Ce document constitue un outil de documentation et n'engage pas la responsabilité des institutions

DIRECTIVE 95/45/CE DE LA COMMISSION

du 26 juillet 1995

établissant des critères de pureté spécifiques pour les colorants pouvant être utilisés dans les denrées alimentaires

(Texte présentant de l'intérêt pour l'EEE)

(JO L 226 du 22.9.1995, p. 1)

Modifiée par:

<u>B</u>

Journal officiel

		n°	page	date
<u>M1</u>	Directive 1999/75/CE de la Commission du 22 juillet 1999	L 206	19	5.8.1999
► <u>M2</u>	Directive 2001/50/CE de la Commission du 3 juillet 2001	L 190	14	12.7.2001
► <u>M3</u>	Directive 2004/47/CE de la Commission du 16 avril 2004	L 113	24	20.4.2004
► <u>M4</u>	Directive 2006/33/CE de la Commission du 20 mars 2006	L 82	10	21.3.2006

Rectifiée par:

►C1 Rectificatif, JO L 345 du 23.12.2008, p. 116 (95/45/CE)

DIRECTIVE 95/45/CE DE LA COMMISSION

du 26 juillet 1995

établissant des critères de pureté spécifiques pour les colorants pouvant être utilisés dans les denrées alimentaires

(Texte présentant de l'intérêt pour l'EEE)

LA COMMISSION DES COMMUNAUTÉS EUROPÉENNES.

vu le traité instituant la Communauté européenne,

vu la directive 89/107/CEE du Conseil, du 21 décembre 1988, relative au rapprochement des législations des États membres concernant les additifs pouvant être employés dans les denrées destinées à l'alimentation humaine (1), modifiée en dernier lieu par la directive 94/34/CE (2), et notamment son article 3 paragraphe 3 point a),

après consultation du comité scientifique de l'alimentation humaine,

considérant qu'il est nécessaire d'établir des critères de pureté pour tous les colorants mentionnés dans la directive 94/36/CE du Parlement européen et du Conseil, du 30 juin 1994, concernant les colorants destinés à être employés dans les denrées alimentaires (3);

considérant qu'il est nécessaire de revoir les critères de pureté pour les colorants mentionnés dans la directive du Conseil, du 23 octobre 1962, relative au rapprochement des réglementations des États membres concernant les matières colorantes pouvant être employées dans les denrées destinées à l'alimentation humaine (4), modifiée en dernier lieu par la directive 85/7/CEE (5);

considérant qu'il est nécessaire de tenir compte des spécifications et des techniques d'analyse relatives aux colorants figurant dans le Codex Alimentarius et le comité d'experts communs pour les additifs alimentaires (JECFA: Joint FAO-WHO Expert Committee on Food Additives);

considérant que les additifs alimentaires issus de méthodes de production ou de matières premières significativement différentes de celles couvertes par l'évaluation du comité scientifique de l'alimentation humaine ou différentes de celles mentionnées dans la présente directive doivent être soumis à ce comité en vue d'une évaluation complète, en accordant une attention particulière aux critères de pureté;

considérant que les mesures prévues à la présente directive sont conformes à l'avis du comité permanent des denrées alimentaires,

A ARRÊTÉ LA PRÉSENTE DIRECTIVE:

Article premier

Les critères de pureté visés à l'article 3 paragraphe 3 point a) de la directive 89/107/CEE, qui sont applicables aux colorants mentionnés dans la directive 94/36/CE, figurent en annexe.

⁽¹⁾ JO nº L 40 du 11.2.1989, p. 27.

⁽²⁾ JO nº L 237 du 10.9.1994, p. 1.

⁽³⁾ JO nº L 237 du 10.9.1994, p. 13.

⁽⁴⁾ JO nº 115 du 11.11.1962, p. 2645/62.

⁽⁵⁾ JO nº L 2 du 3.1.1985, p. 22.

L'article 8 et l'annexe III de la directive du 23 octobre 1962 sont supprimés.

Article 2

1. Les États membres mettent en vigueur les dispositions législatives, réglementaires et administratives nécessaires pour se conformer à la présente directive au plus tard le 1^{er} juillet 1996. Ils en informent immédiatement la Commission.

Lorsque les États membres adoptent ces dispositions, celles-ci contiennent une référence à la présente directive ou sont accompagnées d'une telle référence lors de leur publication officielle. Les modalités de cette référence sont arrêtées par les États membres.

2. Les produits commercialisés ou étiquetés avant le 1^{er} juillet 1996 et qui ne sont pas conformes à la présente directive peuvent néanmoins être vendus jusqu'à épuisement des stocks.

Article 3

La présente directive entre en vigueur le troisième jour suivant celui de sa publication au *Journal officiel des Communautés européennes*.

Article 4

Les États membres sont destinataires de la présente directive.

ANNEXE

A. Spécifications générales relatives aux laques aluminiques préparées à partir de matières colorantes

Définition Les laques aluminiques sont préparées en faisant réagir

des matières colorantes répondant aux critères de pureté indiqués dans les monographies correspondantes avec de l'alumine en milieu aqueux. L'alumine est généralement la matière non séchée obtenue extemporanément par réaction de sulfate ou de chlorure d'aluminium sur du carbonate ou bicarbonate de sodium ou de calcium ou de l'ammoniaque. Après formation des laques, le produit est filtré, lavé à l'eau et séché. Le produit fini peut également contenir de l'alumine qui n'a pas réagi.

Matières insolubles dans HCl Pas plus de 0,5 %

Matières extractibles à l'éther Pas plus de 0,2 % (en milieu neutre)

Les critères spécifiques correspondant aux différentes matières colorantes sont applicables.

B. Critères de pureté spécifiques

E 100 CURCUMINE

Formules chimique

Synonymes Jaune naturel CI nº 3, jaune de curcuma, diferoylmé-

Définition La curcumine est extraite par solvant du turméro

La curcumine est extraite par solvant du turmérol, c'est-à-dire des rhizomes broyés de souches naturelles de *Curcuma longa L*. L'extrait est purifié par cristallisation en vue d'obtenir de la poudre de curcumine concentrée. Le produit est essentiellement composé de curcumine, c'est-à-dire de principe colorant [bis-(hydroxy-4-méthoxy-3-phényl)-1,7-heptadiène-1,6-dione-3,5] et de ses deux dérivés déméthoxy en différentes proportions. Il peut également comprendre de faibles quantités d'huiles et de résines naturellement présentes dans le curcuma.

Seuls les solvants suivants peuvent être utilisés pour l'extraction: acétate d'éthyle, acétone, dioxyde de carbone, dichlorométhane, n-butanol, méthanol, éthanol, hexane.

Classe Dicinnamoylméthane

Numéro d'index 75300 EINECS 207-280-5

Dénomination I Bis-(hydroxy-4-méthoxy-3-phényl)-1,7-heptadiène-

1,6-dione-3,5

II (Hydroxy-4-phényl)-1-(hydroxy-4-méthoxy-3-phényl)-7-heptadiène-1,6-dione-3,5

III Bis-(hydroxy-4-phényl)-1,7-heptadiène-1,6-dione-

3,5

 $\begin{array}{c} \text{I} \ \ C_{21} H_{20} O_6 \\ \text{II} \ \ C_{20} H_{18} O_5 \\ \text{III} \ \ C_{19} H_{16} O_4 \end{array}$

Poids moléculaire I: 368,39 II: 338,39

II: 338,39 III: 308,39

Composition Pas moins de 90 % de matières colorantes totales

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 1607 à environ 426 nm dans l'éthanol

Description Poudre cristalline jaune orangé

▼B

Identification

Absorption maximale dans l'éthanol à environ 426 nm A. Spectrométrie

 $E_{1\text{ cm}}^{1\%}$ environ 1565 nm

B. Intervalle de fusion 179 °C-182 °C

Pureté

Résidus de solvants Acétate d'éthyle

Acétone

Méthanol pas plus de 50 mg/kg, seuls ou

en association Éthanol

Hexane n-butanol

Dichlorométhane pas plus de 10 mg/kg

Pas plus de 3 mg/kg Arsenic Plomb Pas plus de 10 mg/kg Mercure Pas plus de 1 mg/kg Cadmium Pas plus de 1 mg/kg Métaux lourds (exprimés en plomb) Pas plus de 40 mg/kg

