

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.

$$r.m = 2:1$$

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

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



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

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

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

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

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

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

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