

324/01

EL SULFITADO : Cuales son las soluciones ?

NOMBRE COMERCIAL	SO ₂ gas	BAKTOL		SULFOSSOL 400	SULFOSSOL 200
NOMBRE COMÚN		Solución de bisulfito potásico	Solución sulfurosa al 5 %	Solución de bisulfito amónico	Solución de bisulfito amónico
Fórmula química	SO ₂	HSO ₃ K + H ₂ O	SO ₂ + H ₂ O	HSO ₃ NH ₄ + H ₂ O	HSO ₃ NH ₄ + H ₂ O
Concentración de SO₂	SO ₂ puro	200 (maxi 200)	50 g/L (maxi. 80)	400 g/L (maxi 400)	200 g/L (maxi 400)
Variación de la concentración					
- por cristalización	Ninguna	Grande a baja temperatura	Nula	Nula	Nula
- por volatilización	Total al aire libre	Muy grande a partir de 20° C	Muy grande	Poco importante	Muy débil
Sustancias aportadas además del SO₂	Ninguna	Aporte de potasio : 10 mg/L de SO ₂ (1 g/hL) 6 mg/L de potasio	agua	10 mg/L de SO ₂ (1 g/hL) 2,8 mg/L de NH ₄	10 mg/L de SO ₂ (1 g/hL) 2,8 mg/L de NH ₄
OLOR a SO₂	Irrespirable	Fuerte a 20° C	Muy fuerte - Insoportable	Poco importante	Muy débil
PRECIO	SO ₂ : bajo precio Botellas : consignadas		La pequeña concentración incide de forma importante en el precio de transporte	Idéntico al SO ₂ gas	Idéntico al bisulfito potásico
USOS	Todos los usos	VINOS MOSTOS	Todos los usos Cualquier etapa	VENDIMIA	VENDIMIA
INCONVENIENTES	Peligroso, contaminante Pérdidas en la atmósfera Botellas consignadas Se necesita un dosificador	- Pérdidas en la atmósfera - Riesgo de cristalización	Pérdidas muy importantes Contaminación considerable	Pérdidas poco importantes	Pérdidas muy pequeñas

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 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.

