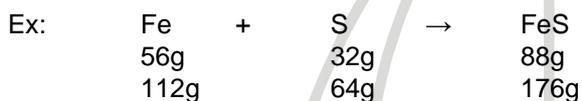


**49.** A ideia do atomismo remonta à Antiga Grécia, mas foram as leis das combinações químicas que ofereceram provas empíricas da divisibilidade da matéria. Joseph Louis Proust (1754-1826), químico e farmacêutico francês, deu uma extraordinária contribuição ao estabelecer uma dessas leis que permite

- A) ajustar os coeficientes de uma equação química.
- B) calcular o equivalente de uma espécie química.
- C) diferenciar uma mistura de uma substância.
- D) prever as proporções dos componentes de uma mistura de gases.

• Lei de Proust: (Lei das Proporções Definidas)

Em uma reação química, ao se variar a massa de um dos participantes, todas as outras massas deverão variar na mesma proporção:



⇒ Consequência: misturados na proporção indicada acima, ferro e enxofre formam uma substância química chamada sulfeto ferroso (FeS), com composição química definida. Em uma outra proporção, formarão simplesmente uma mistura (Fe + S) ou outra substância.

Item C