Biblioteca GK Archivo de conocimiento

Le Chatelier y la fuerza que restablece el equilibrio

Dirección del artículo

https://www.gklibrarykor.com/es/article/4792/

Vista previa del PDF · Fragmento

Si agitas una botella cerrada de bebida carbonatada y luego la destapas, las burbujas salen de golpe. Dentro de la botella coexistían en equilibrio el dióxido de carbono disuelto en el líquido y el que se encontraba en estado gaseoso. En cuanto se destapa la botella, cambia la presión y se altera el equilibrio. En química, una sola frase resume cómo responde un sistema a una perturbación de este tipo. Es el «principio de Le Chatelier» (Le Chatelier's Principle). En términos sencillos, el principio de Le Chatelier es una ley empírica según la cual, si se modifica la concentración, la presión o