

## RESOLUCIÓN OIV-OENO 591A-2018

### DIÓXIDO DE AZUFRE LIBRE: ACTUALIZACIÓN DEL MÉTODO OIV-MA-AS323-04A

*ATENCIÓN: esta resolución anula el siguiente método:*

- OIV-MA-AS323-05

*ATENCIÓN: esta resolución modifica el siguiente método:*

- OIV-MA-AS323-04A

LA ASAMBLEA GENERAL,

VISTO el artículo 2, párrafo 2 iv del Acuerdo por el que se crea la Organización Internacional de la Viña y el Vino,

A PROPUESTA de la Subcomisión “Métodos de Análisis”,

CONSIDERANDO los trabajos realizados por la Subcomisión “Métodos de Análisis” en relación con la revisión de los métodos de análisis y, en particular, los resultados del cuestionario elaborado por dicha Subcomisión en 2009 con objeto de recopilar datos sobre la aplicación de los métodos de la OIV en los laboratorios que llevan a cabo análisis de vinos y mostos,

DECIDE eliminar el método OIV-MA-AS323-05 del Compendio de Métodos Internacionales de Análisis de Vinos y Mostos, dado que ya no procede distinguir el caso concreto de los zumos de uva,

DECIDE modificar y reemplazar el método OIV-MA-AS323-04A del Compendio de Métodos Internacionales de Análisis de Vinos y Mostos y dividirlo en dos métodos distintos: “Determinación del dióxido de azufre libre” y “Determinación del dióxido de azufre total”. El método de determinación del dióxido de azufre libre queda modificado como sigue:

### DIÓXIDO DE AZUFRE LIBRE: ACTUALIZACIÓN DEL MÉTODO OIV-MA-AS323-04A

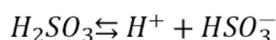
Método de tipo IV

## 1. **Ámbito de aplicación**

Este método permite determinar el dióxido de azufre libre en el mosto y en el vino.

## 2. **Definición**

Se denomina dióxido de azufre libre al dióxido de azufre presente en el mosto o el vino en las formas siguientes:  $H_2SO_3$  y  $HSO_3^-$ , cuyo equilibrio depende del pH y de la temperatura:



$H_2SO_3$  representa el dióxido de azufre molecular.

## 3. **Fundamento**

Arrastre del dióxido de azufre con una corriente de aire o de nitrógeno; fijación y oxidación por borbotado en una solución diluida y neutra de peróxido de hidrógeno. Valoración del ácido sulfúrico formado con una solución de hidróxido de sodio de concentración conocida.

La cantidad de dióxido de azufre arrastrada depende en gran medida de la temperatura, por lo que se decidió trabajar a temperatura ambiente (entre 18 y 24°C). La temperatura y el caudal de aire o nitrógeno se deben mantener constantes a lo largo de toda la determinación.

## 4. **Reactivos y sustancias**

### 4.1. **Ácido fosfórico puro al 85% ( $\rho_{20} = 1,71$ g/mL) (CAS 7664-38-2)**

### 4.2. **Ácido fosfórico diluido (~ 25,5%)**

Ejemplo: Diluir 300 mL de ácido fosfórico al 85% (4.1) en 1 L de agua para uso en análisis de laboratorio.

### 4.3. **Reactivo indicador:**

Rojo de metilo (CAS 493-52-7)	100 mg ( $\pm 1$ mg)
Azul de metileno (CAS 7220-79-3)	50 mg ( $\pm 0.5$ mg)
Etanol ( $\geq 95\%$ ) (CAS 64-17-5)	50 mL

Enrasar a 100 mL con agua para uso en análisis de laboratorio. Para preparar un volumen distinto de 100 mL, respetar las proporciones.

Los indicadores reactivos comerciales con la misma composición pueden ser utilizados

#### **4.4. Hidróxido de sodio 1 M (3,84% $\square$ %) o anhidro (perlas) (CAS 1310-73-2)**

#### **4.5. Solución de hidróxido de sodio 0,01 M**

Ejemplo: Diluir 10,0 mL de hidróxido de sodio 1 M (4.4) en 1 L de agua para uso en análisis de laboratorio.

En caso necesario, comprobar periódicamente la concentración de la solución (factor de corrección). Evitar la exposición al CO<sub>2</sub> atmosférico.

#### **4.6. Solución de peróxido de hidrógeno de 3 volúmenes (= 9,1 g/L = 0,27 mol/L de H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>), preparada o comercial, (p. ej., H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> al 30 %, CAS de la mezcla: 7722-84-1)**

Nota: Una concentración del 30% en masa equivale a 110 volúmenes ( $\rho_{20} \cong 1,11$  g/mL), en referencia al volumen de oxígeno que idealmente se desprende por litro de H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> en condiciones normales de temperatura y presión, mientras que una concentración del 3% en masa ( $\rho_{20} \cong 1$  g/mL) equivale a 10 volúmenes (0,89 mol/L). Por tanto, la preparación dependerá de la solución comercial que se utilice; en cualquier caso, en el método se utilizará en exceso.

## **5. Equipo**

El sistema utilizado debe ajustarse al esquema que figura a continuación, principalmente en lo que se refiere al refrigerante.

