

25. Koliko molekula CO₂ ima u 22g CO₂.

$Mr(CO_2) = 44$ relativna molekulska masa ugljen dioksida

$M(CO_2) = 44 \frac{g}{mol}$ molarna masa ugljendioksida

$1mol(CO_2) \rightarrow 44g \rightarrow 6 \cdot 10^{23} \text{ molekula}CO_2$
 $22g \rightarrow x \text{ molekula}CO_2$

$$x = \frac{22g \cdot 6 \cdot 10^{23} \text{ molekula}CO_2}{44g}$$

$$x = 3 \cdot 10^{23} \text{ molekula}CO_2$$