

Ejercicio 6.20

Autores: (course_default)

¿Cuántos factores de corrección aparecen en la ecuación de estado de van der Waals respecto de la de los gases ideales?

- a. Uno, para el volumen molar.
- b. Dos, uno para la presión y otro para el volumen molar.**
- c. Tres, uno para la presión, otro para la temperatura y otro para el volumen molar.
- d. Entre uno y tres, dependiendo de cada gas en particular.