

Eiswürfel angeln



Salz senkt den Gefrierpunkt von Wasser. Normalerweise friert Wasser bei 0 Grad Celsius (0 °Celsius). Ohne Salz würde das Eis gefroren bleiben, solange die Temperatur nicht über 0 °Celsius steigt. Doch durch das Salz beginnt das Eis bereits bei Temperaturen unter 0 ° Celsius zu schmelzen. Daher bildet sich ein dünner Wasserfilm auf der Oberfläche des Eiswürfels. Der restliche Eiswürfel bleibt weiterhin sehr kalt.

Wenn man nun einen Faden auf diesen Wasserfilm legt, reicht diese Kälte aus, um den dünnen Wasserfilm schnell wieder gefrieren zu lassen. Das geschmolzene Wasser wird also erneut zu Eis. Der Faden im Wasserfilm, wird im neuen Eis eingeschlossen. Auf diese Weise haftet der Faden am Eiswürfel.

Dieses Prinzip nutzt man auch im Alltag. Im Winter streut man Salz auf vereiste Straßen, um das Eis zum Schmelzen zu bringen. Das Salz sorgt dafür, dass das Eis selbst bei Temperaturen unter dem Gefrierpunkt flüssig wird.

TIPP: Tauche den Faden ins Wasser, bevor du ihn auf den Eiswürfel legst.

