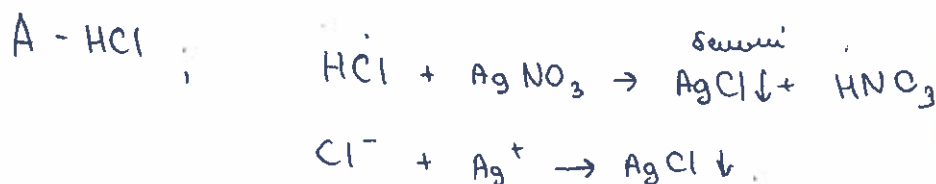


Вариант № 3

УЧ.



$\omega(A) = ?$



т.к. нет данных о произведении растворимости.

$BaSO_3$ могу предположить, что равновесие смещено.

в ~~этой~~ правую сторону.

15

C

H_2SO_4



Вариант № 3

$$\frac{0,01 \text{ моль}}{1} = \frac{x}{3} \quad ; \quad x = 0,03 \text{ моль } (I_2)$$

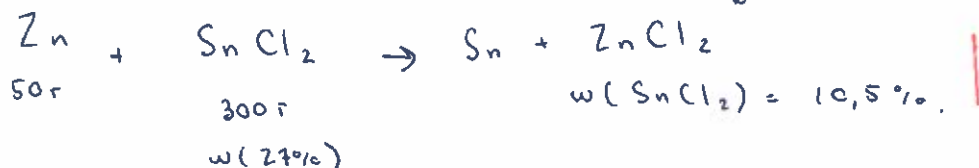
$$\frac{0,03 \text{ моль}}{4} = \frac{x}{8} \quad x = \frac{0,03 \cdot 8}{4} = 0,06 \text{ моль } (HCl)$$

$$m(HCl) = M \cdot n = 0,06 \cdot 36,45 = 2,187 \text{ г.}$$

$$\omega(HCl) = \frac{2,187 \text{ г}}{100 \text{ г}} \cdot 100\% = 2,187\%$$

ω5

← пришло



$$m(SnCl_2)_{\text{нач.}} = \frac{300 \cdot 27}{100} = 81 \text{ г.} \checkmark$$

$$n(SnCl_2)_{\text{нач.}} = \frac{81}{M(SnCl_2)} = 0,4272 \text{ моль.} \checkmark$$

