



¿Sabías qué...porque no se congela el Alcohol?

Muchas son las personas que tienen por costumbre guardar las botellas de licor en el congelador con el fin de que estén bien frías a la hora de servir, sin tener así que utilizar cubitos de hielo en la bebida.

Las bebidas alcohólicas poseen etanol, un compuesto químico orgánico formando parte de la familia de los alcoholes. Este tipo de alcohol es el que la gente puede beber y es "seguro" de tomar (obviamente hasta cierto punto). El etanol tiene un punto de congelación -114 ° C, mucho más bajo que lo que un congelador doméstico puede alcanzar, que es de -18° a -20° C. Sin embargo, el etanol no se encuentra solo en las bebidas alcohólicas y siempre está mezclado con agua y otros ingredientes, lo que eleva el punto de congelación. La cantidad de etanol en una bebida es descrito como el porcentaje de alcohol por volumen. El punto de congelación de una bebida particular depende principalmente en el porcentaje de etanol en ella.

A continuación una tabla de la temperatura que deben tener el tipo de bebidas alcohólicas para su congelamiento.



Tipo de bebida	Graduación alcohólica (promedio)	Temp. mínimo de congelamiento
Vino	13.5°	-15.39°
Cerveza	11°	-12.54°
Vodka	40°	-45.60°
Tequila	45°	-51.3°
Whiskey	42°	-47.88°

Para más información consulte el siguiente enlace:
<https://www.fundacionaqua.org/agua-y-alcohol/#:~:text=Pero%20%C2%BFy%20qu%C3%A9%20el,bajas%20como%20congelar%20alcohol.>

En **QUANTUM Consultoría Compras y Servicios** quedamos a sus órdenes.