Welk van de onderstaande beweringen over een bepaald aantal N2 moleculen in een

vat bij kamertemperatuur en 1 atmosfeer druk is niet correct?

A. Niet alle moleculen hebben dezelfde kinetische energie.

B. De moleculen botsen elastisch met de wanden van het vat.

C. De gemiddelde potentiële energie van de moleculen veranderd niet gedurende de tijd.

D. Als de (absolute) temperatuur verdubbeld wordt, verdubbeld ook de gemiddelde snelheid van de moleculen.

**Answer: D**