E 101 (i) RIBOFLAVINE

Synonymes Lactoflavine Classe Isoalloxazine

201-507-1 EINECS

Dénomination chimique Diméthyl-7,8-(D-ribotétrahydroxy-2,3,4,5-pentyl)-

benzo(g)ptéridine-dione-2,4(3H,10H) Diméthyl-7,8-(D-ribityl-1')-10-isoalloxazine

Formule chimique $C_{17}H_{20}N_4O_6$ Poids moléculaire 376,37

Composition Pas moins de 98 % calculés sur la base de la forme

anhydre

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 328 à environ 444 nm dans une solution aqueuse

Description Poudre cristalline jaune à jaune orangé ayant une

légère odeur

Identification

Rapport DO₃₇₅/DO₂₆₇ A. Spectrométrie

compris entre 0,31 et

Rapport DO₄₄₄/DO₂₆₇ compris entre 0,36 et dans une solution aqueuse

Absorption maximale dans l'eau à environ 444 nm

 $\left[\alpha\right]_D^{20}-115^{\circ}$ à -140° dans une solution de soude caus-B. Pouvoir rotatoire spécifique

tique à 0,05 N

Pureté

Pas plus de 1,5 % après séchage à 105 °C pendant 4 Perte par déshydratation

Cendres sulfuriques Pas plus de 0,1 %

Amines aromatiques primaires Pas plus de 100 mg/kg (exprimées en aniline)

Pas plus de 3 mg/kg Arsenic Plomb Pas plus de 10 mg/kg

▼<u>B</u>

Mercure	Pas plus de 1 mg/kg
Cadmium	Pas plus de 1 mg/kg
Métaux lourds (exprimés en plomb)	Pas plus de 40 mg/kg

E 101 (ii) RIBOFLAVINE-5'-PHOSPHATE

Synonymes	Riboflavine-5'-phosphate	de sodium
-----------	--------------------------	-----------

DéfinitionLes présentes spécifications s'appliquent à la riboflavine 5'-phosphate associée à de faibles quantités de

riboflavine libre et de riboflavine diphosphate

Classe Isoalloxazine
EINECS 204-988-6

Dénomination chimique Sel monosodique de (2R,3R,4S)-(dihydro-3',10'-dimé-

thyl-7',8'-dioxo-2',4'-benzo[g]ptéridinyl-10'-)-dinyl-5-trihydroxy-2,3,4-pentyle phosphate; sel monosodique de l'ester 5'-monophosphate de la riboflavine

Mononatriumsalz des 5'-Monophosphatesters von

Riboflavin

Formule chimique Pour la forme dihy- $C_{17}H_{20}N_4NaO_9P.2H_2O$

drate:

Pour la forme anhy- $C_{17}H_{20}N_4NaO_9P$

dre:

Poids moléculaire 541,36

Composition Pas moins de 95 % de matières colorantes totales,

exprimées en $C_{17}H_{20}N_4NaO_9P.2H_2O$

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 250 à environ 375 nm dans une solution aqueuse

Description Poudre cristalline hygroscopique jaune à orangée ayant

une légère odeur et une saveur amère

Identification

A. Spectrométrie Rapport DO₃₇₅/DO₂₆₇ compris entre 0,30 et

0,34

Rapport DO₄₄₄/DO₂₆₇ compris entre 0,35 et

0,40

dans une solution aqueuse

▼C1

▼B

Absorption maximale dans l'eau à environ 444 nm

B. Pouvoir rotatoire spécifique

...

 $(\alpha)_D^{~20}$ +38° à +42°

Pureté

Perte par déshydratation Pas plus de 8,0 % (à 100 °C pendant 5 heures sous

vide et sur P₂O₅) pour la forme dihydrate

Cendres sulfuriques Pas plus de 25 %

Phosphate inorganique Pas plus de 1,0 % (exprimé en PO₄ sur la base de la

forme anhydre)

Matières colorantes accessoires Riboflavine (libre): pas plus de 6,0 %

Riboflavine diphospas plus de 6,0 %

phate:

Amines aromatiques primaires Pas plus de 70 mg/kg (exprimées en aniline)

Arsenic Pas plus de 3 mg/kg
Plomb Pas plus de 10 mg/kg
Mercure Pas plus de 1 mg/kg
Cadmium Pas plus de 1 mg/kg
Métaux lourds (exprimés en plomb) Pas plus de 40 mg/kg

E 102 TARTRAZINE					
Synonymes	Colorant alimentaire jaune CI nº 4				
Définition	La tartrazine est essentiellement constituée de sel triso- dique d'hydroxy-5-(sulfo-4-phényl)-1-(sulfo-4-phény- lazo)-4-H-pyrazole-carboxylate-3 et de matières colo- rantes accessoires associées à du chlorure et/ou du sulfate de sodium constituant les principaux compo- sants non colorés.				
	La tartrazine décrite est le sel de sodium. Les sels de calcium et de potassium sont également autorisés.				
Classe	Monoazoïque				
Numéro d'index	19140				
EINECS	217-699-5				
Dénomination chimique	Sel trisodique d'hydroxy-5-(sulfo-4-phényl)-1-(sulfo-4-phénylazo)-4-H-pyrazole-carboxylate-3				
Formule chimique	$C_{16}H_9N_4Na_3O_9S_2$				
Poids moléculaire	534,37				
Composition	Pas moins de 85 % de matières colorantes totales, exprimées en sel de sodium				
	$E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 530 à environ 426 nm dans une solution aqueuse				
Description	Poudre ou granules orange clair, jaunes en solution dans l'eau				
Identification					
A. Spectrométrie	Absorption maximale dans l'eau à environ 426 nm				
B. Solution aqueuse jaune					
Pureté					
Matières insolubles dans l'eau	Pas plus de 0,2 %				
Matières colorantes accessoires	Pas plus de 1,0 %				
Composés organiques autres que les matières colorantes:					
acide hydrazino-4-benzènesulfonique					
acide amino-4-benzènesulfonique-1					
acide oxo-5-(sulfo-(4-phényl)-1- pyrazoline-2-carboxylique-3	Pas plus de 0,5 % au total				
acide diazoamino-4,4'-di(benzène- sulfonique)					
acide tétrahydroxysuccinique	J				
Amines aromatiques primaires non sulfonées	Pas plus de 0,01 % (exprimées en aniline)				
Matières extractibles à l'éther	Pas plus de 0,2 % en milieu neutre				
Arsenic	Pas plus de 3 mg/kg				
Plomb	Pas plus de 10 mg/kg				
Mercure	Pas plus de 1 mg/kg				
Cadmium	Pas plus de 1 mg/kg				
Métaux lourds (exprimés en plomb)	Pas plus de 40 mg/kg				

E 104 JAUNE DE QUINOLÉINE

_

Synonyme Définition Colorant alimentaire jaune CI nº 13

Le jaune de quinoléine est préparé par sulfonation de (quinolyl-2)-2-indanedione-1,3. Le jaune de quinoléine est constitué essentiellement de sels de sodium, d'un mélange de dérivés disulfonés (majoritaires), monosulfonés et trisulfonés du composé mentionné ci-dessus et de matières colorantes accessoires associées à du chlorure et/ou sulfate de sodium constituant les principaux composés non colorés.

