

# MISTERIOS DEL HIELO

El conocimiento básico del agua nos dice que está compuesta de hidrógeno y oxígeno, con dos átomos del primero por uno del segundo. Descubre siete conceptos clave sumergidos en la sopa de letras en posición, horizontal, vertical o inclinada.

j	k	c	v	m	z	w	f	s	u	t	g	q	i	o	d	n	a	g	y	x
e	p	r	l	h	n	e	z	y	t	a	p	b	c	j	q	o	s	w	x	i
m	v	h	l	g	k	u	r	a	s	q	o	h	e	x	a	g	o	n	a	l
h	l	m	f	u	z	e	n	t	a	k	b	j	r	g	w	s	u	a	l	f
z	y	x	t	h	b	j	m	o	c	p	g	n	r	v	i	d	q	e	k	v
b	x	q	n	y	m	p	s	w	d	e	v	e	i	n	c	t	i	p	o	s
r	o	h	i	l	h	u	n	b	e	q	i	d	w	a	j	s	f	o	g	k
p	e	y	z	x	v	r	c	m	r	c	b	z	k	g	t	n	a	u	g	a
q	x	y	l	o	v	r	e	l	p	e	k	j	f	q	l	s	u	h	p	m

1 Es líquida entre 0 °C y 100 °C. Por debajo de la primera temperatura es sólida y por encima de la segunda es esto.

2 Este compuesto, en sus tres estados es una parte integral de la vida cotidiana de las personas en todo el mundo.

3 Durante mucho tiempo se ha creído que los cristales de nieve eran de dos predominantes.

4 Una cita del erudito Han Yin en China 135 a.C sobre la cuestión. Las flores de plantas y árboles tienen, generalmente, cinco puntas. Las de ésta, tienen seis.

5 Este gran científico se ocupó también del tema y en 1611 escribió un ensayo sobre “El copo de nieve de seis puntas”

6 La disposición de este tipo hace que, al formarse la nieve, sea menos densa que la forma líquida del agua.

7 Cuando el agua comienza a congelarse, tenemos agua líquida y vapor. Las moléculas de agua helada van formando una rígida en la que cada átomo de oxígeno está rodeado por cuatro átomos de hidrógeno. Este patrón se traslada a las moléculas de agua del aire próximas.