

25

№1

1) $w(\text{Cu}) = 100 - 62,21 = 37,79\%$ 1

а) $\text{Cu}:\text{Zn}$

$\frac{37,79}{64} : \frac{62,21}{65} = \frac{0,59}{0,96} = 5:8$ 3

Cu_5Zn_8 1

Рано:

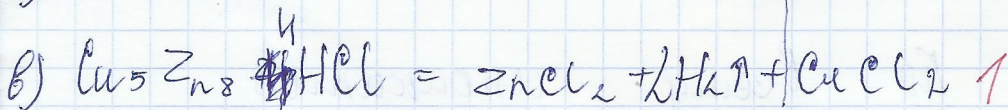
Cu_x

CuZn - неизвестно

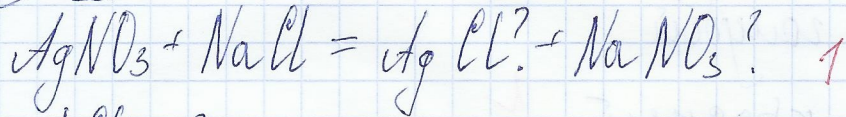
Zn_y

$w\text{Zn} = 62,21\%$

б) Металлическая 1



№2 (68) (512)



$m(\text{AgCl}) - ?$

$m(\text{NaNO}_3) - ?$

$n(\text{NaCl}) = \frac{m}{M}$

$n(\text{NaCl}) = \frac{68}{58,5} = 0,04 \text{ моль}$ 1 $\frac{351}{58,5} = 0,06 \text{ моль} (\text{NaCl})_{\text{исп.}}$ 1

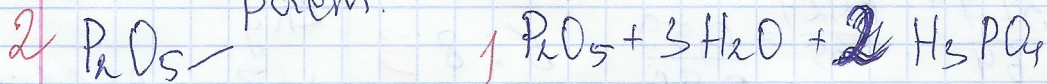
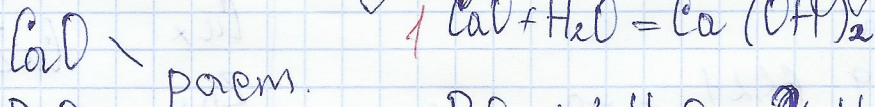
$n(\text{AgNO}_3) = \frac{68}{170} = 0,04 \text{ моль} (\text{AgNO}_3)$ 1

$n(\text{NaCl})_{\text{ост.}} = 0,02 \text{ моль}$ 1 $m(\text{NaCl}) = 0,02 \text{ моль} \cdot 58,5 \frac{\text{г}}{\text{моль}} = 1,17 \text{ г}$ 1

$n(\text{NaNO}_3)_{\text{ост.}} = 0,04 \text{ моль}$ 1 $m(\text{NaNO}_3) = 0,04 \text{ моль} \cdot 85 \frac{\text{г}}{\text{моль}} = 3,4 \text{ г}$ 1

Ответ: 1, 1²
3, 4²

в) ко всему добавит воду



CaCO_3 — не раст.

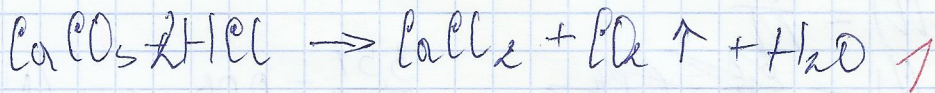
ко всему индикатор
(лакмус)

CaO — голубой

P_2O_5 — красный \uparrow

к осм.

Добавит кислоте HCl \uparrow



Красная реагирует с I_2 \uparrow и
дает синий цвет \uparrow