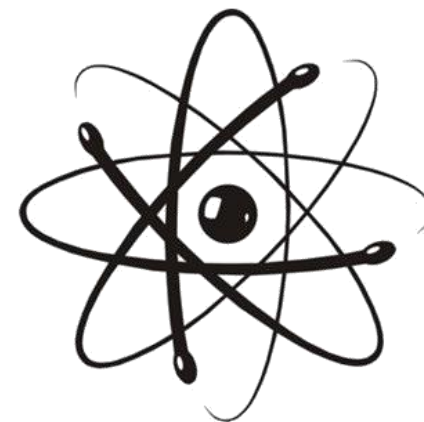


Equação Geral dos Gases

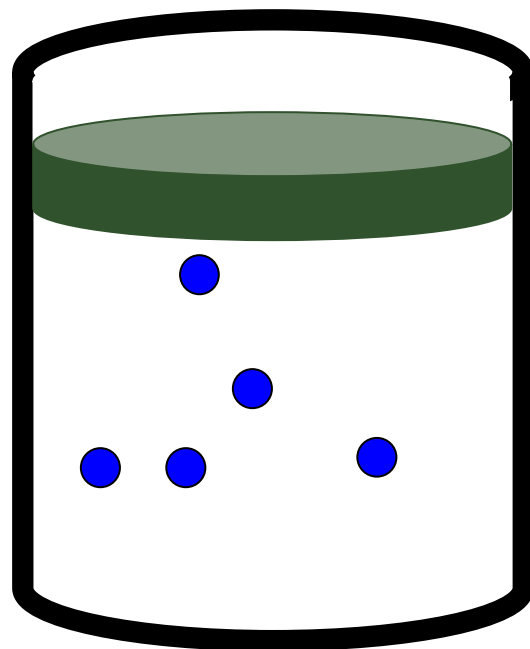
Prof. Francis Isotton
Química



Transformações Gasosas

Alteração:
Temperatura
Pressão
Volume

Mesma
quantidade do
gás



Temperatura



Energia Cinética
molecular

Equação Geral dos Gases

Certa quantidade de gás ideal ocupa 30 litros à pressão de 2 atm e à temperatura de 300 K. Que volume esse gás passará a ocupar se a temperatura e a pressão tiverem seus valores dobrados?

Equação Geral dos Gases

Certa massa de gás estava contida em um recipiente de 20 L, à temperatura de 27 °C e à pressão de 4 atm. Essa massa foi transferida para um reservatório de 60 L, à pressão de 2 atm. No novo reservatório, podemos afirmar que

- a. a temperatura absoluta ficou reduzida a 1/3 da inicial.
- b. a temperatura absoluta ficou reduzida de 1/3 da inicial.
- c. a temperatura, em °C, aumentou 50% do seu valor inicial.
- d. a temperatura, em °C, ficou reduzida a 1/2 de seu valor inicial.
- e. a temperatura absoluta aumentou 50% do seu valor inicial.