

26. Koliko molekula azota ima u 280g N₂ ?

$Mr(N_2) = 28$ relativna molekulska masa azota

$M(N_2) = 28 \frac{g}{mol}$ molarna masa azota

$1mol(N_2) \rightarrow 28g \rightarrow 6 \cdot 10^{23} \text{ molekula}N_2$
 $280g \rightarrow x \text{ molekula}N_2$

$$x = \frac{280g \cdot 6 \cdot 10^{23} \text{ molekula}N_2}{28g}$$

$$x = 60 \cdot 10^{23} \text{ molekula}N_2$$

$$x = 6 \cdot 10^{24} \text{ molekula}N_2$$