



$$\begin{cases} m_{hh} = 100x + 84y = 2,84 \\ n_{CO_2} = x + y = 0,03 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x = 0,02 \\ y = 0,01 \end{cases}$$

$$\Rightarrow \%mCaCO_3 = \frac{0,02 \cdot 100}{2,84} \cdot 100\% = 70,4\%$$

$$\%mMgCO_3 = 100\% - 70,4\% = 29,6\%$$

**Đáp án B**