

PROBLEMĂ – AZURIT

Azuritul este un mineral care conține carbonat de cupru și hidroxid de cupru în raport molar 2:1. Calculează masa de oxid de cupru (II) formată prin descompunerea termică a 692 g azurit.

$$r.m = 2:1$$

$$m\ 2\text{CuCO}_3 \times \text{Cu}(\text{OH})_2 = 692\ \text{g}$$

$$m\ \text{CuO} = ?$$



$$n = \text{---}$$

$$M\ \text{CuCO}_3 = A\ \text{Cu} + A\ \text{C} + 3\ A\ \text{O} =$$

$$M\ \text{Cu}(\text{OH})_2 = A\ \text{Cu} + 2\ A\ \text{O} + 2\ A\ \text{H} =$$

$$2a = \text{---} \qquad m =$$

$$a = \text{---} \qquad m =$$

$$m\ 2\text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2 = m\ \text{CuCO}_3 + m\ \text{Cu}(\text{OH})_2$$

Dacă avem 2a moli $\text{CuCO}_3 \Rightarrow$

Dacă avem a moli $\text{Cu(OH)}_2 \Rightarrow$

M $\text{CuO} = \text{A Cu} + \text{A O} =$

— = — x = — =

— = — y = — =

m $\text{CuO t} = \text{x} + \text{y} =$