Le jaune de quinoléine décrit est le sel de sodium. Les sels de calcium et de potassium sont également autorisés

Classe

Quinophtalone

Numéro d'index

47005

EINECS

201-453-9

Dénomination chimique

Sels disodiques des dérivés disulfonés de la (quinolyl-2)-2-indane-dione-1,3 (composant principal)

Formule chimique

C₁₈H₉N Na₂O₈S₂ (composant principal)

Poids moléculaire

477,38 (composant principal)

Composition

Pas moins de 70 % de matières colorantes totales, exprimées en sel de sodium

Le jaune de quinoléine doit avoir la composition suivante:

Le total des matières colorantes présentes ne doit contenir:

- pas moins de 80 % de dérivés disulfonés disodiques de la (quinolyl-2)-2-indane-dione-1,3
- pas plus de 15 % de dérivés sulfonés monosodiques de la (quinolyl-2)-2-indane-dione-1,3
- pas plus de 7,0 % de dérivés trisulfonés trisodiques de la (quinolyl-2)-2-indane-dione-1,3

 $E_{1\,\mathrm{cm}}^{1\,\mathrm{9},\mathrm{m}}$ environ 865 (composant principal) à environ 411 nm dans une solution aqueuse et dans une solution d'acide acétique

Description

Poudre ou granules jaunes

Identification

A. Spectrométrie

Absorption maximale en solution aqueuse d'acide acétique à pH 5 à environ 411 nm $\,$

B. Solution aqueuse jaune

Pureté

Matières insolubles dans l'eau

__

Matières colorantes accessoires

Pas plus de 0,2 % Pas plus de 4,0 %

Composés organiques autres que les matières colorantes:

méthyl-2-quinoléine

acide méthyl-2-quinoléinesulfonique

acide phtalique

diméthyl-2,6-quinoléine

acide diméthyl-2,6-quinoléine sulfonique

(quinoly1-2)-2-indane-dione-1,3

Amines aromatiques primaires non sulfonées

Matières extractibles à l'éther

Pas plus de 0,5 % au total

Pas plus de 4 mg/kg

Pas plus de 0,01 % (exprimées en aniline)

Pas plus de 0,2 % en milieu neutre

▼B

Arsenic Pas plus de 3 mg/kg
Plomb Pas plus de 10 mg/kg
Mercure Pas plus de 1 mg/kg
Cadmium Pas plus de 1 mg/kg
Métaux lourds (exprimés en plomb) Pas plus de 40 mg/kg

▼ M4

E 110 JAUNE ORANGÉ S

Synonymes	Colorant	alimentaire	jaune	CI	no	3,	Sunset	Yellow
	FCF							

Définition Le jaune orangé S est essentiellement constitué de sel disodique de l'acide hydroxy-2-(sulfo-4-phénylazo)-1-naphtalènesulfonique-6 et de matières colorantes accessoires associées à du chlorure et/ou sulfate de sodium constituant les principaux composants non colorés.

Le jaune orangé S décrit est le sel de sodium. Les sels de calcium et de potassium sont également autorisés.

Catégorie Monoazoïque

Numéro d'index 15985 EINECS 220-491-7

Dénomination chimique Sel disodique de l'acide hydroxy-2-(sulfo-4-phény-

lazo)-1-naphtalènesulfonique-6

Formule chimique $C_{16}H_{10}N_2Na_2O_7S_2$

Poids moléculaire 452,37

Composition Pas moins de 85 % de matières colorantes totales,

exprimées en sel de sodium

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 555 à environ 485 nm dans une solution aqueuse

au pH 7

Description du produit Poudre ou granules rouge orangé

Identification

A. Spectrométrie Absorption maximale dans l'eau à environ 485 nm au pH 7

B. Solution aqueuse orange

Pureté

Matières insolubles dans l'eau Pas plus de 0,2 %

Matières colorantes accessoires Pas plus de 5,0 %

Phénylazo-1 naphtol-2 (Soudan I) Pas plus de 0,5 mg/kg

Composés organiques autres que les matières colorantes:

acide amino-4-benzène sulfonique-1

acide hydroxy-3-naphtalènedisul-fonique-2,7

acide hydroxy-6-naphtalène-sulfo-nique-2

acide hydroxy-7-naphtalènedisulfonique-1,3

acide diazoamino-4,4'-di(benzène-sulfonique)

acide oxy-6,6'-di(naphthène-2-sulfonique-2)

Amines aromatiques primaires non sulfonées

Pas plus de 0,5 % au total

Pas plus de 0,01 % (exprimées en aniline)

▼ M4

Matières extractibles à l'éther Pas plus de 0,2 % en milieu neutre

Arsenic Pas plus de 3 mg/kg

Plomb Pas plus de 2 mg/kg

Mercure Pas plus de 1 mg/kg

Cadmium Pas plus de 1 mg/kg

▼B

E 120 COCHENILLE, ACIDE CARMINIQUE, CARMINS

Synonymes Rouge naturel CI no

Définition Les carmins et l'acide carminique sont obtenus à partir

d'extraits aqueux, alcoolo-aqueux ou alcooliques de cochenille, qui est constituée de carapace séchée de l'insecte femelle *Dactylopius coccus Costa*. Le principe colorant est l'acide carminique. On estime que les laques aluminiques formées à partir de l'acide carminique (les carmins) renferment de l'aluminium et de l'acide carminique dans un rapport molaire de 1: 2.

Dans les produits du commerce, le principe colorant est associé à des ions ammonium, calcium, potassium ou sodium, seuls ou en association; ces cations peuvent également être présents en excès.

Les produits commercialisés peuvent également renfermer des matières protéiniques provenant de l'insecte d'origine et peuvent contenir des carminates libres ou un faible résidu de cations aluminium non liés.

Classe Anthraquinone

Numéro d'index 75470

EINECS Cochenille: 215-680-6; acide carminique: 215-023-3;

carmins: 215-724-4

Dénomination chimique Acide β-D-glucopyranosyl-7-dihydro-9,10-tétrahy-

droxy-3,5,6,8-méthyl-1-dioxo-9,10-antracènecarboxy-lique-2; chélate hydraté d'aluminium de cet acide

Formule chimique $C_{22}H_{20}O_{13}$ (acide carminique)

Poids moléculaire 492,39 (acide carminique)

Composition Pas moins de 2,0 % d'acide carminique dans les

extraits contenant de l'acide carminique; pas moins de

50 % d'acide carminique dans les chélates

Description Solide friable ou poudre rouge à rouge foncé. L'extrait

de cochenille est généralement un liquide rouge foncé mais peut également être séché pour obtenir une

poudre.

Identification

Spectrométrie Absorption maximale en solution aqueuse ammonia-

cale à environ 518 nm

Absorption maximale en solution hydrochlorique diluée à environ 494 nm pour l'acide carminique

Pureté

Arsenic Pas plus de 3 mg/kg

Plomb Pas plus de 10 mg/kg

Mercure Pas plus de 1 mg/kg

Cadmium

Pas plus de 1 mg/kg

Métaux lourds (exprimés en plomb)

Pas plus de 40 mg/kg

E 122 AZORUBINE, CARMOISINE

Synonymes

Colorant alimentaire rouge CI nº 3

Définition

L'azorubine est essentiellement constituée de sel disodique de l'acide hydroxy-4-(sulfo-4-naphtylazo-1)-3naphtalènesulfonique-1 et de matières colorantes accessoires associées à du chlorure et/ou sulfate de sodium constituant les principaux composants non colorés.

L'azorubine décrite est le sel de sodium. Les sels de calcium et de potassium sont également autorisés.

Classe

Monoazoïque

Numéro d'index

14720

EINECS

222-657-4

Dénomination chimique

Sel disodique de l'acide hydroxy-4-(sulfo-4-naphtylazo-

1)-3-naphtalènesulfonique-1

Formule chimique

C20H12N2Na2O7S2

Poids moléculaire

502,44

Composition

Pas moins de 85 % de matières colorantes totales, exprimées en sel de sodium

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 510 à environ 516 nm dans une solution aqueuse

Description

Poudre ou granules rouges à marron

Identification

A. Spectrométrie

Absorption maximale dans l'eau à environ 516 nm

B. Solution aqueuse rouge

Pureté

Matières insolubles dans l'eau

Pas plus de 0,2 %

Matières colorantes accessoires

Pas plus de 2,0 %

Composés organiques autres que les

matières colorantes:

acide amino-4-naphtalène-sulfo-

nique-1

acide hydroxy-4-naphtalène-sulfo-

nique-1

Pas plus de 0,5 % au total

Amines aromatiques primaires non

sulfonées

Matières extractibles à l'éther

Pas plus de 0,2 % en milieu neutre

Pas plus de 0,01 % (exprimées en aniline)

Arsenic

Pas plus de 3 mg/kg

Plomb Mercure Pas plus de 10 mg/kg Pas plus de 1 mg/kg

Cadmium

Pas plus de 1 mg/kg

Métaux lourds (exprimés en plomb)

