



Evaluación de Química

Estado gaseoso

I Completa los espacios vacíos de las siguientes descripciones del tema.

1. El estado gaseoso de la materia es el estado de de la misma que no tiene forma ni propio
2. Se define a un gas como una.....(elemento o compuesto) .Así como los sólidos, los gases pueden en agua u otros líquidos.
3. Elindica todo el espacio que ocupa un gas en su
4. Las moléculas se mueven en el a gran velocidad y muy unas de otras.
5. La atmósfera está compuesta por una mezcla de gases cuya composición porcentual en volumen es de aproximadamente% de N_2 , 21% de O_2 , y 1% de otros gases incluyendo CO_2 .
6. Los gases pueden o contraerse ende frío o calor.

II Menciona el nombre de acuerdo a la propiedad que presentan los gases de acuerdo a la descripción presentada.

1.	1. Mucho más que los líquidos, los gases carecen prácticamente de fuerzas de unión entre sus partículas.
2.	2. Así como los sólidos, los gases pueden disolverse en agua u otros líquidos.
3.	3. Los gases pueden mezclarse fácilmente entre sí debido al espacio entre partículas que poseen.
4.	4. Ocupan el volumen del contenedor en el que se encuentren.
5.	5. Puede obligarse a un gas a ocupar un volumen más pequeño, forzando las moléculas a estrecharse entre sí.

III Identifica y nombra las variables de los gases

Es la relación que se establece entre el peso molecular en gramos de un gas y su volumen molar en litros.	Indica todo el espacio que ocupa un gas en su movimiento. Se expresa en mililitros, cm^3 y litros.	Las moléculas de un gas, al moverse continuamente y a altas velocidades, no sólo chocan entre sí, sino que también lo hace con las paredes del recipiente.	“Es el grado de nivel térmico perceptible por nuestro sentido”. También se define como; “La medida del flujo de calor de un cuerpo”.
---	--	--	--

IV Identifica los siguientes términos del estudio del estado de los gases

Leyes de los gases

Presión absoluta

Presión atmosférica

Denominada también presión barométrica. Es la presión que ejerce el aire sobre la tierra.

Es la presión total de un gas que está en un recipiente, es igual a la suma de las presiones manométrica y barométrica.

Son el producto de incontables experimentos que se realizaron acerca de las propiedades físicas de los gases.

Prof. lic. Reinaldo Cespedes/Cespedes