

of % glutaminezuur =

$$44,139 \times \frac{\Delta E}{\varepsilon \times M}$$

waarin :

$\Delta E = (E_{2M} - E_{1M}) - (E_{2B} - E_{1B})$  gemeten onder 5.7.1. voor de blanco en de monsteroplossing.

V = het totaal volume van de oplossingen (5.7.1.) gepipetteerd in de kuvetten; V = 3,00 ml.

Mw = het molekulgewicht van de glutaminezuur; Mw = 147,13.

V<sub>1</sub> = het volume van de monsteroplossing (5.6.2.); V<sub>1</sub> = 200 ml.

ε = de gemiddelde molaire extinctiecoëfficiënt zoals berekend onder 5.8.2.

d = de optische weglengte van de gebruikte kuvetten in cm; d = 1,000 cm.

v<sub>1</sub> = het volume van de in onderzoek genomen hoeveelheid monsteroplossing (5.7.1.3.); v<sub>1</sub> = 0,20 ml.

M = de inweeg van de waar in grammen (5.6.2.).

5.8.2. Bereken de molaire extinctiecoëfficiënt in cm<sup>2</sup>/μ mol met behulp van de formule :

$$\varepsilon = \Delta E \times \frac{V \times Mw}{c \times d \times v_1 \times 1000} \quad \text{cm}^2/\mu \text{ mol}$$

of:

$$\varepsilon = \Delta E \times \frac{3,00 \times 147,13}{c \times 1 \times 0,20 \times 1000} \quad \text{cm}^2/\mu \text{ mol}$$

of:

$$\varepsilon = 2,207 \times \frac{\Delta E}{c} \quad \text{cm}^2/\mu \text{ mol}$$

waarin :

$\Delta E = (E_{2M} - E_{1M}) - (E_{2B} - E_{1B})$  gemeten onder 5.7.2. voor de blanco en de standaardoplossing.

V = het totaal volume van de oplossingen (5.7.2.) gepipetteerd in de kuvetten : V = 3,00 ml.

Mw = het molekulgewicht van glutaminezuur; Mw = 147,13.

c = de concentratie in mg/ml van de verdunde glutaminezuur standaardoplossing (5.4.17.).

d = de optische weglengte van de kuvetten in cm; d = 1,000 cm.

v<sub>1</sub> = het volume van de in onderzoek genomen hoeveelheid standaardoplossing (5.7.2.1.); v<sub>1</sub> = 0,20 ml.

Gebruik het gemiddelde van de berekende molaire extinctiecoëfficiënten voor de onder 5.8.1. beschreven berekening van het glutaminezuurgehalte van de monsters.

Ons bekend om te worden gevoegd bij Ons besluit van 29 oktober 1979.

BOUDEWIJN

Van Koningswege :  
De Minister van Volksgezondheid en Leefmilieu,

ou % acide glutamique =

$$44,139 \times \frac{\Delta E}{\varepsilon \times M}$$

où :

$\Delta E = (E_{2M} - E_{1M}) - (E_{2B} - E_{1B})$ , mesuré sous 5.7.1. pour la solution à blanc et celle de l'échantillon.

V = le volume total des solutions (5.7.1.) pipetées dans la cuvette; V = 3,00 ml.

Mw = le poids moléculaire de l'acide glutamique; Mw = 147,13.

V<sub>1</sub> = le volume de la solution d'échantillon (5.6.2.); V<sub>1</sub> = 200 ml.

ε = le coefficient d'extinction molaire moyen calculé selon 5.8.2.

d = le chemin optique, en cm, des cuvettes utilisées; d = 1,000 cm.

v<sub>1</sub> = le volume de la solution d'échantillon mise en œuvre (5.7.1.3.); v<sub>1</sub> = 0,20 ml.

M = le poids de la denrée en grammes (5.6.2.).

5.8.2. Calculer le coefficient d'extinction molaire en cm<sup>2</sup>/μ mol à l'aide de la formule :

$$\varepsilon = \Delta E \times \frac{V \times Mw}{c \times d \times v_1 \times 1000} \quad \text{cm}^2/\mu \text{ mol}$$

ou:

$$\varepsilon = \Delta E \times \frac{3,00 \times 147,13}{c \times 1 \times 0,20 \times 1000} \quad \text{cm}^2/\mu \text{ mol}$$

ou:

$$\varepsilon = 2,207 \times \frac{\Delta E}{c} \quad \text{cm}^2/\mu \text{ mol}$$

où :

$\Delta E = (E_{2M} - E_{1M}) - (E_{2B} - E_{1B})$  mesuré sous 5.7.2. pour la solution à blanc et celle de référence.

V = le volume total des solutions (5.7.2.) pipetées dans les cuvettes : V = 3,00 ml.

Mw = le poids moléculaire de l'acide glutamique; Mw = 147,13.

c = la concentration en mg/ml de la solution de référence diluée d'acide glutamique (5.4.17.).

d = le chemin optique des cuvettes en cm; d = 1,000 cm.

v<sub>1</sub> = le volume de la solution de référence mise en œuvre (5.7.2.1.); v<sub>1</sub> = 0,20 ml.

Pour le calcul, décrit sous 5.8.1., de la teneur en acide glutamique des échantillons, utiliser la moyenne des coefficients d'extinction molaire calculés.

Vu pour être annexé à Notre arrêté du 29 octobre 1979.

BAUDOIN

Par le Roi :  
Le Ministre de la Santé publique et de l'Environnement,

L. DHOORE

#### Orde der Geneesheren. — Benoëming

Bij koninklijk besluit van 23 januari 1980 wordt Mevr. A. Couturier, echtgenote Wrzesinski, ere-ondervoorzitter bij de rechtbank van eerste aanleg te Brussel, benoemd tot plaatsvervangend bijzitter van de provinciale raad van de Orde der Geneesheren van Brabant, ter vervanging van de heer E. Delvaux, ontslagnemend, wiens mandaat zij zal besindigen.

Koninklijk besluit van 25 januari 1980 tot wijziging van het koninklijk besluit van 31 mei 1976 tot reglementering van sommige psychotropische stoffen. — Erratum

Belgisch Staatsblad van 6 februari 1980, nr. 26, bladzijde 1593.

In artikel 1, punt 19, dient gelezen « Clobenzorex », in plaats van « Chlobenzorex ».

#### Ordre des Médecins. — Nomination

Par arrêté royal du 23 janvier 1980, Mme A. Couturier, épouse Wrzesinski, vice-président honoraire au Tribunal de première instance de Bruxelles, est nommée en qualité d'assesseur suppléant au Conseil provincial de l'Ordre des Médecins du Brabant, en remplacement de M. E. Delvaux, démissionnaire, dont elle achevera le mandat.

Arrêté royal du 25 janvier 1980 modifiant l'arrêté royal du 31 mai 1976 réglementant certains psychotropes. — Erratum

Moniteur belge du 6 février 1980, n° 26, page 1593.

A l'article 1er, point 19, il y a lieu de lire « Clobenzorex », au lieu de « Chlobenzorex ».