

DESACIDIFICAÇÃO DE MOSTOS E VINHOS

O **BICARBONATO DE POTÁSSIO** é um sal produzido a partir de cloreto de potássio e dióxido de carbono obtido a partir do calcário. Este sal básico (pH da solução a 10%: 8,7) conserva uma função ácida (H), que desempenha um papel importante ao nível da sua ação.

A desacidificação necessária nos anos de elevada acidez, traduz-se através de fenómenos complexos:

- ▶ Decréscimo da acidez total;
- ▶ Aumento do pH;
- ▶ Salificação dos ácidos;
- ▶ Precipitação dos ácidos sob a forma de sal (bitartarato de potássio).

A acidez dos mostos e dos vinhos deve-se essencialmente ao ácido tartárico e ao ácido málico (o ácido láctico substitui o ácido málico após a FML).

O **BICARBONATO DE POTÁSSIO** atua exclusivamente sobre o ácido tartárico, formando bitartarato de potássio e dióxido de carbono. Esta ação traduz-se numa diminuição da acidez total: 0,8g/L de **BICARBONATO DE POTÁSSIO** (KHCO_3) reduzem a acidez do mosto/vinho em 0,62g (ác.tartárico)/L. Este rendimento inclui a acidez neutralizada e as precipitações tartáricas induzidas.

Nota Importante: O tratamento pelo frio levará à precipitação de uma parte do bitartarato de potássio (THK), o que se traduz numa nova redução da acidez total em cerca de 0,38 g (ác. tartárico)/L.

Balanço Global da aplicação de 0,8 g/L de Bicarbonato de Potássio (KHCO_3):

	Diminuição da acidez total (g ác.tartárico/ L)	Aumento do pH
Neutralização	0,62	~ 0,2
Precipitação	~ 0,38	Negligenciável
Total	~ 1	~ 0,2

- ▶ O tratamento com Bicarbonato de Potássio é o método de desacidificação que mais aumenta o pH.
- ▶ Após o tratamento com o **BICARBONATO DE POTÁSSIO**, o vinho torna-se menos agressivo, devido à diminuição da acidez total, mas também ao aumento do pH. O pH exprime a acidez real diretamente sentida durante a prova.

CORRETORES DE ACIDEZ

BICARBONATO DE POTÁSSIO

ESPECIFICAÇÕES

Aparência: Cristais brancos

Bicarbonato de potássio $\geq 99\%$; Potássio $\geq 38\%$; Insolúvel em água $\leq 0,01\%$;

$K_2SO_4 \leq 0,04\%$; Pb ≤ 5 ppm; As ≤ 3 ppm; Mercúrio ≤ 1 ppm; Sódio ≤ 1 ppm;

Fe2O3 ≤ 10 ppm; Humidade $\leq 1\%$; KCl $\leq 0,02\%$; pH $\leq 8,6$

DOSAGEM E MODO DE UTILIZAÇÃO

Dosagem recomendada: 0,4 a 1,2 g/L

Utilizar de acordo com a legislação em vigor.

A aplicação de 0,8g/L (80g/hL) de **BICARBONATO DE POTÁSSIO** reduz a acidez 0,62 g (ác. tartárico)/ L.

1. Dissolver em 10 vezes o seu peso em mosto ou vinho e adicionar à cuba garantindo uma boa homogeneização.
2. A dissolução do **BICARBONATO DE POTÁSSIO** origina uma produção elevada de espuma. Por esse motivo é necessário preparar a solução num recipiente suficientemente grande para realizar esta operação.

EMBALAGEM E ARMAZENAMENTO

1 e 25 Kg

Embalagem selada de origem:

Local seco, bem ventilado, isento de odores.

Embalagem aberta: Utilizar rapidamente.

Garantimos a qualidade deste produto na sua embalagem de origem e utilizado de acordo com a data de validade e condições de armazenamento. A informação presente neste documento é verdadeira e baseada no nosso conhecimento atual, no entanto não deverá ser considerada como uma garantia expressa ou uma condição para venda deste produto.