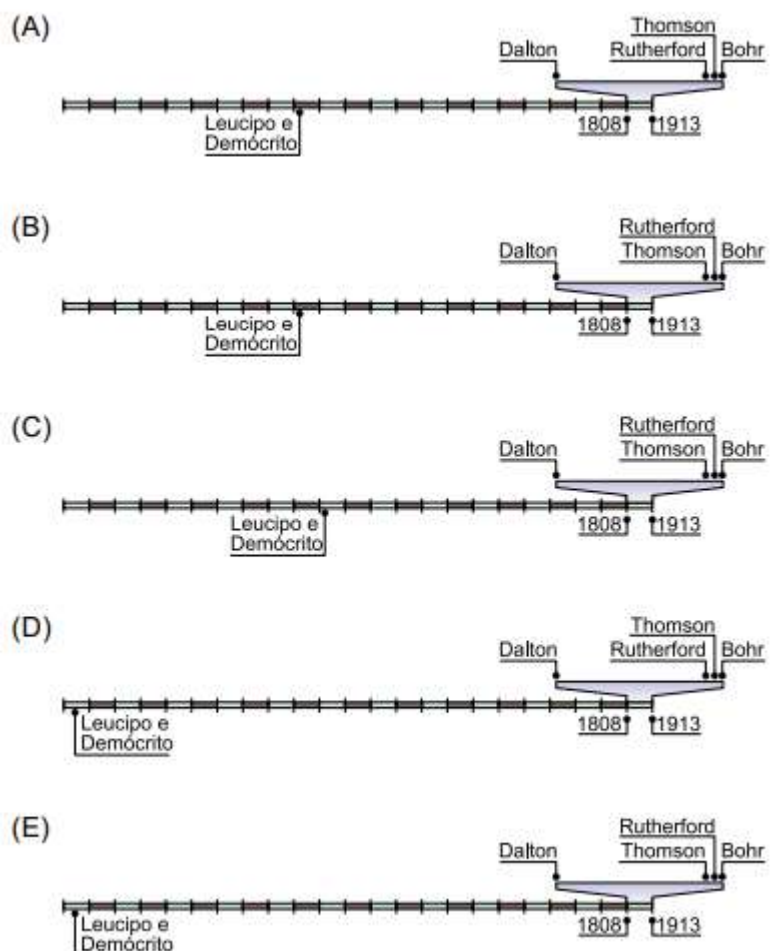


Questão 84

Estudos sobre modelos atômicos foram fundamentais para o desenvolvimento da Química como ciência. Por volta de 450 a.C., os filósofos gregos Leucipo e Demócrito construíram a hipótese de que o mundo e, em consequência, a matéria eram constituídos a partir de unidades idênticas e indivisíveis, chamadas átomos. Contudo, foi somente a partir do século XIX que a realização de experimentos tornou possível a comprovação de hipóteses desenvolvidas ao longo do tempo. Um dos primeiros modelos aceitos foi criado por John Dalton, apresentado em um livro de sua autoria, publicado em 1808. Anos depois, outros dois principais modelos foram desenvolvidos, até que, em 1913, o físico Niels Bohr publicou um livro com sua teoria sobre o modelo atômico.

Tomando como referência as datas de publicação dos trabalhos de Dalton e de Bohr, a linha do tempo que apresenta os fatos históricos do desenvolvimento do modelo atômico, com espaço proporcional à distância de tempo entre eles, é:



RESPOSTA

Alternativa E

Entre 1808 e 1913, que corresponde ao intervalo de tempo entre o modelo atômico proposto por Dalton e Bohr, são 105 anos. A única alternativa que representa a diferença de 2363 corresponde a E.

São $\frac{2363}{105} \approx 22,5$ intervalos de 105 anos.

Portanto alternativa E.

Obs: a questão exigia que o aluno soubesse a ordem cronológica e correta proposta pelos idealizadores dos modelos atômicos!

Dalton – Thomson – Rutherford – Bohr