RÉSOLUTION OENO 31/2004

ARGON

L'ASSEMBLEE GENERALE,

VU l'article 2 paragraphe 2 iv de l'accord du 3 avril 2001 portant création de l'organisation internationale de la vigne et du vin

SUR PROPOSITION de la Sous-Commission des méthodes d'analyse et d'appréciation des vins,

DECIDE d'ajouter dans le Codex œnologique international, la monographie suivante :

ARGON

Ar = 40,0

N° SIN: 938

N°CAS = 7440-37-1

1. Objet, origine et domaine d'application

Gaz neutre, utilisé pour les opérations d'inertage ou de dégazage, il est également utilisé en mélange avec de l'azote et/ou du dioxyde de carbone.

2. Etiquetage

L'étiquetage doit mentionner la nature du gaz et faire référence à sa composition et sa pureté, les conditions de sécurité doivent aussi être indiquées sur les emballages.

3. Caractères

Gaz incolore, inodore et sans saveur. Non inflammable, il n'entretient pas la combustion.

Le poids d'un litre d'argon , sous la pression de 760 mm de mercure est de 1,784 g à 0 °C. Un volume d'eau dissout 0,0336 volume d'argon à 20 °C.

4. Essais

La pureté globale de l'argon doit être non inférieure à 99% en volumes.

Exemplaire certifié conforme Vienne, 30 juillet 2004
Le Directeur Général de l'OIV
Secrétaire de l'Assemblée Générale
Frederico CASTELLUCCI

© OIV 2004

Avant toute mesure il convient de laisser échapper le gaz pendant quelques instants pour purger les canalisations.

4.1. Dosages chromatographiques

La recherche et le dosage des gaz : Azote, oxyde de carbone (moins de 10 µl/l), oxygène (10 ml/l), hydrogène dioxyde de carbone (moins de 300 µl/l), etc., sont obtenus rapidement par chromatographie en phase gazeuse selon la méthode figurant au chapitre II du Codex œnologique international.

Le total des surfaces des pics chromatographiques de l'hydrogène, de l'oxygène et de l'azote ne doit pas excéder 1,0 % de celle du gaz à examiner.

On peut également utiliser pour l`oxygène la méthode chimique suivante.

4.2. Dosage de l`oxygène par méthode chimique

Préparation du flacon pour la recherche de l'oxygène :

Introduire dans un flacon de 24 ml environ deux fragments de tournure de cuivre de 2 cm^2, 16 ml de solution ammoniacale de sulfate de cuivre (R), puis 2 ml de solution de dichlorhydrate d'hydrazine (R).

Boucher le flacon avec un bouchon de caoutchouc facile à transpercer par une aiguille pour injections hypodermiques. Sertir le col avec une capsule métallique. puis enrober la capsule de cire pour assurer une étanchéité parfaite. Agiter le flacon et laisser au repos à l'abri de la lumière jusqu'à décoloration complète obtenue après environ huit jours.

Conduite de l'essai :

Transpercer le bouchon d'un flacon pour recherche de l'oxygène avec une aiguille de 8/10 de millimètre pour injection hypodermique (prendre soin de ne pas faire plonger celle-ci dans le liquide) qui servira ensuite à l'évacuation du gaz après barbotage. Introduire ensuite une deuxième aiguille de même diamètre amenant le gaz détendu et la faire plonger dans le liquide. Après une minute de barbotage, on ne doit pas observer de coloration appréciable. En présence d'oxygène, le liquide vire rapidement au bleu et la couleur s'intensifie avec le temps.

5. CONDITIONNEMENT

L'argon est livré en cylindres d'acier de forte résistance, peints en blanc, munis de robinet à pointeau. La résistance de ces cylindres doit être contrôlée périodiquement.

Exemplaire certifié conforme Vienne, 30 juillet 2004
Le Directeur Général de l'OIV
Secrétaire de l'Assemblée Générale
Frederico CASTELLUCCI

© OIV 2004