

95

35

Германский

Ge, атом. масс. = 73.

1. нем. элемент -> мо

5.  $m(\text{CuFeS}_2) = 184 \quad m(\text{Cu}) = \frac{64}{184} \cdot 100\% \approx 34,8\%$

$m(\text{CuS}) = 96 \quad m(\text{Cu}) = \frac{64}{96} \cdot 100\% \approx 66,7\%$

$m(\text{Cu}_2\text{S}) = 160 \quad m(\text{Cu}) = \frac{128}{160} \cdot 100\% = 80\%$

$m(\text{Cu}_5\text{FeS}_4) = 512 \quad m(\text{Cu}) = \frac{320}{512} \cdot 100\% = 62,5\%$

$m(\text{Cu}_2\text{O}) = 144 \quad m(\text{Cu}) = \frac{112}{144} \cdot 100\% \approx 77,8\%$

$m(\text{CuCO}_3 \cdot m(\text{OH})_2) = 222 \quad m(\text{Cu}) = \frac{128}{222} \cdot 100\% \approx 57,7\%$

1)  $\text{CuFeS}_2, \text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2, \text{Cu}_5\text{FeS}_4, \text{CuS}, \text{Cu}_2\text{S}, \text{Cu}_2\text{O}$



3)  $\text{Cu}_5\text{FeS}_4 \quad 15,0^\circ \text{ элемент} \Rightarrow 0,15 \cdot 1000 = 150 \text{ кг} \quad 1000 \text{ м} - 150 \text{ м} = 850 \text{ м}$

$m(\text{Cu}_5\text{FeS}_4) = 512$

$m(\text{Cu}) = \frac{64 \cdot 5}{512} = 0,625$

$0,625 \cdot 850 = 531,25 \text{ кг}$

Остаток: 531,25 м.

2. X - это  $\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{SO}_4$

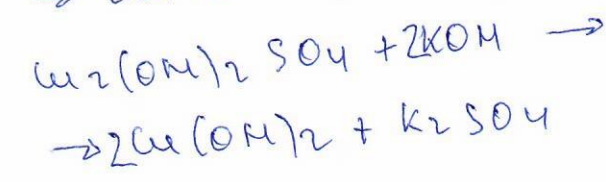
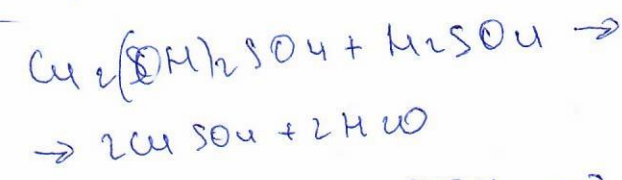
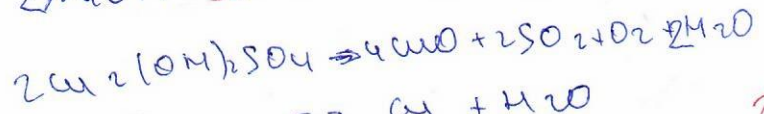
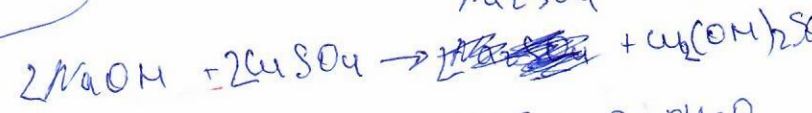
Y -  $\text{Cu}_2\text{O}$  0,5

Z - Cu 0,5

$\text{Cu}_2(\text{OH})_2$   
 ~~$\text{CuCO}_3$~~

$\text{CuO}$  - окислитель (II)

Cu - ред.



75

Проверка Герман  
Батайского