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_2.

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

Exemplaire certifié conforme Paris, 23 juin 2000
Le Directeur Général de l'OIV
Secrétaire de l'Assemblée Générale
Georges DUTRUC-ROSSET

© OIV 2000

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

Exemplaire certifié conforme Paris, 23 juin 2000
Le Directeur Général de l'OIV
Secrétaire de l'Assemblée Générale
Georges DUTRUC-ROSSET

© OIV 2000

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_2).

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.

Exemplaire certifié conforme Paris, 23 juin 2000
Le Directeur Général de l'OIV
Secrétaire de l'Assemblée Générale
Georges DUTRUC-ROSSET

© OIV 2000

8. Conservation

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

Exemplaire certifié conforme Paris, 23 juin 2000
Le Directeur Général de l'OIV
Secrétaire de l'Assemblée Générale
Georges DUTRUC-ROSSET

© OIV 2000