

9-3

209-9-5



$75 + 45 + 45 + 75 + 165 = 375 - 74\%$



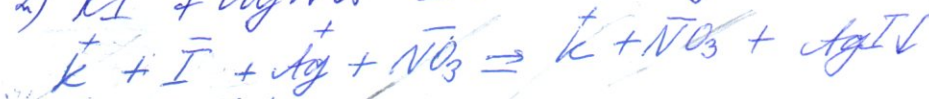
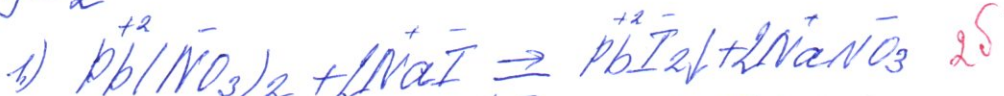
В -  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$  (w(O) = 51% =  $\frac{16 \cdot 3 \cdot 2 \cdot 100\%}{64 + 14 \cdot 2 + 16 \cdot 3 \cdot 2} = \frac{96 \cdot 100\%}{188} \approx 51\%$ ) 0,5



Е -  $\text{CuO}$  (w(O) = 20% =  $\frac{16 \cdot 100\%}{64 + 16} = \frac{1000}{80} = 20\%$ ) 0,5



9-2



/ 4,5

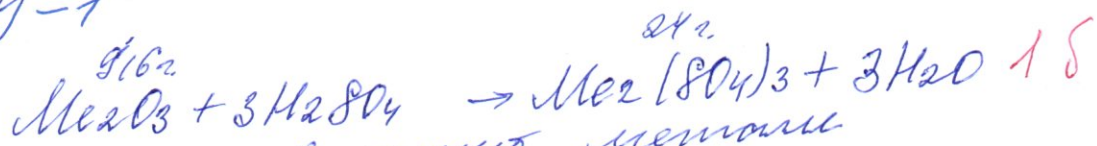
~~5) Я думаю, что магнитные свойства  
этих препараты - польские, потому что  
такая мощная дозировка, доказана польза при  
заболеваниях, которые проводятся на людей.~~

Подобранную соль можно ежедневно добав-  
лять в пищу в качестве профилактики  
эндокринных заболеваний.

Эти препараты являются средством лечения  
проблем в сфере тиреидного обмена  
вещества.

Плотность водородованная сам по себе, только  
в качестве практического шле при лёгкой  
водородности.

9-1



Me — неизвестный металл  
Ar (Me) = x

$$n(\text{Me}_2\text{O}_3) : n(\text{Me}_2(\text{SO}_4)_3) = 1:1$$

$$\frac{9,6}{48+2x} = \frac{24}{288+2x}$$

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

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

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

$$x = 56$$

↓  
Me — Fe (т.к. Ar = 56)

Ответ: Fe (масса)

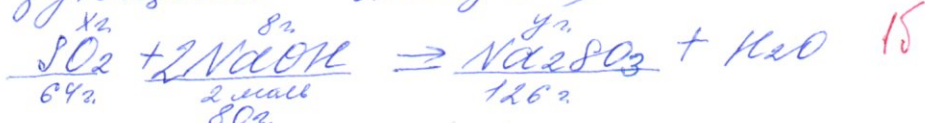
45.

209-9-5

9-4

$\text{NO} + \text{NaOH} \nrightarrow$  (м.к. NO-не является сильной

гидроксидной оксидной)



