

РОССИЙСКАЯ ФЕДЕРАЦИЯ
 МУНИЦИПАЛЬНОЕ КАЗЕННОЕ
 ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
 "СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ
 ШКОЛА №6"
 35421, СТАВРОПОЛЬСКИЙ КРАЙ, Г. БЛАГОДАРНЫЙ
 УЛ. СОВЕТСКАЯ, 227. ТЕЛ: (86549) 2-13-55

№ _____ ОТ _____ 20__ г.
 НА № _____ ОТ _____ 20__ г.

921

№ 2



$$Me = x:$$

$$9,6 : 48 + 2x$$

$$24 : 288 + 2x$$

$$9,6 : 4 + 2 = 24 : 288 + 2x$$

$$9,6(288 + 2x) = 24(48 + 2x)$$

$$2764,8 + 19,2x = 1152 + 48x$$

$$28,8x = 1612,8$$

$$x = 56 \Rightarrow 9mo Fe$$

Ответ: Fe

120

№ 1. 2

Дано:

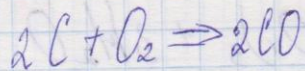
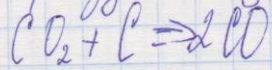
$$50 m^3 - x$$

$$20 K_2 - 98\%$$

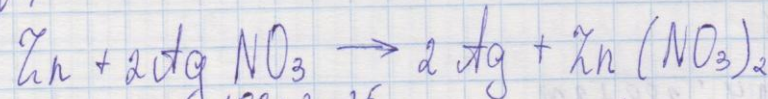
Решение:

$$x = \frac{50 \cdot 98}{20} = \frac{4900}{20} = 245$$

1.1. Оксид углерода ядовитый газ. Он не имеет запаха, но при ~~жестком~~ лёгком нагревании смеси муравьиной и серной кислоты образуется угарный газ (CO)



1.4



$$m(\text{Ag}) = \frac{108 \cdot 2 \cdot 25}{65} = 83 \text{ г (порошок смеси цинка и серебра)}$$

Пусть m (процессирующего Zn) = x , тогда:

$\frac{108 \cdot 2 \cdot x}{65} = 3,32x$

$$m(\text{непрореагировавшего Zn}) = (25 - x) \text{ г}$$

$$(25 - x) + 3,32x = 26,51$$

$$x = 0,65$$

$$m(\text{ZnNO}_3) = \frac{m(\text{Zn})}{n(\text{Zn})} \cdot M(\text{Zn}) = \frac{m(\text{Zn}(\text{NO}_3)_2)}{n(\text{Zn}(\text{NO}_3)_2)} \cdot M(\text{Zn})$$

$$M(\text{Zn}(\text{NO}_3)_2) \Rightarrow m(\text{Zn}) \cdot n(\text{Zn}(\text{NO}_3)_2)$$

$$\cdot \frac{M(\text{Zn}(\text{NO}_3)_2)}{n(\text{Zn}) \cdot M(\text{Zn})} = \frac{0,65 \cdot 189}{65} = 1,892$$

$$m(\text{стg}(\text{NO}_3)) = \frac{0,65 \cdot 2 \cdot 140}{65} = 3,42$$

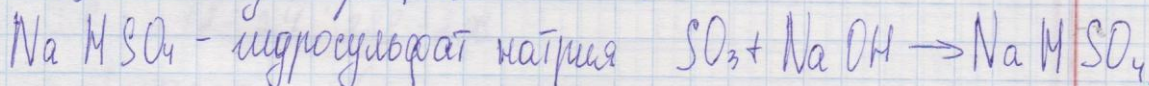
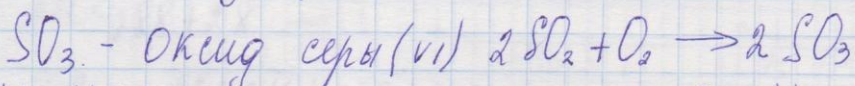
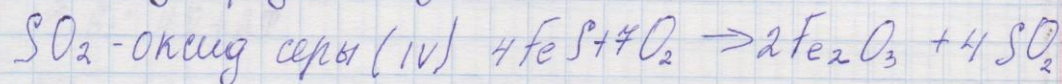
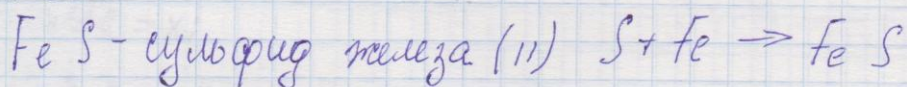
$$m(\text{р-ра}) = 100 - 3,4 + 1,89 = 98,492$$

$$\text{Концентрация (р-ра)}: \left(\frac{1,89}{98,49} \right) \cdot 100\% = 1,92\%$$

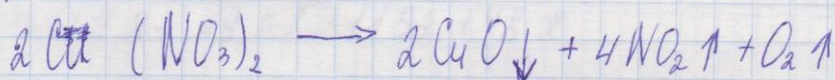
Ответ: 1,92%

20б

№3.



№5.



(черный осадок и газ)

№1 - 3

№2 - 12

№3 - 16

№4 - 20

№5 - 4

55

16б

4б