$$m_{\text{нач.}}(SnCl_2) = \frac{300 \cdot 10,5}{100} = 31,5 \text{ г.}$$

$$n(Zn) = \frac{50}{65,38} = 0,7648 \text{ моль.}$$

нн

$$m(Sn) = 0,26106 \cdot 118,71 = 30,991 \text{ г.} \Rightarrow$$

↑ образовавшегося на пластинке

на ~~уменьшении~~ пластинки

↓↓

$$m(Zn) = 0,26106 \cdot 65,38 = 17,063 \text{ г.}$$

прекращающегося

$$m_{\text{цинковой пластинки}} = 50 - 17,063 + 30,991 = 63,928 \text{ г}$$

$$m(ZnCl_2) = 0,26106 \cdot M(ZnCl_2) = 35,577 \text{ г}$$

$$m_{\text{прореаг.}}(SnCl_2) = 81 - 31,5 = 49,5 \text{ г.} \quad ??$$

$$n_{\text{прореаг.}}(SnCl_2) = \frac{49,5}{M(SnCl_2)} = 0,26106 \text{ м}$$

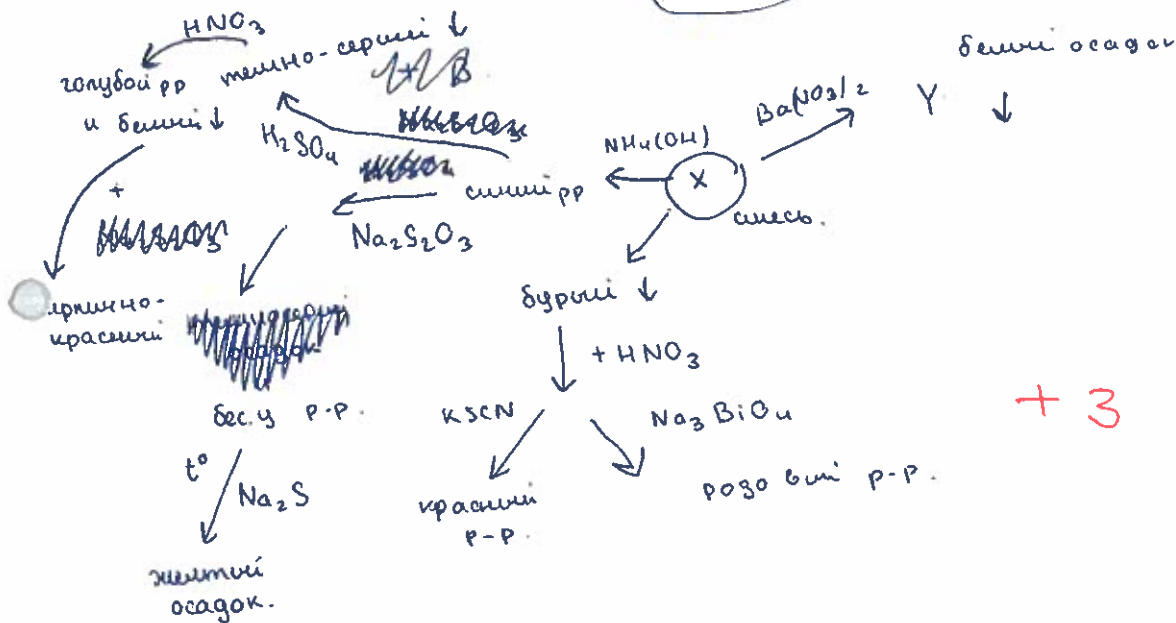
=>

7

Вариант № 3

$$w_{\text{прим}} = \frac{35,577 \text{ г}}{300} \cdot 100\% = 11,859\%$$

W 6.

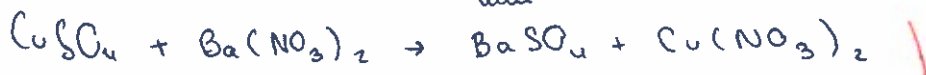


10

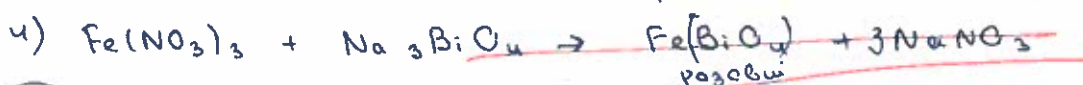
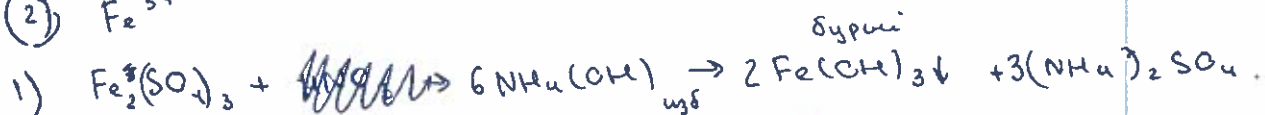
+ 3

Раствор состоит из

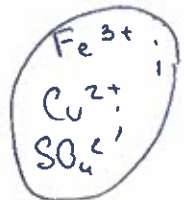
① SO_4^{2-}



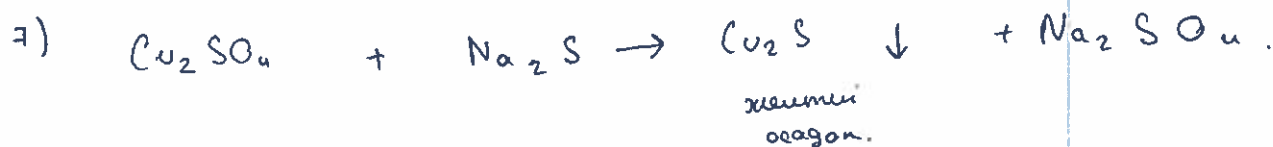
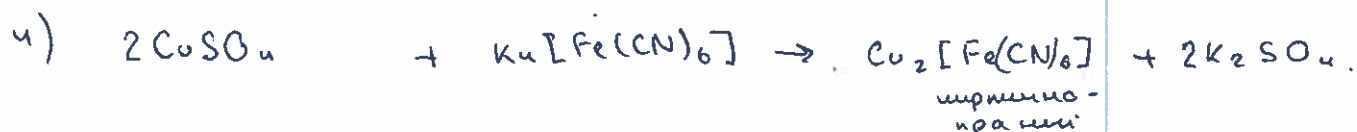
② Fe^{3+}



③ Cu^{2+}

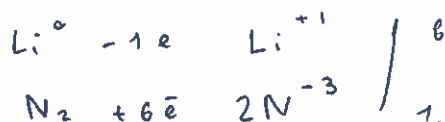


Вариант № 3

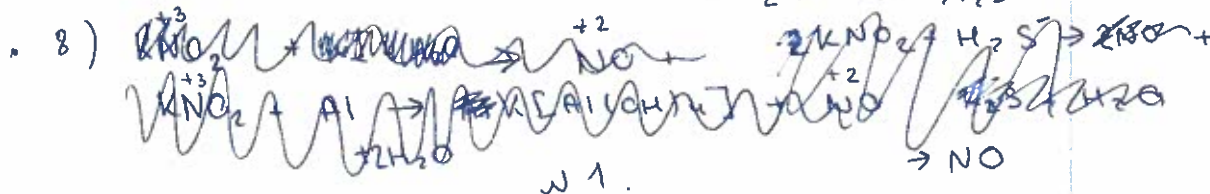


Вариант № 3

ш 2.



сбалансируйте
определив
условие.



ш 1.



~~ш 1~~

