**PREGUNTAS TIPO II SELECCIÓN MULTIPLE CON UNICA RESPUESTA**

**1. La propiedad que tienen los gases de aumentar su volumen al aumentar la temperatura es:**

A. DIFUSION

B. DILATACION

C. ELASTICIDAD

D. COMPRESION

**2. A temperatura cte. y n cte., el volumen de un gas es proporcional a la presión ejercida sobre este, el nombre de esta ley es:**

A. BOYLE Y MARIOTTE

B. DALTON

C. CHARLES Y GAYLUSSAC

D. AVOGADRO

**3. Una mol de Neón ocupa un volumen de 5 lt y una temperatura 300°K, cuál será su volumen si la temperatura disminuye en 50 °K, P y n se mantienen constantes.**

A. AUMENTA

B. DISMINUYE

C. IGUAL

**"El volumen de un gas aumenta si disminuye la presión si se mantiene constantes su temperatura y moles"**

**4. Del texto anterior se puede inferir que:**

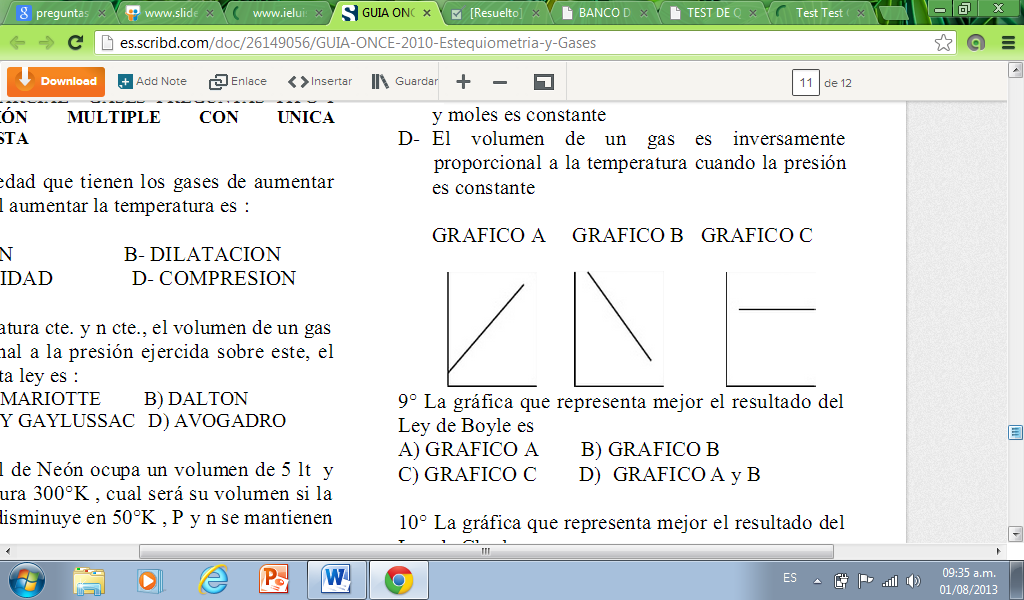
A. El volumen de un gas es directamente proporcional a la presión cuando la temperatura y moles constante.

B. El volumen de un gas es inversamente proporcional a la presión cuando la temperatura y moles son constantes

C. El volumen de un gas es directamente proporcional a la temperatura cuando la presión y moles es constante

D. El volumen de un gas es inversamente proporcional a la temperatura cuando la presión es constante

**RESPONDA LA PREGUNTA 5 DE ACUERDO CON LA SIGUIENTE IMAGEN**



**5. La gráfica que representa mejor el resultado de la Ley de Boyle es:**

A. GRAFICO A

B. GRAFICO B

C. GRAFICO C

D. GRAFICO A y B

**6. La gráfica que representa mejor el resultado de la Ley de Charles es:**

A. GRAFICO A

B. GRAFICO B

C. GRAFICO C

D. GRAFICO A y B

**PREGUNTAS TIPO II SELECCIÓN MULTIPLE CON MULTIPLE RESPUESTA**

**La siguientes preguntas se contestaran de acuerdo al siguiente cuadro, siempre habrán dos opciones correctas.**

**SI 1 Y 2 SON CORRECTAS RELLENE EL OVALO A**

**SI 2 Y 3 SON CORRECTAS RELLENE EL OVALO B**

**SI 3 Y 4 SON CORRECTAS RELLENE EL OVALO C**

**SI 2 Y 4 SON CORRECTAS RELLENE EL OVALO D**

**7. Cuál de los siguientes estados posee una forma variable:**

1. SOLIDO

2. LIQUIDO

3. GAS

4. PLASMATICO

**8. El volumen de un gas puede ser afectado por:**

1. pH

2. TEMPERATURA

3. DENSIDAD

4. PRESION

**9. Cuál de las siguientes propiedades de un gas no depende de la presión ejercida sobre el:**

1. COMPRESION

2. ELASTICIDAD

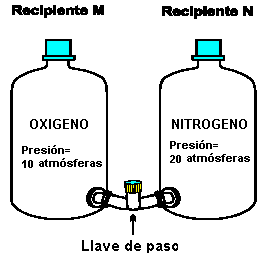
3. DILATACION

4. DIFUSION

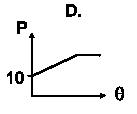
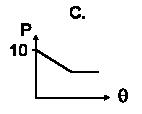
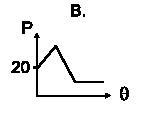
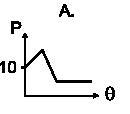
**PREGUNTAS TIPO II SELECCIÓN MULTIPLE CON UNICA RESPUESTA**

