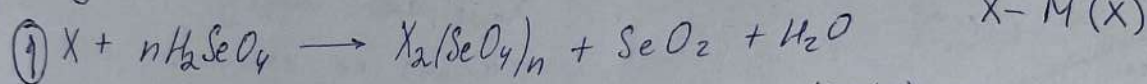


Задача 4.

Дорошина
С.С., 9 кл



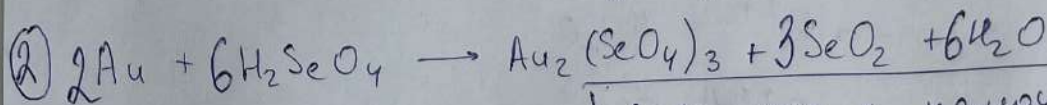
$$\omega(O) = \frac{64n}{(64+79n)n+2x} = 0,233 = \frac{4M(O) \cdot n}{M(SeO_4^{2-}) \cdot n + 2x}$$

n	1	2	3	4	5
x	658	1317	197	264	
	X	X	✓	X	

$n=3 \rightarrow M(X) = 197 \rightarrow X - Au$

при $n = 1, 2, 4, 5$ - нет решений.

$Au_2(SeO_4)_3$ - селенат золота (III)



AuF_5 не существует
а AuF_6, AuF_7 с посл. группировками
 AuF_3 .

④ $m(cnn) = 2,47 + 0,8 + 0,95 = 4,22$

$m(Au)_2 - m(cnn)_2$

2,47 - 4,22

x - 1000

$x = 585$ проба

Ответ: 585 проба

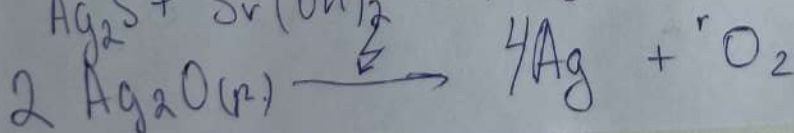
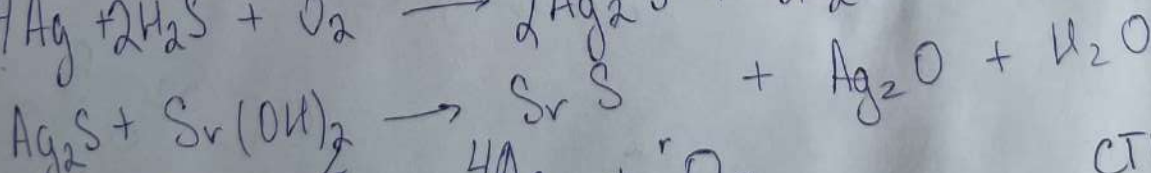
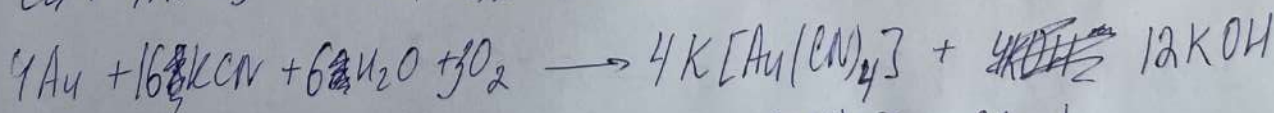
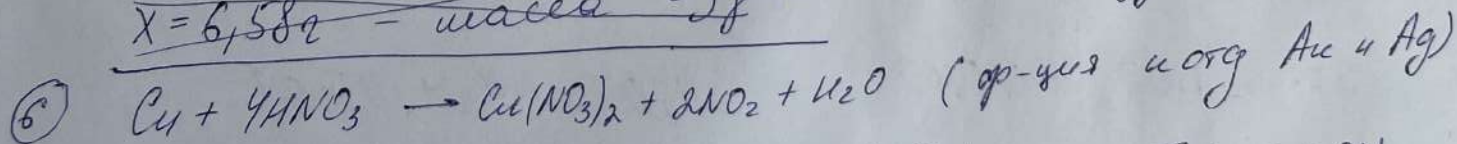
⑤ ~~$1000 - 375 \text{ про}$~~
 ~~$x - 2,472 (Au)$~~

$1000 - 375 \text{ проба}$
 $y - 2,472 \text{ золота}$

$y = 6,586 \approx 6,59$

Ответ: $m_{изг} = 6,59$

~~$x = 6,582 = \text{масса изгения}$~~



25

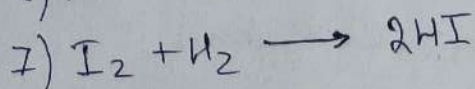
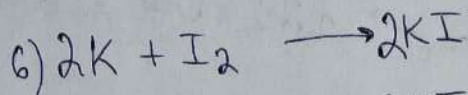
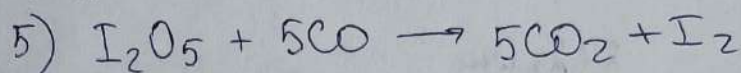
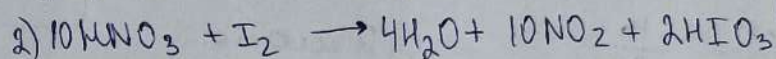
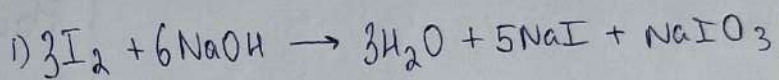
стр 5435

Задача 3.

