



Colegio Cristiano Jireth

"Instruimos con principios bíblicos, éticos y morales"
Aprobado por resolución 04388 del 23 de Noviembre de 2010 - NIT. 807005272-7
Calle 35 No. 4-45 La Sabana - Los Patios / Tel. 5552151
e-mail: coljireth.lospatios_24@hotmail.es

Fecha:

Asignatura: Química

Grado: 7°

Nota:

Docente: Martha Luz Ramón García

Nombre:

Tipo de Evaluación: De comprobación o bimestral.



Objetivo: Identificar por medio de una evaluación escrita el nivel de aprendizaje conceptual alcanzado en los estudiantes en cuanto a las temáticas dadas durante el periodo.

Recomendaciones:

Realizar la prueba con lapicero, solo se aceptan reclamos si la prueba está a lapicero.

No use corrector ni haga enmendaduras le baja la nota de la evaluación.

Evite al máximo el fraude, pues acarrea amonestación disciplinaria.

PREGUNTAS TIPO ICFES SELECCIÓN MÚLTIPLE CON ÚNICA RESPUESTA

Marca la letra que indique la opción correcta en el cuadro de respuestas.

1. Pretende explicar la naturaleza de la materia y reproducir su comportamiento. Este concepto pertenece a:

- a. Ley de los gases ideales.
- b. Gases reales.
- c. La teoría cinética molecular.
- d. Ley de Boyle.

2. Estado de la materia en que las partículas se encuentran muy separadas.

- a. Sólido. b. Líquido. c. Gaseoso.

3. De acuerdo con la teoría cinética la moléculas de los gases

- a. Están muy unidas unas de otras.

- b. Tienen fuerzas de atracción que las mantienen unidas.
- c. Son muy grandes y el espacio entre ellas es mínimo.
- d. No tienen fuerzas de atracción entre ellas por eso están muy separadas.

4. Fuerza que ejercen las partículas del gas al chocar con las paredes del recipiente o con ellas.

- a. Presión. b. Fuerza. c. Temperatura. d. Ninguna de las anteriores.

5. La ley de Boyle dice que: a temperatura constante el volumen de cualquier gas es inversamente proporcional a su:

- a. Presión. b. Temperatura. c. Constancia. d. Presión atmosférica.

6. El estudio del comportamiento de los gases resultó en una relación entre las variables:

- a. Volumen, presión. Numero de moles y moléculas.
- b. Temperatura, presión, volumen y número de moles del gas.
- c. Numero de moles, volumen, gases. Temperatura.
- d. Presión, gases, volumen, numero de moles.

7. Por condiciones normales se entiende:

- a. Las habituales en un laboratorio, es decir, 25°C y 1 atm de presión
- b. Unas condiciones arbitrarias estandarizadas que nos permiten agilizar los cálculos.
- c. Aquellas en las que un mol ocupa un volumen previamente



Colegio Cristiano Jireth

"Instruimos con principios bíblicos, éticos y morales"
Aprobado por resolución 04388 del 23 de Noviembre de 2010 - NIT. 807005272-7
Calle 35 No. 4-45 La Sabana - Los Patios / Tel. 5552151
e-mail: coljireth.lospatios_24@hotmail.es

Fecha:

Asignatura: Química

Grado: 7°

Nota:

Docente: Martha Luz Ramón García

Nombre:

Tipo de Evaluación: De comprobación o bimestral.

- establecido cuyo valor es universal, pues es
- d. una constante.
 - e. Unas condiciones de referencia arbitrarias, que nos permiten efectuar comparaciones entre diversas muestras gaseosas así como en ciertas ocasiones agilizar los cálculos sencillos.

aumentamos la presión a 1140mmHg ¿cuál será su volumen?

Un gas ocupa un volumen de 50cm³ a una presión de 20mm Hg ¿cuál será su volumen si la presión aumenta.60mmHg?

8. Tienen forma y volumen constante.

- a. Estado sólido. b. Estado liquido.
- c. Estado gaseoso. d. Estado semisólido.

9. DOY 5 EJEMPLOS DEL ESTADO SOLIDO, LÍQUIDO Y GASEOSO.

RESUELVE cada uno de los siguientes ejercicios.

1. Un recipiente contiene 450ml de gas oxígeno a 10°C. Calcula:
 - a) la presión del O₂, sabiendo que su masa es de 20g.
 - b) El volumen que ocupara esa cantidad de gas en C.N. (condiciones normales)
 Datos : Masas atómicas O=16.

2. Una muestra de cierto gas que ocupa una presión de 300torr un volumen de 67 ml y 13°C. ¿ calcula los moles?.

3. ¿Cuál es el volumen de 2.5 moles de un gas cuya presión es de 16 atmósferas, a una temperatura de 23°C?

Cierto gas ocupa un volumen de 6L con una atmosfera de presión,

TABLA DE RESPUESTAS				
	A	B	C	D
1.				
2.				
3.				
4.				
5.				
6.				
7.				
8.				

ESTUDIAR no es una tarea fácil, pero es algo muy GRATIFICANTE, porque todo lo que aprendas te va a acompañar el resto de tu VIDA, y te ayudará a GANARTE la VIDA.



Colegio Cristiano Jireth

"Instruimos con principios bíblicos, éticos y morales"
Aprobado por resolución 04388 del 23 de Noviembre de 2010 - NIT. 807005272-7
Calle 35 No. 4-45 La Sabana - Los Patios / Tel. 5552151
e-mail: coljireth.lospatios_24@hotmail.es

Fecha:

Asignatura: *Química*

Grado: *7º*

Nota:

Docente: *Martha Luz Ramón García*

Nombre:

Tipo de Evaluación: *De comprobación o bimestral.*