**CONTESTE LA PREGUNTA 10 DE ACUERDO CON LA SIGUIENTE INFORMACIÓN**

Dos recipientes de igual capacidad contienen respectivamente oxígeno (Recipiente M) y nitrógeno (Recipiente N), y permanecen separados por una llave de paso como se indica en la figura

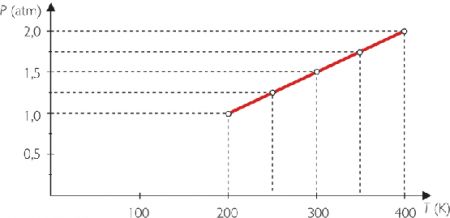


**10.** Si se abre completamente la llave, la gráfica que representa la variación de la presión (P) con el tiempo ( http://www.cespro.com/Materias/PREICFES/ICFESAbril2004/ImagenesICFESAbril2004/QuimicaNCAbril04im16.gif ) en el recipiente M, es:



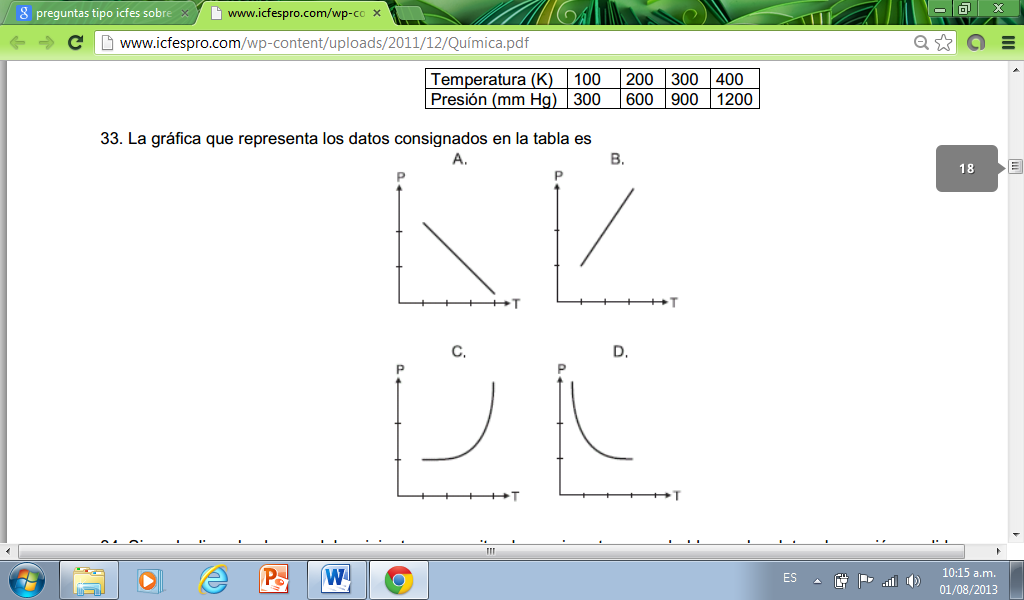
**CONTESTE LAS PREGUNTAS 11 Y 12 DE ACUERDO CON LA SIGUIENTE INFORMACIÓN**

**En un recipiente a volumen constante, se realiza un experimento variando la temperatura (T) de un gas tomando datos de Presión (P). Los resultados fueron los siguientes:**

[](http://www.educaplay.com/actividades/675598/imagen_1.png)**Temperatura (K) 100 200 300 400**

**Presión (mm Hg) 300 600 900 1200**

**11. La gráfica que representa los datos consignados en la tabla es**



**12. Si se duplica el volumen del recipiente y se repite el experimento, es probable que los datos de presión medidos a 100, 200 y 300 K sean respectivamente**

