



37

¡QUE SE TE ESCAPAN LOS GASES!

Profesores coordinadores: Jesús Bueno González y Miguel Ángel Pérez Vega
José Crespo Sánchez, José Rafael Talavera González y María Dolores Zambrana Carrasco.

I.E.S. Iulia Salaria. C/ San Antón 1, C.P. 23410, Sabiote (Jaén)

ies_iuliasalaria@hotmail.com

Este trabajo pretende medir la cantidad de gas que pierde una botella de agua con gas, cogemos esta clase de bebida porque es la más simple de todas las bebidas con gas y cuales son las condiciones óptimas para su conservación. Ya que no hay un método para este proyecto, tenemos la dificultad de tener que encontrarlo y de saber los errores que se puedan tener. Averiguaremos el nivel de pH bajo diferentes condiciones: temperaturas, recipientes (según el material, tamaño, opaco o translúcido...), exterior e interior de la clase, etc; y estudiaremos la reacción de equilibrio entre ácido carbónico y CO_2 , la proporción de CO_2 disuelta, la solubilidad de los gases en el líquido y la presión en el interior de la botella, para tratar de determinar de este modo la concentración de CO_2 , la conductividad, etc. Utilizaremos una botella de 1,5 L de agua con gas y los aparatos que utilizaremos serán: pHmetro, conductivímetro, manómetro, termómetro, etc. Con el método que vamos a utilizar pretendemos cumplir nuestro objetivo de saber en que condiciones se mantendrá mejor el gas en las bebidas para poder utilizarlo en nuestra vida cotidiana.

Palabras clave: *ácido carbónico, CO_2 , gas, solubilidad, bebida.*