

## RESOLUTION OENO 34/2000

### CODEX OENOLOGIQUE INTERNATIONAL

POTASSIUM (anhydroSULFITE DE)

Pyrosulfite de potassium

Disulfite de potassium

Métabisulfite de potassium

*Kalii metabisulfis*

$K_2S_2O_5$  = 222,3

N° SIN: 224

### 1. Objet, origine et domaine d'application

L'anhydrosulfite de potassium, communément appelé métabisulfite de potassium est utilisé pour le dioxyde de soufre qu'il apporte, il se présente sous forme pulvérulente. Il contient 52 à 55 % de son poids en SO<sub>2</sub>.

Il existe des limites réglementaires concernant la teneur en dioxyde de soufre des vins.

### 2. Etiquetage

L'étiquette doit mentionner la pureté du produit et les conditions de conservation et de sécurité.

### 3. Composition centésimale

Dioxyde de soufre : 57,63

Potassium : 35,17

### 4. Solubilité

Eau à 20°C : 454,5 g/l

Alcool à 95 % vol. : insoluble

## 5. Caractères d'identité

5.1. 5 ml de solution aqueuse à 10 p. 100 (m/v) traités par 5 ml de solution d'acide sulfurique diluée à 10 p. 100 (R) dégagent du dioxyde de soufre et réduisent l'iode et le permanganate de potassium.

5.2. La solution aqueuse à 10 p. 100 (m/v) est acide au rouge de méthyle (R) (pH voisin de 5).

5.3. La solution aqueuse à 1 p. 100 (m/v) donne les réactions du potassium.

## 6. Essais

### 6.1. Préparation d'une solution pour essais à 10 p. 100

Préparer une solution à 10 p. 100 (m/v)

### 6.2. Préparation d'une solution pour essais à 1 p. 100

Préparer une solution à 1 p. 100 (m/v) par dilution au dixième de la précédente (6.1).

### 6.3. Plomb

Sur la solution préparée pour essais à 10 p. 100 (m/v) (6.1), doser le plomb selon la méthode décrite au Recueil. (Teneur en plomb inférieure à 5 mg/kg).

### 6.4. Mercure

Sur la solution préparée pour essais à 10 p. 100 (m/v) (6.1), doser le mercure selon la méthode décrite en annexe. (Teneur inférieure à 1 mg/kg).

### 6.5. Arsenic

Sur la solution préparée pour essais à 10 p. 100 (m/v) (6.1), doser l'arsenic selon la méthode décrite en annexe. (Teneur inférieure à 3 mg/kg).

### 6.6. Sélénium

Peser 2,60 g d'anhydrosulfite de potassium, quantité qui contient 1,5 g de dioxyde de soufre. Les dissoudre à chaud dans 7 ml d'eau distillée et 2 ml d'acide chlorhydrique concentré (R). Laisser refroidir et ajouter 3 ml de solution de formaldéhyde (R). Laisser reposer 10 minutes. Placer le tube dans un bain d'eau à 100°C et ajouter 50 mg d'anhydrosulfite de potassium pulvérisé, exempt de sélénium (R) ; laisser le tube dans

le bain d'eau à 100°C pendant 15 minutes. Si une coloration rose se développe, elle doit être inférieure à celle présentée par un essai témoin préparé en traitant de la même façon 2,60 g d'anhydrosulfite de potassium exempt de sélénium (R), additionné de 0,45 ml d'une solution de dioxyde de sélénium à 100 mg de sélénium par litre (R). (Teneur en sélénium, rapportée au dioxyde de soufre, inférieure à 10 mg/kg).

## 6.7. Sodium

Evaporer sur bain d'eau à 100°C, jusqu'à réduction au 1/2, 10 ml de solution préparée pour essais à 1 p. 100 (m/v) (6.2), avec 2 ml d'acide acétique (R).

Verser dans une fiole jaugée de 100 ml. Compléter au trait de jauge avec de l'eau. Doser le sodium par photométrie de flamme. (Teneur en sodium inférieure à 2 p. 100.)

## 6.8. Chlorures

Placer dans une capsule 0,5 ml de solution préparée pour essais à 10 p. 100 (6.1), avec 10 ml d'eau et 3 ml de solution d'acide sulfurique à 10 p. 100 (R) ; évaporer sur un bain d'eau à 100°C en ramenant le volume à 5 ml. Transvaser dans un tube à essai ; porter le volume à 15 ml, ajouter 5 ml d'acide nitrique à 10 p. 100 (R) et 0,5 ml de solution à 5 p. 100 de nitrate d'argent (R). Le liquide doit rester limpide, ou le trouble doit être inférieur à celui présenté par le témoin indiqué en annexe. (Teneur en chlorures exprimée en acide chlorhydrique inférieure à 1 g/kg).

## 6.9. Fer

Sur la solution préparée pour essais à 10 p. 100 (m/v) (6.1), doser le fer par spectrophotométrie d'absorption atomique selon la méthode du Recueil. ( Teneur inférieure à 50 mg/kg de SO<sub>2</sub>).

# 7. Dosage

*Dioxyde de soufre* - Dans une fiole conique de 200 ml, placer 50 ml d'une solution d'éthylènediaminetétracétate disodique à 120 mg par litre, ajouter 10 ml de la solution d'anhydrosulfite de potassium à 1 p. 100 fraîchement préparée et titrer par l'iode 0,05 M. Soit **n** ml le volume employé, 1 ml de solution d'iode 0,05 M correspond à 3,2 mg de dioxyde de soufre.

Teneur en dioxyde de soufre pour 100 g : 3,2 n.

L'anhydrosulfite de potassium doit contenir au moins **51,8 p. 100** de dioxyde de soufre.

## 8. Conservation

Ce produit, étant altérable à l'air, doit être conservé dans un récipient hermétiquement clos.