GIMNASIO BILINGÜE CAMPESTRE MARIE CURIE
Resolución de aprobación No. 647 del 28 de Noviembre de 2018 (SEC)
"Everything humankind has created originates within the mind so, develop your mind and it will make an invaluable contribution"

ÁREA CIENCIAS NATURALES – QUÍMICA
QUIZ # 2
CUARTO PERIODO
GRADO OCTAVO __

Nombre: _____fecha: _____

1. ¿Cuál es el volumen en mL que ocupa un gas ideal si 0.948 moles se encuentran a una temperatura de 33,62 °C y a una presión de 1,43 atm? (R = 0,082 L.atm/mol K)

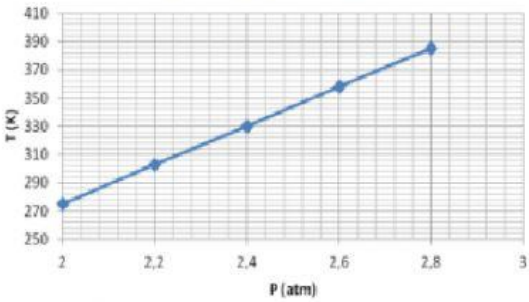
a) $1,67 \times 10^4$ mL
b) 1,67 mL
c) 16,67 mL
d) 4,2 x 10 L

2. 4.0 L de un gas están a 600 mm Hg de presión. ¿Cuál será su nuevo volumen si aumentamos la presión hasta 800 mm Hg?

a) 8 L
b) 5 L
c) 4 L
d) 3 L

3.

Observa la siguiente grafica responde:



a) ¿Qué variables se están trabajando?

_____

b) ¿Qué ley de los gases se está representando?

_____

c) ¿Cuál es la relación entre las variables?

_____

4. ¿Por qué en invierno se deben inflar los neumáticos más de una vez? Explique según la ley de los gases que corresponda.

LIVEWORKSHEETS