

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) $0,25 \text{ L} = \text{_____ mL}$

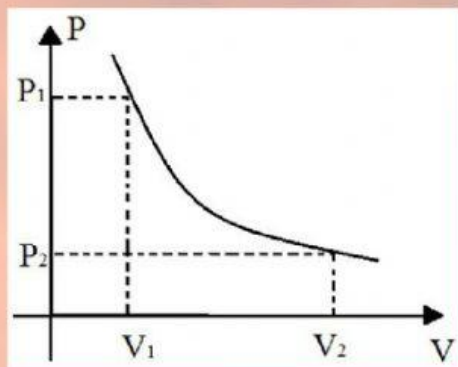
h) $0,2 \text{ atm} = \text{_____ mmHg}$

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 _____