Pas plus de 40 mg/kg

E 123 AMARANTE

Synonymes

Colorant alimentaire rouge CI nº 9

Définition L'amarante est essentiellement constituée de sel trisodique de l'acide hydroxy-2-(sulfo-4-naphtylazo-1)-1naphtalènedisulfonique-3,6 et de matières colorantes accessoires associées à du chlorure et/ou sulfate de sodium constituant les principaux composants non colorés. L'amarante décrite est le sel de sodium. Les sels de calcium et de potassium sont également autorisés. Classe Monoazoïque Numéro d'index 16185 **EINECS** 213-022-2 Dénomination chimique Sel trisodique de l'acide hydroxy-2-(sulfo-4-naphtylazo-1)-1-naphtalènedisulfonique-3,6 Formule chimique $C_{20}H_{11}N_2Na_3O_{10}S_3\\$ Poids moléculaire 604,48 Pas moins de 85 % de matières colorantes totales, Composition exprimées en sel de sodium $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 440 à environ 520 nm dans une solution aqueuse Description Poudre ou granules brun rougeâtre, solution aqueuse rouge Identification A. Spectrométrie Absorption maximale dans l'eau à environ 520 nm B. Solution aqueuse rouge Pureté Matières insolubles dans l'eau Pas plus de 0,2 % Matières colorantes accessoires Pas plus de 3,0 % Composés organiques autres que les matières colorantes: amino-4-naphtalène-sulfonique-1 acide hydroxy-3-naphtalène-disulfonique-2,7 acide hydroxy-6-naphtalène-sulfo-Pas plus de 0,5 % au total nique-2 acide hydroxy-7-naphtalène-disulfonique-1,3 acide hydroxy-7-naphtalène-trisulfonique-1,3,6 Amines aromatiques primaires non Pas plus de 0,01 % (exprimées en aniline) Pas plus de 0,2 % en milieu neutre Matières extractibles à l'éther Arsenic Pas plus de 3 mg/kg Plomb Pas plus de 10 mg/kg

E 124 PONCEAU 4R, ROUGE COCHENILLE A

Métaux lourds (exprimés en plomb) Pas plus de 40 mg/kg

Synonymes

Cadmium

Mercure

Pas plus de 1 mg/kg Pas plus de 1 mg/kg

Définition Le rouge Ponceau 4R est essentiellement constitué de sel trisodique de l'acide hydroxy-2-(sulfo-4-naphtylazo-1)-1-naphtalènedisulfonique-6,8 et de matières colorantes accessoires associées à du chlorure et/ou sulfate de sodium constituant les principaux composants non colorés. Le rouge ponceau 4R décrit est le sel de sodium. Les sels de calcium et de potassium sont également autorisés Classe Monoazoïque Numéro d'index 16255 **EINECS** 220-036-2 Dénomination chimique Sel trisodique de l'acide hydroxy-2-(sulfo-4-naphtylazo-1)-1-naphtalènedisulfonique-6,8 Formule chimique C₂₀H₁₄N₂Na₃O₁₀S₃ Poids moléculaire 604,48 Composition Pas moins de 80 % de matières colorantes totales, exprimées en sel de sodium $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 430 à environ 505 nm dans une solution aqueuse Description Poudre ou granules rougeâtres, solution aqueuse rouge Identification A. Spectrométrie Absorption maximale dans l'eau à environ 505 nm B. Solution aqueuse rouge Pureté Matières insolubles dans l'eau Pas plus de 0,2 % Matières colorantes accessoires Pas plus de 1,0 % Composés organique autres que les matières colorantes: acide amino-4-naphtalène-sulfonique-1 acide hydroxy-7-naphtalène-disulfonique-1,3 acide hydroxy-3-naphtalène-disulfonique-2,7 Pas plus de 0,5 % au total acide hydroxy-6-naphtalène-sulfonique-2 acide hydroxy-7-naphtalène-trisulfonique-1,3,6 Amines aromatique primaires non Pas plus de 0,01 % (exprimées en aniline) sulfonées Matières extractibles à l'éther Pas plus de 0,2 % en milieu neutre Arsenic Pas plus de 3 mg/kg Plomb Pas plus de 10 mg/kg Mercure Pas plus de 1 mg/kg Cadmium Pas plus de 1 mg/kg

E 127 ÉRYTHROSINE

Métaux lourds (exprimés en plomb)

Synonymes

Pas plus de 40 mg/kg

Définition

L'érythrosine est essentiellement constituée de sel disodique monohydrate de l'acide (tétraiodo-2,4,5,7-oxydo-3-oxo-6-xanthényl-9)-2 benzoïque et de matières colorantes accessoires associées à de l'eau et à du chlorure et/ou sulfate de sodium constituant les principaux composants non colorés.

L'érythrosine décrite est le sel de sodium. Les sels de calcium et de potassium sont également autorisés.

Classe Xanthène

45430 Numéro d'index **EINECS** 240-474-8

Dénomination chimique Sel disodique monohydraté de l'acide (tétraiodo-

2,4,5,7-oxydo-3-oxo-6-xanthényl-9)-2 benzoïque

Formule chimique C₂₀H₆I₄Na₂O₅.H₂O

Poids moléculaire 897,88

Composition Pas moins de 87 % de matières colorantes totales,

calculées sur la base de sel de sodium anhydre

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 1100 à environ 526 nm dans une solution

aqueuse de pH 7

Description Poudre ou granules rouges, solution aqueuse rouge

Identification

A. Spectrométrie Absorption maximale dans l'eau à environ 526 nm au

Pas plus de 0,2 %

Pas plus de 4,0 %

Pas plus de 0,2 %

Pas plus de 0,2 %

Pas plus de 20 mg/kg

pH 7

B. Solution aqueuse rouge

Pureté

Iodures inorganiques exprimés en Pas plus de 0,1 %

iodure de sodium

Matières insolubles dans l'eau

Matières colorantes accessoires (à

l'exception de la fluorescéine)

Fluorescéine

Composés organiques autres que les

matières colorantes:

tri-iodorésorcinol

acide (dihydroxy-2,4-diiodo-3,5-

benzoyl)-2 benzoïque

Matières extractibles à l'éther

Arsenic Pas plus de 3 mg/kg Pas plus de 10 mg/kg Plomb

Mercure Pas plus de 1 mg/kg Cadmium Pas plus de 1 mg/kg

Métaux lourds (exprimés en plomb)

Laques chimiques

Pas plus de 40 mg/kg

La méthode fondée sur les matières insolubles dans l'acide chlorhydrique n'est pas applicable. Elle est remplacée par une matière insoluble dans l'hydroxyde de sodium, n'excédant pas 0,5 %, pour cette couleur

À partir d'une solution de pH 7 à 8, pas plus de 0,2 %

uniquement.

E 128 ROUGE 2G

Synonymes

Définition

Le rouge 2G est essentiellement constitué de sel disodique de l'acide acétamido-8-hydroxy-1-phénylazo-2naphtalène-disulfonique-3,6 et de matières colorantes accessoires associées à du chlorure et/ou sulfate de sodium constituant les principaux composants non colorés.

Le rouge 2G décrit est le sel de sodium. Les sels de calcium et de potassium sont également autorisés.

Classe Monoazoïque

Numéro d'index 18050 **EINECS** 223-098-9

Dénomination chimique Sel disodique de l'acide acétamido-8-hydroxy-1-

phénylazo-2-naphtalènedisulfonique-3,6

C₁₈H₁₃N₃Na₂O₈S₂ Formule chimique

509,43 Poids moléculaire

Composition Pas moins de 80 % de matières colorantes totales,

exprimées en sel de sodium

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 620 à environ 532 nm dans une solution aqueuse

Description Poudre ou granules rouges, solution aqueuse rouge

Identification

A. Spectrométrie Absorption maximale dans l'eau à environ 532 nm

B. Solution aqueuse rouge

Pureté

Matières insolubles dans l'eau Pas plus de 0,2 % Matières colorantes accessoires Pas plus de 2,0 %

Composés organique autres que les matières colorantes:

acide acétamido-5-hydroxy-4naphtalènedisulfonique-2,7

acide amino-5-hydroxy-4-naphthalènedisulfonique-2,7

Amines aromatiques primaires non sulfonées

Matières extractibles à l'éther

Pas plus de 3 mg/kg Arsenic Pas plus de 10 mg/kg Plomb Mercure

Cadmium Pas plus de 40 mg/kg

E 129 ROUGE ALLURA AC

Synonymes Colorant alimentaire rouge CI no 17

Le rouge allura AC est essentiellement constitué de sel disodique de l'acide hydroxy-2-(méthoxy-2-méthyl-5sulfo-4-phénylazo)-naphthalènesulfonique-6 et de

matières colorantes accessoires associées à du chlorure et/ou sulfate de sodium constituant les principaux composants non colorés.

Le rouge allura AC décrit est le sel de sodium. Les sels de calcium et de potassium sont également autorisés.