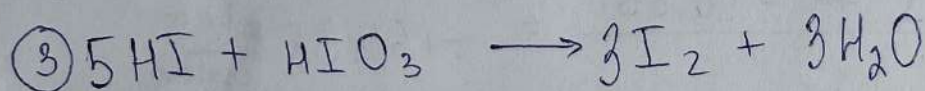
①

②

- X - I_2
- A - NaI
- B - $NaIO_3$
- C - HIO_3
- D - I_2O_5
- E - KI
- F - HI
- P - CO
- Q - H_2
- R - $NaHCO_3$



Рогошина
С.С.
9кл



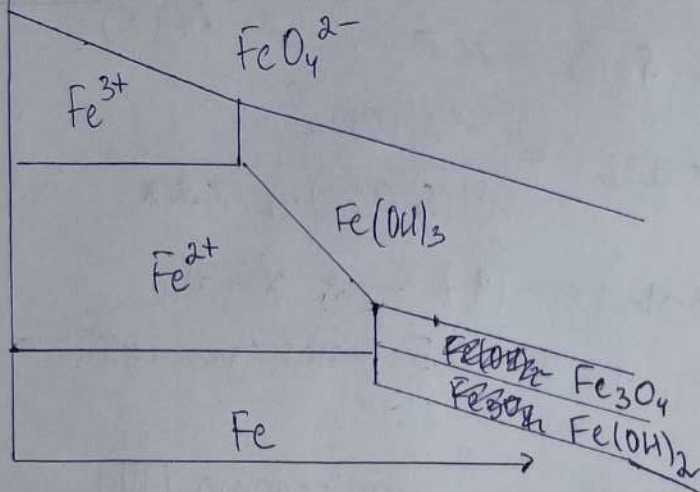
④ ~~Раствор~~ ~~иодидов~~ ~~для~~ ~~дезинфекции~~ ~~ран.~~

Раствор йодида калия и йода используется для дезинфекции, ~~повышения иммунитета~~, противовирусное действие, противобактериальное действие.

стр 4 из 5

25

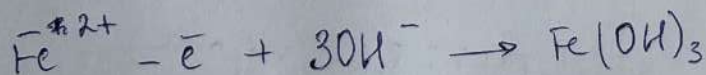
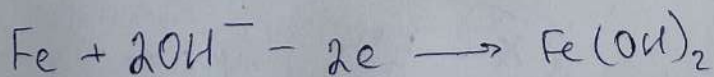
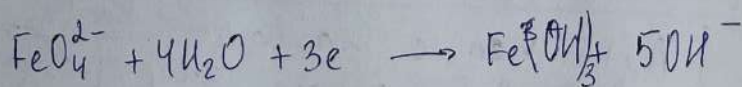
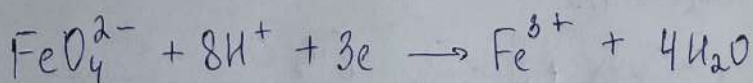
1) Заг. 2



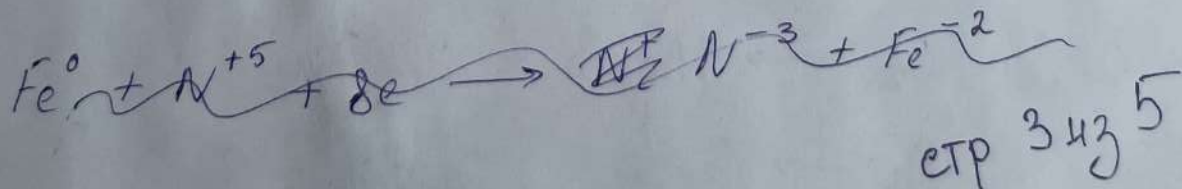
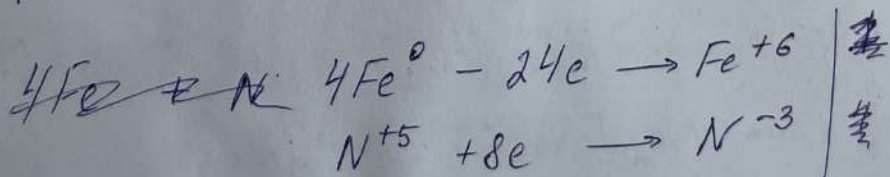
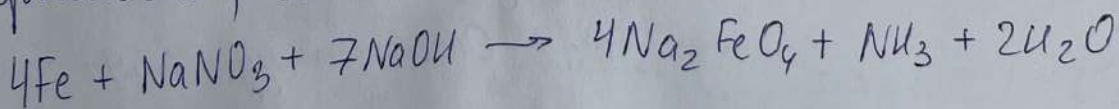
Розовича С. С., 9 кл

