

¿POR QUE SE AÑADE SAL A LA NIEVE

¿Por qué se añade sal a la nieve?

El punto de congelación del agua pura es de 0° C. Sin embargo cuando se disuelve alguna sustancia en ella, el punto de congelación de la disolución resultante desciende. El descenso que se produce depende de la cantidad de sustancia disuelta. Con 22 g de sal por cada 100 g de agua se consigue que el punto de congelación disminuya hasta -21°C.