Pas plus de 0,5 % au total

Pas plus de 0,01 % (exprimées en aniline)

Pas plus de 0,2 % en milieu neutre

Pas plus de 1 mg/kg

Pas plus de 1 mg/kg

Métaux lourds (exprimés en plomb)

Définition

Classe Monoazoïque

16035 Numéro d'index **EINECS** 247-368-0

Dénomination chimique Sel disodique de l'acide hydroxy-2-(méthoxy-2-méthyl-

5-sulfo-4-phénylazo)-1 naphtalènesulfonique-6

Formule chimique $C_{18}H_{14}N_2Na_2O_8S_2 \\$

Poids moléculaire 496,42

Pas moins de 85 % de matières colorantes totales, Composition

exprimées en sel de sodium

Description Poudre ou granules rouge foncé, solution aqueuse

rouge

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 540 à environ 504 nm dans une solution aqueuse

de pH 7

Identification

A. Spectrométrie Absorption maximale dans l'eau à environ 504 nm

Pas plus de 0,3 %

Pas plus de 0,2 %

Pas plus de 1,0 %

milieu neutre

Pas plus de 0,01 % (exprimées en aniline)

À partir d'une solution de pH 7, pas plus de 0,2 % en

B. Solution aqueuse rouge

Matières insolubles dans l'eau Pas plus de 0,2 % Pas plus de 3,0 % Matières colorantes accessoires

Composés organiques autres que les matières colorantes:

sel de sodium de l'acide hydroxy-6-naphthalènesulfonique-2

acide amino-4-méthoxy-5-méthyl-2-benzènesulfonique

sel disodique de l'acide oxy-6,6'-

di(naphthalènesulfonique-2) Amines aromatiques primaires non

sulfonées

Matières extractibles à l'éther

Arsenic Pas plus de 3 mg/kg Plomb Pas plus de 10 mg/kg Mercure Pas plus de 1 mg/kg Pas plus de 1 mg/kg Cadmium

Métaux lourds (exprimés en plomb) Pas plus de 40 mg/kg

E 131 BLEU PATENTÉ V

Colorant alimentaire bleu CI no 5 **Synonymes**

Définition Le bleu patenté V est essentiellement constitué de

composé calcique ou sodique de [(α-(diéthylamino-4phényl)-hydroxy-5-disulfo-2,4-phénylméthylidène)-4cyclohexadiène-2,5-ylidène-1]-diéthyle ammonium hydroxyde sel interne et de matières colorantes accessoires associées à du chlorure et/ou sulfate de sodium et/ou du sulfate de calcium constituant les principaux

composants non colorés.

Le sel de potassium est également autorisé.

Classe Triarylméthane

Numéro d'index 42051

222-573-8 **EINECS** Composé calcique ou sodique de [(α-(diéthylamino-4-Dénomination chimique phényl)-hydroxy-5-disulfo-2,4-phényl-méthylidène)-4cyclohexadiène-2,5-ylidène-1]-diéthyle hydroxyde sel interne Composé calcique: (C₂₇H₃₁N₂O₇S₂)₂Ca Formule chimique Composé sodique: C₂₇H₃₁N₂O₇S₂Na Composé calcique: 579,72 Poids moléculaire Composé sodique: 582,67 Composition Pas moins de 85 % de matières colorantes totales, exprimées en sel de sodium $E_{1\;cm}^{1\%}$ 2000 à environ 638 nm dans une solution aqueuse au pH 5 Description Poudre ou granules bleu foncé, solution aqueuse bleue Identification Absorption maximale dans l'eau à 638 nm au pH 5 A. Spectrométrie B. Solution aqueuse bleue Matières insolubles dans l'eau Pas plus de 0,2 % Pas plus de 2,0 % Matières colorantes accessoires Composés organiques autres que les matières colorantes: hydroxy-3 benzaldéhyde acide hydroxy-3 benzoïque Pas plus de 0,5 % au total acide hydroxy-3-sulfo-4 benzoïque acide N,N-diéthylamino benzènesulfonique Leucodérivés Pas plus de 4,0 % Pas plus de 0,01 % (exprimées en aniline) Amines aromatiques primaires non sulfonées Matières extractibles à l'éther À partir d'une solution de pH 5, pas plus de 0,2 % en milieu neutre Arsenic Pas plus de 3 mg/kg Plomb Pas plus de 10 mg/kg Mercure Pas plus de 1 mg/kg

E 132 INDIGOTINE, CARMIN D'INDIGO

Métaux lourds (exprimés en plomb)

Cadmium

Définition

L'indigotine est essentiellement constituée d'un mélange de sel disodique de l'acide dioxo-3,3'-bi-indolylidène-2,2'-disulfonique-5,7' et de matières d'un mélange de sel disodique de l'acide dioxo-3,3'-bi-indolylidène-2,2'-disulfonique-5,7' et de matières d'un mélange de sel disodique de l'acide dioxo-3,3'-bi-indolylidène-2,2'-disulfonique-5,7' et de matières d'un mélange de sel disodique de l'acide dioxo-3,3'-bi-indolylidène-2,2'-disulfonique-5,7' et de matières d'un mélange de sel disodique de l'acide dioxo-3,3'-bi-indolylidène-2,2'-disulfonique-5,7' et de matières d'un mélange de sel disodique de l'acide dioxo-3,3'-bi-indolylidène-2,2'-disulfonique-5,7' et de matières d'un mélange de sel disodique de l'acide dioxo-3,3'-bi-indolylidène-2,2'-disulfonique-5,7' et de matières d'un mélange de sel disodique de l'acide dioxo-3,3'-bi-indolylidène-2,2'-disulfonique-5,7' et de matières d'un mélange de sel disodique de l'acide dioxo-3,3'-bi-indolylidène-2,2'-disulfonique-5,7' et de matières d'un mélange de sel disodique de l'acide dioxo-3,3'-bi-indolylidène-2,2'-disulfonique-5,7' et de matières d'un metalle de sel disodique de l'acide dioxo-3,0'-disulfonique-5,0'-disulfonique-5,0'-disulfonique-5,0'-disulfonique-5,0'-disulfonique-5,0'-disulfonique-6

Pas plus de 1 mg/kg

Pas plus de 40 mg/kg

indolylidène-2,2'-disulfonique-5,7' et de matières colorantes accessoires associées à du chlorure et/ou sulfate de sodium constituant les principaux composants non colorés.

L'indigotine décrite est le sel de sodium. Les sels de calcium et de potassium sont également autorisés.

Classe Indigoïde

73015 Numéro d'index

212-728-8 **EINECS**

Sel disodique de l'acide dioxo-3,3'-bi-indolylidène-2,2'-Dénomination chimique

disulfonique-5,7'

Formule chimique C₁₆H₈N₂Na₂O₈S₂

Poids moléculaire 466,36

Composition Pas moins de 85 % de matières colorantes totales, exprimées en sel de sodium; pas plus de 18 % de sel

disodique de l'acide dioxo-3,3'-bi-indolylidène-2,2'-

disulfonique-5,7'

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 480 à environ 610 nm dans une solution aqueuse

Description Poudre ou granules bleu foncé

Identification

A. Spectrométrie Absorption maximale dans l'eau à environ 610 nm

B. Solution aqueuse bleue

Pureté

Matières insolubles dans l'eau Pas plus de 0,2 %

Matières colorantes accessoires Hors sel disodique de l'acide dioxo-3,3'-bi-indolylidène-2,2'-disulfonique-5,7': pas plus de 1,0 %

Composés organiques autres que les

matières colorantes:

acide isatinesulfonique-5

acide sulfo-5-anthranilique

acide anthranilique

Amines aromatiques primaires non

Matières extractibles à l'éther

sulfonées

Pas plus de 0,01 % (exprimées en aniline)

Pas plus de 0,2 % en milieu neutre

Pas plus de 0,5 % au total

Arsenic Pas plus de 3 mg/kg

Plomb Pas plus de 10 mg/kg

Mercure Pas plus de 1 mg/kg

Pas plus de 1 mg/kg Cadmium Métaux lourds (exprimés en plomb) Pas plus de 40 mg/kg

E 133 BLEU BRILLANT FCF

Colorant alimentaire bleu CI nº 2 **Synonymes**

Définition Le bleu brillant FCF est essentiellement constitué de

sel disodique de l'acide α-[(N-éthyl-sulfo-3-benzylamino)-4-phényl]-α-(N-éthyl-sulfo-3-benzylamino-4)cyclohexadiène-2,5-ylidène) toluènesulfonique-2 et de son isomère, ainsi que de matières colorantes accessoires associées à du chlorure et/ou sulfate de sodium constituant les principaux composants non colorés.