Хим. ант железа
зависит от степени его
дисперсности, влаги и чистоты

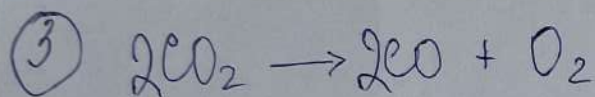
Железо, металл с хим. хим
ант. При и. у. не взаимодействует
с сильн. окислителями →
→ только при нагр



2. Судя из прил: выше графика Fe^{2+} и Fe(OH)_3
графика, а Fe^{2+} и FeO_4^{2-} нет.



стр 343 5



пусть $n(\text{CO}_2) = x$

Рогошина С.С.
9 кл

$$0,028 = \frac{\cancel{x^2} \cdot x}{\cancel{x^2}} \Rightarrow x = 0,028 \text{ моль}$$

$$V(\text{CO}_2)_2 = 0,028 \text{ моль} \cdot 22,4 \text{ л} = 0,6272 \text{ л} = V(\text{CO})_2$$

$$V(\text{O}_2) = \frac{V(\text{CO}_2)_2}{2} = \frac{0,6272 \text{ л}}{2} = 0,3136 \text{ л}$$

пусть V смеси = 100 л ~~$V(\text{CO}_2)_1$~~ $V(\text{N}_2) = 90 \text{ л}$

$$V(\text{CO}_2)_1 = 5 \text{ л} = V(\text{CO})_1$$

$$\varphi_2(\text{CO}_2) = \frac{V(\text{CO}_2)_1 - V(\text{CO}_2)_2}{V(\text{N}_2) + V(\text{O}_2) + V(\text{CO})_1 + V(\text{CO})_2 + V(\text{CO}_2)_1 - V(\text{CO}_2)_2} \cdot 100\%$$

$$\varphi_2(\text{CO}_2) = \frac{5 \text{ л} - 0,6272 \text{ л}}{90 \text{ л} + 0,3136 \text{ л} + 5 \text{ л} + 0,6272 \text{ л} + 5 \text{ л} - 0,6272 \text{ л}} \cdot 100\%$$

$$= 4,36 \%$$

$$\Delta \varphi = \varphi_1 - \varphi_2 = 9,48 - 4,36 = \underline{\underline{5,12 \%/}}$$

15

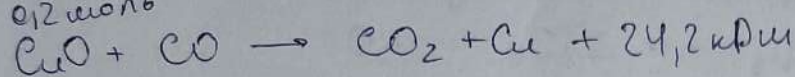
стр. 2 из 5

Задача 1.

Рогошина с.с., 9 кл

$$① n(\text{CuO}) = \frac{162}{80 \text{ г/моль}} = 0,2 \text{ моль}$$

0,2 моль



$$Q_y = \frac{Q}{n(\text{CuO})} = \frac{24,2 \text{ кДж}}{0,2 \text{ моль}} = 121 \text{ кДж/моль}$$

$$Q = -\Delta H \quad \Delta_r H^\circ = -121 \text{ кДж/моль}$$

$$\Delta_r H = \Delta_f H(\text{CO}_2) - \Delta_f H(\text{CO}) - \Delta_f H(\text{CuO})$$

$$\Delta_f H(\text{CuO}) = \frac{-121 + 393,51 - 110,53}{-1} = -161,98 \frac{\text{кДж}}{\text{моль}}$$

$$Q_f(\text{CuO}) = 161,98 \frac{\text{кДж}}{\text{моль}}$$

~~84~~

$$② n(\text{CO}) = 0,1 \text{ моль} = n(\text{CO}_2)$$

$$V(\text{CO}_2)_2 = V(\text{CO})_2 = 22,4 \cdot 0,1 = 4,48 \text{ л}$$

Пусть V имеет изн = 10 л $\rightarrow V(\text{N}_2) = 0,9 \text{ л}$ $V(\text{CO})_1 = 0,5 \text{ л}$
 $V(\text{CO}_2)_1 = 0,5 \text{ л}$

$$\varphi_1(\text{CO}_2) = \frac{V(\text{CO}_2)_1 + V(\text{CO}_2)_2}{V(\text{N}_2) + V(\text{CO})_1 - V(\text{CO})_2 + V(\text{CO}_2)_1 + V(\text{CO}_2)_2}$$

$$\cdot 100\% = \frac{0,5 \text{ л} + 4,48 \text{ л}}{9,0 \text{ л} + 0,5 \text{ л} - 4,48 \text{ л} + 0,5 \text{ л} + 4,48 \text{ л}} \cdot 100\% = 9,48\%$$

75

стр. 1435