Als de druk van een ideaal gas wordt gehalveerd en de absolute temperatuur van het gas wordt verdubbeld, dan zal het volume van het gas:

1. Vier keer zo groot worden als zijn originele waarde
2. Vier keer zo klein worden als zijn originele waarde
3. Gelijk blijven aan zijn originele waarde
4. Twee keer zo groot worden als zijn originele waarde

Antwoord: a

Algemene gaswet: $\frac{p\_{1}V\_{1}}{T\_{1}}=\frac{p\_{0}V\_{0}}{T\_{0}} \rightarrow \frac{\frac{1}{2}p\_{0}V\_{1}}{2T\_{0}}=\frac{p\_{0}V\_{0}}{T\_{0}} \rightarrow V\_{1}=4V\_{0}$