Le bleu brillant FCF décrit est le sel de sodium. Les sels de calcium et de potassium sont également auto-

risés.

Classe Triarylméthane

Numéro d'index 42090 **EINECS** 223-339-8 **▼**B

Sel disodique de l'acide α-[(N-éthyl-sulfo-3-benzyla-Dénomination chimique mino)-4-phényl]-α-(N-éthyl-sulfo-3-benzylamino-4)-

cyclohexadiène-2,5-ylidène) toluènesulfonique-2

Formule chimique $C_{37}H_{34}N_2Na_2O_9S_3$

Poids moléculaire 792,84

Composition Pas moins de 85 % de matières colorantes totales,

exprimées en sel de sodium

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 1630 à environ 630 nm dans une solution

Description Poudre ou granules bleu-rouge, solution aqueuse bleue

Identification

Absorption maximale dans l'eau à environ 630 nm A. Spectrométrie

Pas plus de 1,5 %

Pas plus de 0,3 %

Pas plus de 0,01 % (exprimées en aniline)

Pas plus de 0,2 % en milieu neutre de pH 7

B. Solution aqueuse bleue

Pureté

Matières insolubles dans l'eau Pas plus de 0,2 % Pas plus de 6,0 % Matières colorantes accessoires

Composés organiques autres que les matières colorantes:

somme des acides formyl-2, -3 et -4 benzènesulfoniques

[(éthyl)(sulfo-4-phényl)-

amino]-3-méthyl benzènesulfonique

Leucodérivés

Pas plus de 5,0 %

Amines aromatiques primaires non sulfonées

Matières extractibles à l'éther

Pas plus de 3 mg/kg Arsenic Plomb Pas plus de 10 mg/kg Mercure Pas plus de 1 mg/kg

Cadmium

Métaux lourds (exprimés en plomb)

Pas plus de 40 mg/kg

Pas plus de 1 mg/kg

▼B

▼<u>C1</u>

E 140 (i) CHLOROPHYLLES

Vert naturel CI no 3, chlorophylle au magnésium, Synonymes phéophytine au magnésium

Définition

Les chlorophylles sont obtenues par extraction par solvant à partir de souches naturelles d'herbes, de luzerne, d'orties et d'autres matières végétales comestibles. L'élimination subséquente du solvant peut conduire à une séparation partielle ou totale du magnésium naturel lié par coordination aux chlorophylles et à la formation des phéophytines correspondantes. Les principales matières colorantes sont les phéophytines et les chlorophylles au magnésium. Après élimination du solvant, le produit extrait contient d'autres pigments tels que des caroténoïdes, ainsi que des huiles, graisses et cires provenant du matériel d'origine. Seuls les solvants suivants peuvent être utilisés pour l'extraction: acétone, méthyléthylcétone, dichlorométhane, dioxyde de carbone, méthanol, éthanol, propanol-2 et hexane.

Classe Porphyrine

75810 Numéro d'index **EINECS** Chlorophylle: 215-800-7; chlorophylle a: 207-536-6; ►<u>C1</u> chlorophylle b: 208-272-4 ◀ Dénomination chimique Les principes colorants majeurs sont: le phytyl (13²R,17S,18S)-[éthyl-8-méthoxy-13²-carbonyl-tétraméthyl-2,7,12,18-oxo-13'-vinyl-3-tétrahydro-13¹,13²,17,18-cyclopenta(at)-porphyrinyl-17]-3 propionate (phéophytine a) ou le complexe au magnésium correspondant (chlorophylle a) le phytyl (13²R,17S,18S)-[éthyl-8-formyl-7-méthoxy-13²-carbonyl-triméthyl-2,12,18-oxo-13-vinyl-3-tétrahydro-13¹,13²,17,18-cyclopenta(at)-porphyrinyl-17]-3 propionate (phéophytine b) ou le complexe au magnésium correspondant (chlorophylle b) Formule chimique Chlorophylle a complexe au magnésium: C55H72MgN4O5 Chlorophylle a: C₅₅H₇₄N₄O₅ Chlorophylle b complexe au magnésium: $C_{55}H_{70}MgN_4O_6$ Chlorophylle b: C55H72N4O6 Poids moléculaire Chlorophylle a complexe au magnésium: 893,51 Chlorophylle a: 871,22 Chlorophylle b complexe au magnésium: 907,49 Chlorophylle b: Composition Teneur en chlorophylles associées totales et de leurs complexes au magnésium: pas moins de 10 % E_{1 cm} 700 à environ 409 nm dans du chloroforme Description Solide cireux dont la couleur varie du vert olive au vert foncé selon la teneur en magnésium coordiné Identification Spectrométrie Absorption maximale dans le chloroforme à environ 409 nm Pureté Résidus de solvants Acétone Méthyléthylcétone Méthanol pas plus de 50 mg/kg, seuls ou en association Éthanol

Propanol-2 Hexane

Dichlorométhane

pas plus de 10 mg/kg

Arsenic Pas plus de 3 mg/kg Plomb Pas plus de 10 mg/kg Mercure Pas plus de 1 mg/kg Pas plus de 1 mg/kg Cadmium Métaux lourds (exprimés en plomb) Pas plus de 40 mg/kg

E 140 (ii) CHLOROPHYLLINES

Synonymes

Vert naturel CI no 5, chlorophylline sodique, chlorophylline potassique

▼B

Définition

Les sels basiques des chlorophyllines sont obtenus par saponification du produit d'extraction par solvant à partir de souches naturelles de matières végétales comestibles d'herbes, de luzerne et d'orties. La saponification supprime les groupes méthyle et ester phytol et peut partiellement cliver le cycle cyclopentényle. Les groupements acides sont neutralisés pour former les sels de potassium et/ou de sodium. Les produits du commerce sont souvent présentés sous forme de solutions aqueuses ou de poudres sèches.

Seuls les solvants suivants peuvent être utilisés pour l'extraction: acétone, méthyléthylcétone, dichlorométhane, dioxyde de carbone, méthanol, éthanol, propanol-2 et hexane.

Classe

Numéro d'index

EINECS

Dénomination chimique

Porphyrine

75815

287-483-3

Les principales matières colorantes sous forme acide

- le (carboxyl-10-éthyl-4-tétraméthyl-1,3,5,8-oxo-9vinyl-2-phorbinyl-7)-propionate (chlorophylline a)
- (carboxyl-10-éthyl-4-formyl-3-triméthyl-1,5,8oxo-9-vinyl-2-phorbinyl-7)-3 propionate (chlorophylline b)

Selon le degré d'hydrolyse, le cycle pentényle peut être clivé, d'où la production d'une troisième fonction carboxyle.

Des complexes de magnésium peuvent également être présents.

 $C_{34}H_{34}N_4O_5$

 $C_{34}H_{32}N_4O_6$

Formules chimique

▼C1

Poids moléculaire

▼B

Chlorophylline a:

578,68 Chlorophylline b: 592,66

Chlorophylline a (forme acide):

Chlorophylline b (forme acide):

Chaque poids peut être augmenté de 18 daltons si le cycle pentényle est clivé.

Pas moins de 95 % de la teneur totale en chlorophyllines pour un échantillon déshydraté à 100 °C pendant

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 700 à environ 405 nm dans une solution aqueuse de pH 9

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 140 à environ 653 nm dans une solution aqueuse de pH 9

Description

Identification

Spectrométrie

Composition

Poudre vert foncé à bleu-noir

Absorption maximale dans une solution tampon de phosphate aqueux de pH 9 à environ 405 nm et à environ 653 nm

Pureté

Résidus de solvants

Acétone

Méthyléthylcétone

Méthanol

Éthanol

Propanol-2

pas plus de 50 mg/kg, seuls ou en association

Hexane

Dichlorométhane pas plus de 10 mg/kg

Pas plus de 3 mg/kg Plomb Pas plus de 10 mg/kg

Arsenic

Pas plus de 1 mg/kg Mercure Cadmium Pas plus de 1 mg/kg Métaux lourds (exprimés en plomb) | Pas plus de 40 mg/kg

E 141 (i) COMPLEXES CUIVRIQUES DE CHLOROPHYLLES

Synonymes Vert naturel CI no 3, chlorophylle cuivrique, phéophytine cuivrique

Définition Les chlorophylles cuivriques sont obtenues par addition

d'un sel de cuivre à la substance obtenue par extraction par solvant à partir de souches naturelles de matières végétales comestibles d'herbes, de luzerne et d'orties. Après élimination du solvant, le produit renferme d'autres pigments, tels que des caroténoïdes, ainsi que des graisses et des cires provenant du matériel d'origine. Les principales matières colorantes sont les phéophytines cuivriques. Seuls les solvants suivants peuvent être utilisés pour l'extraction: acétone, méthyléthylcétone, dichlorométhane, dioxyde de carbone, méthanol, éthanol, propanol-2 et hexane.