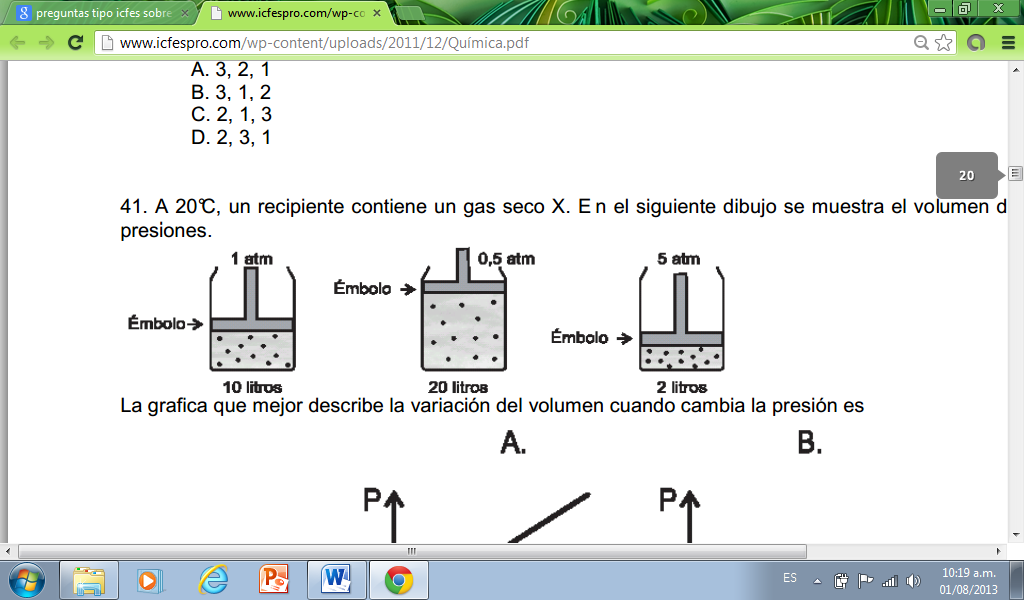
**A. 300, 150 y 75**

**B. 600, 1200 y 1800**

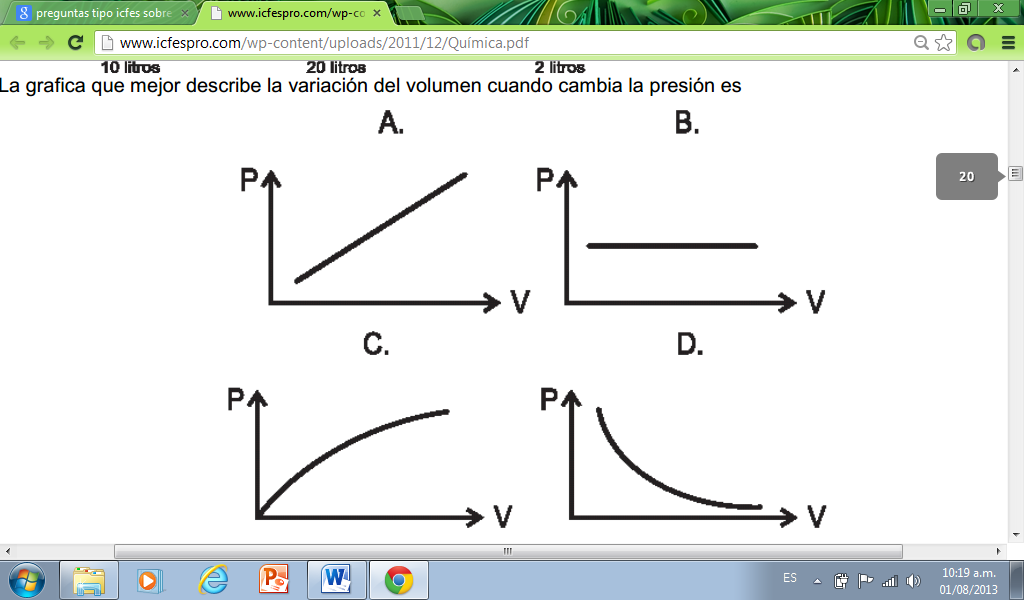
**C. 300, 900 y 1500**

**D. 150, 300 y 450**

**13. A 20°C, un recipiente contiene un gas seco X. E n el siguiente dibujo se muestra el volumen del gas a diferentes presiones.**



**La grafica que mejor describe la variación del volumen cuando cambia la presión es:**



**14.**

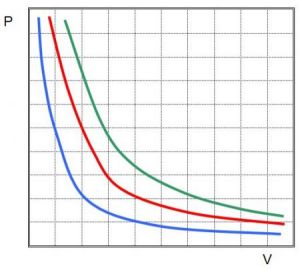
**¿Cuál es la expresión matemática que corresponde a la gráfica adjunta?**

A. P/T = cte.

B. T/P = cte.

C. P.T = cte.

**15.**

[[](http://www.educaplay.com/actividades/675598/imagen_1.jpg)](http://www.educaplay.com/actividades/675598/imagen_1.jpg)

**¿Cuál es la expresión matemática que corresponde a la gráfica adjunta?**

A. P.V = cts.

B. P/V = cte.

C. V/P = cte.

**16. Una masa de gas ocupa un volumen de 2 L a una presión de 2 atm. ¿Qué volumen ocupará si la presión aumenta 4 atm y la temperatura no cambia?**

A. 1 L

B. 2 L

C. 4 L

D. 8 L

**18.** Una masa de gas ocupa un volumen de 2 L a una presión de 2 atm. ¿Qué volumen ocupará si la presión disminuye a 1 atm y la temperatura no cambia?

A. 4 L

B. 1 L

C. 3 L

D. 2 L