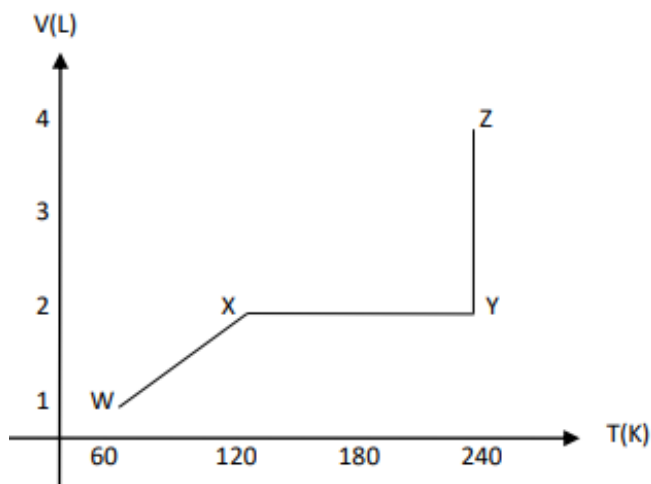


52. O gráfico volume versus temperatura a seguir mostra a sequência de processos da amostra de um gás ideal.



No que diz respeito à pressão do gás, é correto afirmar que

- A) diminui no trecho WX, permanece constante no trecho XY e aumenta no trecho YZ.
- B) permanece constante no trecho WX, diminui no trecho XY e aumenta no trecho YZ.
- C) aumenta no trecho WX, permanece constante no trecho XY e diminui no trecho YZ.
- D) permanece constante no trecho WX, aumenta no trecho XY e diminui no trecho YZ.

Assunto: Estudo dos Gases

→ Trecho WX: o volume dobra e a temperatura dobra. Isso é possível se a pressão for constante. (Lei de Gay-Lussac) (transformação isobárica)

→ Trecho XY: o volume é constante e a temperatura dobra. Isso é possível se a pressão dobrar. (Lei de Charles) (transformação isocórica)

→ Trecho YZ: a temperatura é constante e o volume dobra. Isso é possível se a pressão for reduzida à metade. (Lei de Boyle e Mariotte) (transformação isotérmica)

Tudo isso admitindo que a quantidade do gás ideal é constante.

Item: D