



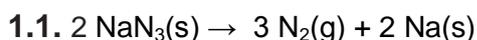
Resolução

CFQ - 8º ano - Reações químicas

Lei de Lavoisier



Exercício 1



1.2. Duas moléculas de azida de sódio, no estado sólido, decompõem-se originando 3 moléculas de nitrogénio, no estado gasoso, e 2 átomos de sódio, no estado sólido.

1.3. Completa a seguinte afirmação:

Dez moléculas de azida de sódio originam **15** moléculas de nitrogénio e **10** átomos de sódio.

1.4. $m(\text{NaN}_3) = m(\text{N}_2) + m(\text{Na})$

⇔ $m(\text{Na}) = m(\text{NaN}_3) - m(\text{N}_2)$

⇔ $m(\text{Na}) = 130 \text{ g} - 72 \text{ g}$

⇔ $m(\text{Na}) = 58 \text{ g}$

1.5. A Lei que permite responder a esta questão chama-se Lei de Lavoisier. Esta lei diz que: Num sistema químico, fechado em reação, a massa total dos reagentes é igual à massa total dos produtos de reação..

Exercício 2

Opções corretas

B, D e G