

## TICKET DE SALIDA

<b>Nombre:</b>	<b>Curso:</b>	<b>Fecha:</b>
<b>OA 13: Explicar el comportamiento de gases ideales considerando factores como presión, volumen y temperatura.</b> <b>OA 14: Reconocer la clasificación de la materia en sustancias puras y mezclas (homogéneas y heterogéneas).</b>		

### I. Marca la alternativa que consideres correcta:

¿Qué variable puede modificar las características de un gas?

- A) Volumen  
 B) Temperatura  
 C) Presión  
 D) Todas las anteriores.

2. A temperatura constante, si el volumen de un gas aumenta. ¿Qué sucede con la presión?

- A) Aumenta  
 B) Disminuye  
 C) Se mantiene constante  
 D) Todas las anteriores.

3. A Presión constante, si la temperatura de un gas aumenta. ¿Qué sucede con el volumen del gas?

- A) Aumenta  
 B) Disminuye  
 C) Se mantiene constante  
 D) Todas las anteriores.

4. A volumen constante, si la temperatura de un gas aumenta. ¿Qué sucede con la presión?

- A) Aumenta  
 B) Disminuye  
 C) Se mantiene constante  
 D) Ninguna de las anteriores.

5. “Es aquella que el investigador puede manipular” Esta descripción corresponde a una variable de tipo:

- A) Dependiente  
 B) Constante  
 C) Independiente  
 D) Cambiante

6. Es aquella que resulta de la manipulación de una variable. Esta descripción corresponde a una variable de tipo:

- A) Dependiente  
 B) Constante  
 C) Independiente  
 D) Cambiante

7. Cuando se eleva un globo aerostático, se evidencia la relación entre las variables:

- A) Presión y Temperatura.  
 B) Volumen y Presión.  
 C) Temperatura y Presión.  
 D) Todas las anteriores.

II. Escribe el concepto relacionado con la clasificación de la materia, en cada descripción.

Descripción	Concepto
1. Mezclas cuyos componentes se pueden distinguir a simple vista o con un microscopio.	
2. Combinaciones de dos o más sustancias puras que no reaccionan entre sí.	
3. Todo aquello que tiene masa y ocupa un lugar en el espacio.	
4. Está formado por un tipo de átomo.	
5. Su composición química no varía aun cambiando las condiciones de presión y temperatura.	
6. Mezcla cuyos componentes se encuentran distribuidos de manera uniforme.	
7. Está formado por dos o más elementos diferentes.	

III. Clasifica los siguientes ejemplos en mezclas homogéneas o heterogéneas.

Ejemplo mezcla	Tipo de mezcla (Homogéneas o Heterogéneas)
1. Agua con sal	
2. Vinagre	
3. Jugo de fruta natural	
4. Ensalada	
5. Agua con aceite	
6. Leche	
7. Aire de la atmósfera	