

Problema 314: a) ¿Cómo varía la solubilidad de los gases en los líquidos con la presión? b) ¿Qué ocurre cuando abrimos una bebida gaseada?

a) Se llama solubilidad a la concentración de una disolución saturada. En general la solubilidad de los gases en los líquidos aumenta con la presión.

b) Las bebidas gaseadas son bebidas con gases en disolución, cuando están cerradas la presión encima del líquido es alta, cuando las abrimos la presión sobre el líquido disminuye, es la presión atmosférica y observamos que se desprende gran cantidad de burbujas, a veces proyectan el líquido al exterior, lo hemos visto en algunas celebraciones familiares con espumosos, o en el podio de los grandes premios de motos o F1. Los gases se disuelven más a alta presión. Cuando disminuye la presión los gases se escapan de la disolución en forma de burbujas. Estas burbujas también las sufren los buceadores cuando ascienden de sus inmersiones pudiendo producir embolias con grave riesgo para sus vidas.