Classe Porphyrine

75815 Numéro d'index

EINECS Complexe cuivrique de chlorophylle a: 239-830-5

Complexe cuivrique de chlorophylle b: 246-020-5

Dénomination chimique [Phytyl(13²R,17S,18S)-(éthyl-8-méthoxy-13²-carbonyl-

tétraméthyl-2,7,12,18-oxo-13'-vinyl-3-tétrahydro-13¹,13²,17,18-cyclopenta(at)-porphyrinyl-17)-3 propio-

nate] cuivre (II)

(chlorophylle cuivrique a)

[Phytyl(13²R,17S,18S)-(éthyl-8-formyl-7-méthoxy-13²carbonyl-triméthyl-2,12,18-oxo-13'-vinyl-3-tétrahydro-13¹,13²,17,18-cyclopenta(at)-porphyrinyl-17)-3 propio-

nate] cuivre (II)

(chlorophylle cuivrique b)

Formules chimique Chlorophylle cuivrique a: C55H72CuN4O5

Chlorophylle cuivrique b: C55H70CuN4O6

Poids moléculaire Chlorophylle cuivrique a: 932,75

Chlorophylle cuivrique b: 946,73

Pas moins de 10 % de chlorophylles cuivriques totales Composition

E_{1 cm} 540 à environ 422 nm dans du chloroforme

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 300 à environ 652 nm dans du chloroforme

Description Solide cireux dont la couleur varie entre le bleu-vert et

le vert foncé selon le matériel d'origine

Identification

Spectrométrie Absorption maximale dans le chloroforme à environ

422 nm et à environ 652 nm

Pureté

Résidus de solvants Acétone

Méthyléthylcétone

Méthanol

pas plus de 50 mg/kg, seuls ou en association Éthanol

Propanol-2

Hexane

Dichlorométhane pas plus de 10 mg/kg

▼B

Arsenic Pas plus de 3 mg/kg Plomb Pas plus de 10 mg/kg Mercure Pas plus de 1 mg/kg Pas plus de 1 mg/kg Cadmium Ions cuivriques Pas plus de 200 mg/kg

Cuivre total Pas plus de 8,0 % des phéophytines cuivriques totales

E 141 (ii) COMPLEXES CUIVRIQUES DE CHLOROPHYLLINES

Synonymes Complexe cuivrique de la chlorophylline sodique, complexe cuivrique de la chlorophylline potassique,

vert naturel CI no 5

Définition Les sels basiques des complexes cuivriques des chloro-

phyllines sont obtenus par addition de cuivre au produit de saponification d'un extrait par solvant à partir de souches naturelles de matières végétales comestibles d'herbes, de luzerne et d'orties. La saponification supprime les groupes méthyle et ester phytol et peut partiellement cliver le cycle cyclopentényle. Après addition de cuivre aux chlorophyllines purifiées, les groupements acides sont neutralisés pour former les

sels de potassium et/ou de sodium.

Seuls les solvants suivants peuvent être utilisés pour l'extraction: acétone, méthyléthylcétone, dichlorométhane, dioxyde de carbone, méthanol, éthanol, propa-

nol-2 et hexane.

Classe Porphyrine

Numéro d'index 75815

EINECS

Dénomination chimique Les principales matières colorantes sous forme acide

le (carboxyl-10-éthyl-4-tétraméthyl-1,3,5,8-oxo-9vinyl-2-phorbinyl-7-)-3-propionate, complexe cuivrique (chlorophylline cuivrique a)

le (carboxyl-10-éthyl-4-formyl-3-triméthyl-1,5,8-oxo-9vinyl-2-phorbinyl-7)-3 propionate, complexe cuivrique

(chlorophylline cuivrique b)

Chlorophylline cuivrique a (forme acide): C₃₄H₃₂Cu-Formule chimique

 N_4O_5

Chlorophylline cuivrique b (forme acide): C₃₄H₃₀Cu-

 N_4O_6

Poids moléculaire Chlorophylline cuivrique a: 640,20

Chlorophylline cuivrique b: 654,18

Chaque poids moléculaire peut être augmenté de 18

daltons si le cycle pentényle est clivé.

Composition Pas moins de 95 % de la teneur totale en chlorophyl-

lines cuivriques pour un échantillon déshydraté à

100 °C pendant 1 heure

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 565 à environ 405 nm dans un tampon de phos-

phate aqueux de pH 7,5

 $E_{1~\rm cm}^{1\%}$ 145 à environ 630 nm dans un tampon de phosphate aqueux de pH 7,5

Description Poudre vert foncé à bleu-noir

Identification

Spectrométrie Absorption maximale dans un tampon de phosphate

aqueux de pH 7,5 à environ 405 nm et à environ

630 nm

▼<u>B</u>

Pureté

Résidus de solvants Acétone

Méthyléthylcétone

Pas plus de 3 mg/kg

Méthanol

pas plus de 50 mg/kg, seuls ou en association

Éthanol

Propanol-2-

Hexane

pas plus de 10 mg/kg

Dichlorométhane

Plomb Pas plus de 10 mg/kg

Mercure Pas plus de 1 mg/kg

Cadmium Pas plus de 1 mg/kg

Ions cuivriques Pas plus de 200 mg/kg

Cuivre total Pas plus de 8,0 % des chlorophyllines cuivriques tota-

les

E 142 VERT S

Arsenic

Synonymes Colorant alimentaire vert CI no 4, vert brillant BS

DéfinitionLe vert S est essentiellement constitué de sel de

sodium de l'acide [diméthylamino-4-a-(diméthyliminio-4-cyclohexadiène-2,5-ylidène)-benzyl]-5-hydroxy-6-sulfo-7-naphtalènesulfonique-2 et de matières colorantes accessoires associées à du chlorure et/ou sulfate de sodium constituant les principaux composants non

colorés.

Le vert S décrit est le sel de sodium. Les sels de calcium et de potassium sont également autorisés.

Classe Triarylméthane

Numéro d'index 44090

EINECS 221-409-2

Dénomination chimique Sel de sodium de l'acide [diméthylamino-4-a-(dimé-

thyliminio-4

cyclohexadiène-2,5-ylidène)-benzyl]-5-hydroxy-6-

sulfo-7-naphtalènesulfonique-2

Formule chimique $C_{27}H_{25}N_2NaO_7S_2$

Poids moléculaire 576,63

Composition Pas moins de 80 % de matières colorantes totales,

exprimées en sel de sodium

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 1720 à environ 632 nm dans une solution

aqueuse

Description Poudre ou granules bleu foncé ou vert foncé

Identification

A. Spectrométrie Absorption maximale dans l'eau à environ 632 nm

B. Solution aqueuse bleue

Pureté

Matières insolubles dans l'eau Pas plus de 0,2 %

Matières colorantes accessoires Pas plus de 1,0 %

Composés organiques autres que les matières colorantes:

alcool bis-(diméthylamino)-4,4' benzhydrylique

Pas plus de 0,1 %

bis-(diméthylamino)-4,4' benzophénone

Pas plus de 0,1 %

acide hydroxy-3-naphtalènedisulfonique-2,7

Pas plus de 0,2 %

Leucodérivés

Pas plus de 5,0 %

Amines aromatiques primaires non

Pas plus de 0,01 % (exprimées en aniline)

sulfonées

Matières extractibles à l'éther

Pas plus de 0,2 % en milieu neutre

Pas plus de 3 mg/kg

Plomb

Arsenic

Pas plus de 10 mg/kg

Mercure

Pas plus de 1 mg/kg

Cadmium

Pas plus de 1 mg/kg

Métaux lourds (exprimés en plomb)

Pas plus de 40 mg/kg

E 150a CARAMEL ORDINAIRE

Définition Le caramel ordinaire est préparé par chauffage contrôlé

d'hydrates de carbone [édulcorants nutritifs de qualité alimentaire disponibles dans le commerce, constitués des monomères glucose et fructose et/ou de leurs polymères (par exemple: sirops de glucose, saccharose et/ou sirops invertis et dextrose)]. Pour favoriser la caramélisation, on peut employer des acides, des bases et des sels, à l'exception des composés d'ammonium et

des sulphites.

