

Observe a representação gráfica da molécula do dióxido de enxofre:

Construa a imagem de uma molécula de dióxido de enxofre ( $\text{SO}_2$ ). A molécula é composta por três esferas conectadas. No centro, há uma esfera amarela representando o átomo de enxofre. Esta esfera está conectada a duas esferas vermelhas, que representam os átomos de oxigênio. As ligações entre o enxofre e os oxigênios são representadas por cilindros curtos e duplos, indicando ligações duplas. A disposição das esferas forma um ângulo, com o átomo de enxofre no vértice, criando uma estrutura angular característica do  $\text{SO}_2$ .

Considere que a esfera de cor vermelha representa um elemento químico, e a amarela, outro elemento químico.

Desse modo, é possível afirmar que essa molécula apresenta

- A) um átomo de enxofre e um átomo de oxigênio.
- B) dois átomos de enxofre e um átomo de oxigênio.
- C) um átomo de enxofre e dois átomos de oxigênio.
- D) dois átomos de enxofre e dois átomos de oxigênio.