$$m(\text{NaOH}) = \frac{160 \cdot 5\%}{100\%} = 8_2$$

$$\frac{x_2}{64_2} = \frac{8_2}{80_2}$$

$$80x = 512$$

$$x = \frac{512}{80} = 6,4_2$$

$$m(\text{SO}_2) = 6,4_2$$

$$V(\text{SO}_2) = \frac{6,4_2}{64_2/\text{моль}} = 0,1 \text{ моль}$$

$$V(\text{SO}_2) = 22,4 \cdot 0,1 = 2,24 \text{ л} \quad 15$$

$$V(\text{NO}) = 5,6 - 2,24 = 3,36 \text{ л} \quad 15$$

$$M_{\text{ср}} = \frac{V_1 \cdot M_1 + V_2 \cdot M_2}{V_1 + V_2} = \frac{2,24 \cdot (32 + 32) + 3,36 \cdot (14 + 16)}{2,24 + 3,36} = 43,6_2/\text{моль} \quad +$$

$$\rho(\text{H}_2) = \frac{43,6}{2} = 21,8_2/\text{моль} \quad +$$

$$\frac{8_2}{80_2} = \frac{y_2}{126_2}$$

$$y = 12,6$$

$$m(\text{Na}_2\text{SO}_3) = 12,6_2 \quad 15$$

$$\omega(\text{Na}_2\text{SO}_3) = \frac{12,6 \cdot 100\%}{160} = 7,9\% \quad -$$

Ответы: 1)  $V(\text{SO}_2) = 2,24 \text{ л}$

$$V(\text{NO}) = 3,36 \text{ л}$$

$$2) M_{\text{ср}} = 43,6_2/\text{моль}$$

$$\rho(\text{H}_2) = 21,8_2/\text{моль}$$

3) см. решение

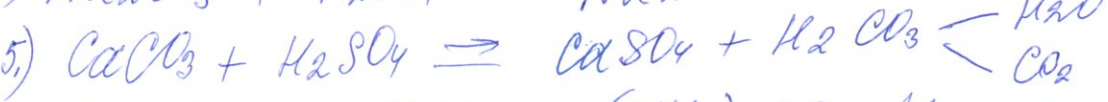
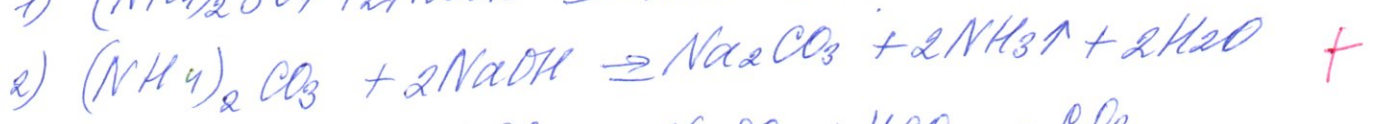
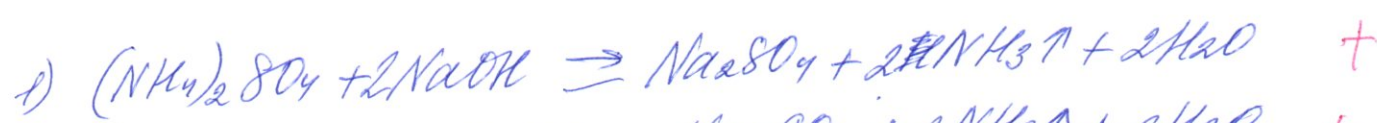
$$4) \omega(\text{Na}_2\text{SO}_3) = 7,9\%$$

75





	$(\text{NH}_4)_2 \text{SO}_4$	$(\text{NH}_4)_2 \text{CO}_3$	$\text{ZnSO}_4$	$\text{Na}_2 \text{CO}_3$	$\text{CaCO}_3$
$\text{H}_2\text{O}$					
	Бесцветный едкий газ	Бесцветный осадок. газ с едким запахом			
$\text{NaOH}$					
$\text{H}_2\text{SO}_4$		Бесцветный газ, без за- паха !		Бесцвет- ный газ, без запаха	Бесцвет- ный газ, без запаха, белый осадок



65

- 1 -  $Na_2CO_3$
- 2 -  $(NH_4)_2SO_4$
- 3 -  $ZnSO_4$
- 4 -  $CaCO_3$

- 2a - 8
- 5 - 1
- 6 - 1

165