

Nombre	Grado	Sección	Clave

Guía de trabajo del capítulo 06 de Química

1. Instrucciones: lea detenidamente el capítulo 06, puede utilizar cualquier método de retroalimentación resumen, cuadros conceptuales, etc. ***Solo el libro de texto podrá utilizar como fuente bibliográfica.***

2. Defina los siguientes conceptos:

a. Gas:

b. Vapor:

c. Presión atmosférica:

d. Presión atmosférica estándar:

e. Hipótesis de Avogadro:

f. Gas ideal:

g. Presión parcial :

h. Cinética de gases:

i. Efusión:

j. Difusión:

3. Explique las diferencias entre:

a. Altura y presión:

b. Relación volumen y presión de un gas:

c. Relación volumen y temperatura de un gas:

d. Relación temperatura y presión de un gas:

4. Defina y dé un ejemplo de:

a. Ley de Boyle

Ejemplo:

b. Ley de Charles

Ejemplo:

c. Ley de Gay-Lussac:

Ejemplo:

d. Ley de Avogadro:

Ejemplo:

e. Ecuación de los gases ideales:

Ejemplo:

f. Ley de Dalton de las presiones parciales:

Ejemplo:

g. Teoría cinética molar:

Ejemplo:

h. Ley de Graham:

Ejemplo:

Entrega:

- El trabajo es individual o en parejas.
- Imprima la guía utilizando ambos lados de las hojas
- Utilice el cuadro de identificación que esta al principio de la misma.
- No haga caratula.
- Responda las preguntas a mano
- Entregar el trabajo al secretario de su sección y este deberá entregar la tarea en los recreos el día programado en Wuupa para su entrega.
- Debe ser puntuales no se aceptan trabajos tarde.
- Se revisara orden y limpieza