

BICARBONATE DE POTASSIUM

(BICARBONATO POTASICÓ)



DESACIDIFICACIÓN DE MOSTOS Y VINOS

CARACTERÍSTICAS

- ◆ **BICARBONATE DE POTASSIUM** es un producto único elaborado a base de cloruro potásico y gas carbónico, el cual se ha obtenido a partir de calcáreas.
- ◆ Esta sal básica (pH de la solución al 10% : 8,7) conserva no obstante una función ácida (H) que juega un papel muy importante en su actividad.
- ◆ La desacidificación, necesaria en los años de acidez elevada, se explica a partir de fenómenos complejos :
 - Disminución de la acidez total,
 - Aumento del pH,
 - Salificación de los ácidos,
 - Precipitación de los ácidos en forma de sales (bitartrato potásico).
- ◆ La acidez de los mostos y los vinos se debe esencialmente al ácido tartárico y al ácido málico (el ácido láctico reemplaza el ácido málico después de la fermentación maloláctica).
- ◆ **BICARBONATE DE POTASSIUM** reacciona exclusivamente con el ácido tartárico, formando bitartrato potásico y gas carbónico. Esto se traduce en una disminución de la acidez total :

- 0,8 g/L de $KHCO_3$ disminuyen la acidez de un mosto o un vino en 0,4 g/L (expresada en gramos de H_2SO_4).

Además, después de la precipitación en frío, una parte del Bitartrato Potásico (THK) precipitará, lo que se traduce en una nueva disminución de la acidez total, de aproximadamente 0,25g.

Entonces, globalmente :

	Disminución de la acidez total en g/L (H_2SO_4)			Aumento del pH		
	neutralización	precipitación	total	neutralización	precipitación	total
0,8g/L de $KHCO_3$	0,4	aprox. 0,25	aprox. 0,65	+0,2	despreciable	+0,2

- ◆ El tratamiento con **BICARBONATE DE POTASSIUM** es la forma de desacidificación que aumenta en mayor grado el pH.
- ◆ Después del tratamiento con **BICARBONATE DE POTASSIUM**, el vino resulta menos agresivo, sensación ligada a la disminución de la acidez total y también al aumento del pH. El pH refleja la acidez real, apreciada de forma directa en la degustación.

LEGISLACIÓN

- ◆ En una desacidificación, la disminución de la acidez no puede ser mayor a 1g/L expresada en ácido tartárico, esto es 0,65g/L de H₂SO₄.
- ◆ Las desacidificaciones sólo están permitidas en ciertas zonas vitícolas, y bajo ciertas condiciones. Consulte la legislación vigente en su región.
- ◆ La desacidificación y la acidificación se excluyen mutuamente.
- ◆ La cantidad de **BICARBONATE DE POTASSIUM** utilizada debe entonces ser declarada o inscrita en un registro de tratamientos de desacidificación.
- ◆ Para los mostos, existen unas fechas límite para la desacidificación en función de la región vitícola.
La desacidificación de los vinos puede realizarse en cualquier época del año. (reglamento de la CE 1493/1999).

DOSIFICACIÓN

- ◆ 0,8g/L (o 80g/hL) de **BICARBONATE DE POTASSIUM** implican una disminución inmediata de la acidez de 0,4g/L (H₂SO₄).

MODO DE EMPLEO

- ◆ Disolver **BICARBONATE DE POTASSIUM** en 10 veces su peso en mosto o vino, y adicionar al depósito procurando llevar a cabo una buena homogenización.
- ◆ Atención, la disolución de **BICARBONATE DE POTASSIUM** provoca la formación de abundante espuma, por lo que hay que prever el uso de un recipiente suficientemente grande.

PRESENTACIONES

- ◆ Bolsa de 1 kg – Caja de 25 x 1 kg.
- ◆ Bolsa de 5 kg – Caja de 5 x 5 kg.
- ◆ Saco de 25 kg.

CONSERVACIÓN

- ◆ Conservar el envase lleno, con el sellado original, resguardado de la luz, en un lugar seco y sin olores.
- ◆ Una vez abierto el envase utilizar el producto rápidamente.

Las informaciones anteriormente indicadas corresponden a nuestros conocimientos actuales. Están indicadas sin compromiso ni garantía por nuestra parte en la medida que su utilización queda dentro de nuestro control. Estas informaciones no leberan al usuario del cumplimiento de la legislación y medidas de seguridad vigentes. Este documents esta la propiedad de SOFRALAB y no se puede modificar sin su acuerdo.