



Corporación Educativa

María Goretti

"Aquí nos Educamos hacia la Formación
Integral con Calidad Científica"

AREA: QUÍMICA

ACTIVIDAD:

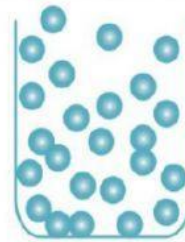
GRADO: QUINTO

FECHA:

DOCENTE: *Cordell Mariana Ochoa Moreno*

Las propiedades de Los gases

Los gases no tienen forma propia ni volumen fijo, pues adoptan los del recipiente que los contenga. En estado gaseoso, la fuerza de atracción entre las partículas es prácticamente nula, lo que les permite moverse libremente. Como las partículas tienen mayor energía cinética que en los líquidos, se encuentran muy separadas y ocupan todo el espacio disponible. Al igual que los líquidos, no tienen una forma definida y fluyen con facilidad. No tienen volumen constante y también pueden comprimirse, es decir, disminuyen su volumen fácilmente cuando se les aplica una fuerza.



Las partículas de los gases se mueven libremente.

Compresibilidad

Las sustancias gaseosas se comprimen fácilmente, debido a las bajas fuerzas de atracción que presentan y que hacen que sus partículas estén muy separadas. Esto permite reducir su volumen aplicándoles una presión determinada.

La jeringa contiene aire, que es un gas.



Si hacemos fuerza, el volumen del gas disminuye.



Expansión

Los gases son sustancias que se expanden rápidamente hasta llenar el recipiente que los contiene. Esto ocurre debido al gran movimiento de las partículas que los constituyen. Por ejemplo, el humo y el vapor de agua.

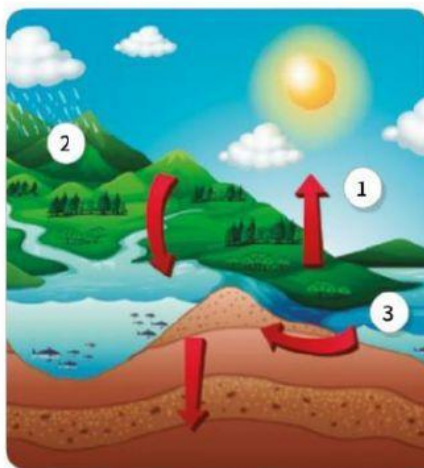
El gas que contiene el globo tiene la forma y el volumen del globo.



Si se pincha el globo, el gas se reparte por toda la habitación.



Observa la siguiente imagen y con base en ella, selecciona la respuesta.



¿Cómo se encuentran distribuidas las moléculas del agua en el punto 1?

A.



C.



B.



D.

