

# GASES



## Estudo dos gases

Aluno: \_\_\_\_\_ turma: \_\_\_\_\_

01. Digite as três variáveis de estado que caracterizam qualquer material em um dos três estados físicos.

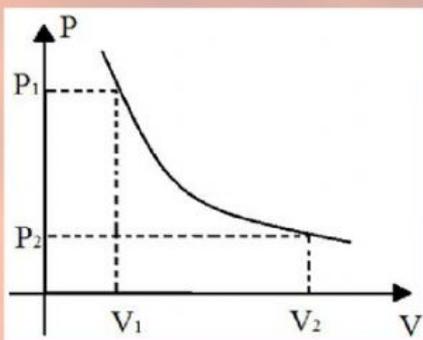


02. Transforme as unidades das seguintes variáveis:

- a)  $1,0 \text{ L} = \text{_____ mL}$
- b)  $200 \text{ mL} = \text{_____ L}$
- c)  $1,0 \text{ atm} = \text{_____ mmHg}$
- d)  $380 \text{ mmHg} = \text{_____ atm}$
- e)  $0^\circ\text{C} = \text{_____ K}$
- f)  $300 \text{ K} = \text{_____ }^\circ\text{C}$
- g)  $0,25 \text{ L} = \text{_____ mL}$
- h)  $0,2 \text{ atm} = \text{_____ mmHg}$
- i)  $-7^\circ\text{C} = \text{_____ K}$
- j)  $20 \text{ mL} = \text{_____ L}$



03. Ao sacudir o champagne, e abri-lo, as moléculas irão se colidir com as paredes da garrafa, causando assim uma forte \_\_\_\_\_, fazendo com que a rolha voe longe.



04. O gráfico ao lado representa uma transformação \_\_\_\_\_