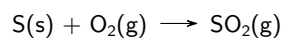


**Problema 1.** O gás  $\text{SO}_2$  é formado na queima de combustíveis fósseis. Sua liberação na atmosfera é um grave problema ambiental, pois através de uma série de reações ele irá se transformar em  $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq})$ , um ácido muito corrosivo, no fenômeno conhecido como chuva ácida. A sua formação pode ser simplificada representada por:



Quantas toneladas de dióxido de enxofre serão formadas caso ocorra a queima de uma tonelada de enxofre?

- (a) 1 tonelada
- (b) 2 toneladas
- (c) 3 toneladas
- (d) 4 toneladas
- (e) 5 toneladas

Dados:  $\text{S} = 32 \text{ g mol}^{-1}$  e  $\text{O} = 16 \text{ g mol}^{-1}$ .