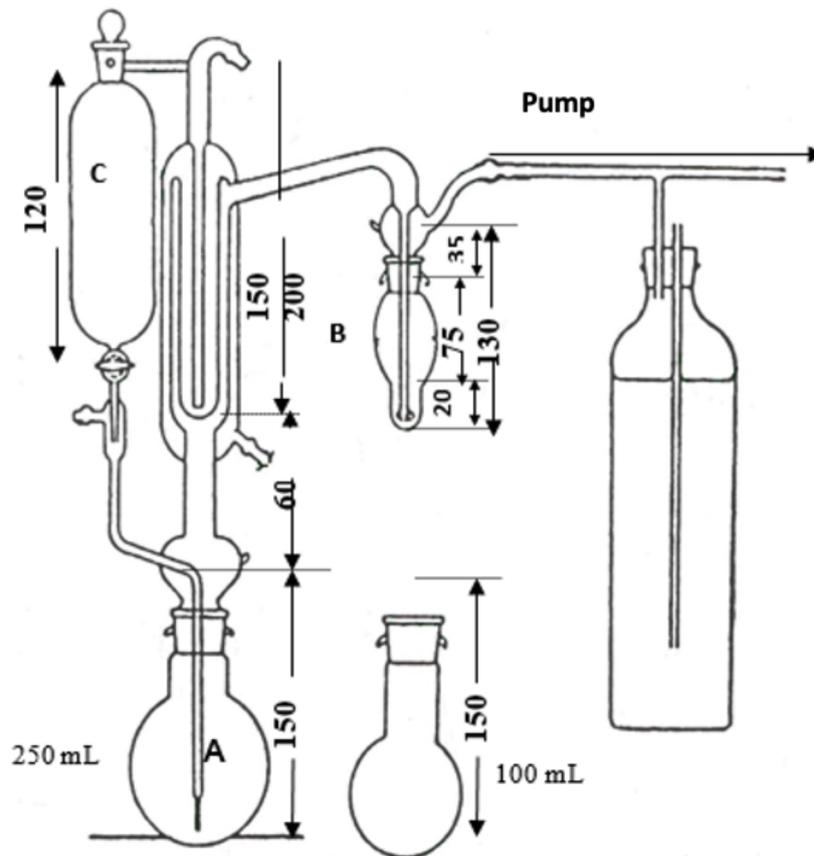
El tubo de conducción de los gases al borboteador B termina en una pequeña esfera de 1 cm de diámetro que lleva, en su mayor círculo horizontal, 20 agujeros de 0,2 mm de diámetro. También puede terminar en una placa de vidrio fritado que permita la

formación de un gran número de pequeñas burbujas, lo que garantiza un buen contacto entre las fases gaseosa y líquida.

El caudal de gas que debe recorrer el sistema ha de ser de 40 L/h aproximadamente. El frasco situado a la derecha del sistema se destina a limitar de 20 a 30 cm de agua la depresión producida por la trompa de agua. Para poder regular dicha depresión de forma que el caudal sea el correcto, conviene colocar un medidor de caudal de tubo semicapilar entre el borboteador y el frasco.

Se debe mantener el matraz A a una temperatura de entre 18 y 24°C durante toda la destilación. Si la temperatura ambiente del laboratorio no está dentro de estos límites o si se utiliza ácido fosfórico al 85 %, cuya adición puede aumentar considerablemente la temperatura del matraz, se debe utilizar el equipo adecuado para controlar la temperatura (p. ej., un baño termostático).

*Figure 1 – Las dimensiones se dan en milímetro. Los 4 tubos concéntricos que componen el refrigerante tienen un diámetro interno de 45, 34, 27 y 10 mm, respectivamente*



## 6. Procedimiento

Antes de cada nueva determinación, se recomienda limpiar el sistema con aire o nitrógeno durante, por ejemplo, 5 minutos. Con un blanco, el color del indicador del agua oxigenada neutra no debería cambiar en el extremo de salida del tubo conductor de gases.

- Conectar el refrigerante a la toma de agua.
- Regular la temperatura del laboratorio o preparar un baño a entre 18 y 24 °C.
- En el borboteador B del sistema de arrastre, introducir 2-3 mL de la solución de peróxido de hidrógeno (4.6), 2 gotas del reactivo indicador (4.3) y neutralizar con la solución de hidróxido de sodio 0,01 M (4.5); el color verde indica pH neutro.

Nota: En el caso de series de muchas muestras, también se puede preparar una solución de  $H_2O_2$  neutralizada antes de introducirla en el matraz. Adaptar las concentraciones y los volúmenes como corresponda, para que la solución conserve su poder oxidativo (período de conservación corto).

- Ajustar el borboteador al sistema.
- Introducir 50 mL de muestra en el matraz A de 250 mL y fijarlo al sistema.
- Introducir 15 mL de ácido fosfórico diluido (4.2) en el dosificador C.

Nota: Si la concentración prevista de dióxido de azufre libre es superior a 50 mg/L, puede que sea necesario utilizar ácido fosfórico al 85 % (4.1). En ese caso, hay que evitar que la temperatura del matraz A aumente al añadirlo.

- Abrir el grifo para añadir el ácido a la muestra y, al mismo tiempo, poner en marcha la corriente de gas y el temporizador (15 minutos). El dióxido de azufre libre arrastrado se oxida a ácido sulfúrico.
- Pasados 15 minutos, quitar el borboteador B y limpiar con agua el tubo conductor de gases (por la parte esmerilada).
- Valorar el ácido formado con la solución de hidróxido de sodio 0,01 M (4.5) hasta el viraje del indicador a verde
- Sea n los mililitros de solución consumidos en la valoración.

## 7. Cálculo y expresión de los resultados

El dióxido de azufre libre se expresa en miligramos por litro (mg/L) y sin decimales.

Cálculos: Dióxido de azufre libre en miligramos por litro: 6,4n

## 8. Bibliografía

1. Paul, F.: Mitt. Klosterneuburg Rebe u. Wein, 1958, ser. A, 821.