



## Tarefa Mínima

### TM 01 - 8º ANO - GUSTAVO - FÍSICA

#### Questão 01

Uma determinada massa de gás oxigênio ocupa um volume de 12 L a uma pressão de 3 atm e na temperatura de 27°C.

Que volume ocupará esta mesma massa de gás oxigênio na temperatura de 327°C e pressão de 1 atm?

Dado: **Kelvin = Celsius + 273**

#### Questão 02

Considere a situação na qual os pneus de um carro de passeio são calibrados à pressão de 30,0 libras, quando a temperatura do ar contido nos pneus estava em 27,0°C. Ao trafegar com o carro, a temperatura do ar aumentou para 45,0°C.

Considerando desprezível o aumento de volume (volume constante) de cada pneu e o ar como um gás ideal, determine o volume final dos pneus.

Dado: **Kelvin = Celsius + 273**

#### Questão 03

Sem alterar a massa e a temperatura de um gás, desejamos que um sistema que ocupa 800 mL a 0,2 atm passe a ter pressão de 0,8 atm.

Para isso, qual o novo volume do gás?