EINECS 232-435-9

Description Liquides ou solides brun foncé à noirs

Pureté

Matière colorante retenue sur DEAE

Pas plus de 50 %

cellulose

Matière colorante retenue sur phos-

Pas plus de 50 %

phorylcellulose

0.01-0.12

Intensité de la coloration (1)

Pas plus de 0,1 %

Azote total
Soufre total

Pas plus de 0,2 %

Arsenic Plomb

Pas plus de 1 mg/kg Pas plus de 2 mg/kg

Mercure

Pas plus de 1 mg/kg

Cadmium

Pas plus de 1 mg/kg

Métaux lourds (exprimés en plomb)

Pas plus de 25 mg/kg

⁽¹) L'intensité de la coloration est définie comme étant la densité optique d'une solution acqueuse de caramel solide à 0,1 % (poids/volume), mesurée dans une cuve de 1 cm à 610 nm.

E 150b CARAMEL DE SULFITE CAUSTIQUE

Définition Le caramel de sulfite caustique est préparé par chauffage contrôlé d'hydrates de carbone [édulcorants nutri-

tifs de qualité alimentaire, disponibles dans le commerce, constitués des monomères glucose et fructose et/ou de leurs polymères (par exemple: sirops de glucose, sucrose et/ou sirops invertis et dextrose) (avec

ou sans acides ou alkalis) en présence de composés de sulphite (acide sulfureux, sulfite de potassium, bisulfite de potasse, sulfite de sodium et bisulfite de soude)];

aucun composé ammoniaqué n'est utilisé.

EINECS 232-435-9

Description Liquides ou solides brun foncé à noirs

Pureté

Matière colorante retenue sur DEAE Plus de 50 %

cellulose

Intensité de la coloration (1) 0.05-0.13

Pas plus de 0,3 % (2) Azote total Anhydre sulfureux Pas plus de 0,2 % (2)

Soufre total 0,3-3,5% (2) Plus de 40 % Soufre retenue sur DEAE cellulose

Pourcentage de densité optique de la coloration retenue sur DEAE cellu-

lose

19-34

Rapport des DO 280/560

Supérieur à 50

Arsenic Pas plus de 1 mg/kg Plomb Pas plus de 2 mg/kg Mercure Pas plus de 1 mg/kg Cadmium Pas plus de 1 mg/kg Métaux lourds (exprimés en plomb) Pas plus de 25 mg/kg

(1) L'intensité de la coloration est définie comme étant la densité optique d'une solution acqueuse de caramel

E 150c CARAMEL AMMONIACAL

Définition

Le caramel ammoniacal est préparé par chauffage contrôlé d'hydrates de carbone [édulcorants nutritifs de qualité alimentaire disponibles dans le commerce, constitués des monomères glucose et fructose et/ou de leurs polymères (par exemple: sirops de glucose, sucrose, et/ou sirops invertis et dextrose) (avec ou sans acides ou alkalis) en présence de composés d'ammonium (ammoniaque, carbonate d'ammonium, bicarbonate d'ammonium et phosphate d'ammonium)]; aucun composé de sulphite n'est utilisé.

EINECS 232-435-9

Description Liquides ou solides brun foncé à noirs

solide à 0,1 % (poids/volume), mesurée dans une cuve de 1 cm à 610 nm. (2) Exprimé par rapport à une intensité de coloration équivalente, c'est-à-dire par rapport à un produit ayant une intensité de coloration de 0,1 unité d'absorption.

- 1	,,,	110	6 1	te	۱

Matière colorante retenue sur DEAE

cellulose

Pas plus de 50 %

Matière colorante retenue sur phos-

phorylcellulose

Plus de 50 %

Intensité de la coloration (1)

0,08-0,36

Azote ammoniacal

Pas plus de 0,3 % (2)

Méthyl-4-imidazole

Pas plus de 250 mg/kg (2)

Acétyl-2-tétrahydroxybutyl-4-imida-

Pas plus de 10 mg/kg (2)

zole

Soufre total

Pas plus de 0,2 % (2)

Azote total

0,7-3,3% (2)

Pourcentage de densité optique de la coloration retenue sur phosphorylcel-

lulose

13-35

Arsenic

Pas plus de 1 mg/kg

Plomb

Pas plus de 2 mg/kg

Mercure

Pas plus de 1 mg/kg

Cadmium

Pas plus de 1 mg/kg

Métaux lourds (exprimés en plomb)

Pas plus de 25 mg/kg

E 150d CARAMEL AU SULFITE D'AMMONIUM

Définition

Le caramel au sulfite d'ammonium est préparé par chauffage contrôlé d'hydrate de carbone [édulcorants nutritifs de qualité alimentaire disponibles dans le commerce, constitués des monomères glucose et fructose et/ou de leurs polymères (par exemple: sirops de glucose, sucrose et/ou sirops invertis et dextrose) (avec ou sans acides ou alkalis) en présence des composés de sulphite et d'ammonium (acide sulfureux, sulfite de potassium, bisulfite de potassium, sulfite de sodium, bisulfite de sodium, ammoniaque, carbonate d'ammonium, bicarbonate d'ammonium, phosphate d'ammonium, sulfate d'ammonium, sulfite d'ammonium et bisulfite d'ammonium)].

EINECS 232-435-9

Pureté

Description

Plus de 50 %

Matière colorante retenue sur DEAE cellulose

0.10-0.60

Intensité de la coloration (1)

Pas plus de 0,6 % (2)

Azote ammoniacal Anhydride sulfureux

Pas plus de 0,2 % (2)

Méthyl-4-imidazole

Pas plus de 250 mg/kg (2)

Liquides ou solides brun foncé à noirs

Azote total Soufre total $0.3-1.7\%(^{2})$ 0,8-2,5% (2)

⁽¹⁾ L'intensité de la coloration est définie comme étant la densité optique d'une solution acqueuse de caramel solide à 0,1 % (poids/volume), mesurée dans une cuve de 1 cm à 610 nm.

⁽²⁾ Exprimé par rapport à une intensité de coloration équivalente, c'est-à-dire par rapport à un produit ayant une intensité de coloration de 0,1 unité d'absorption

Rapport azote/soufre du précipité par 0,7-2,7 l'alcool

Rapport des DO du précipité par l'al-

cool (3)

Rapport des DO 280/560 Pas plus de 50

Arsenic Pas plus de 1 mg/kg
Plomb Pas plus de 2 mg/kg
Mercure Pas plus de 1 mg/kg
Cadmium Pas plus de 1 mg/kg
Pas plus de 1 mg/kg
Pas plus de 1 mg/kg
Pas plus de 2 mg/kg

8-14

E 151 NOIR BRILLANT BN

Synonymes Colorant alimentaire noir CI no 1, noir PN

 Définition
 Le noir brillant BN est essentiellement constitué de sel

tétrasodique de l'acide acétamido-4-hydroxy-5-[sulfo-7-(sulfo-4-phénylazo)-4-naphtylazo-1]-6 naphtalènedisulfonique-1,7 et de matières colorantes accessoires associées à du chlorure et/ou du sulfate de sodium constituant les principaux composants non colorés.

Le noir brillant BN décrit est le sel de sodium. Les sels de calcium et de potassium sont également autorisés.

Classe Bisazo

Numéro d'index 28440

EINECS 219-746-5

Dénomination chimique Sel tétrasodique de l'acide acétamido-4-hydroxy-5-

[sulfo-7-(-sulfo-4-phénylazo)-4-naphtylazo-1]-6 naphta-

lènedisulfonique-1,7

Formule chimique $C_{28}H_{17}N_5Na_4O_{14}S_4$

Poids moléculaire 867,69

Composition Pas moins de 80 % de matières colorantes totales,

exprimées en sel de sodium

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 530 à environ 570 nm dans une solution aqueuse

Description Poudre ou granules noirs, solution aqueuse noir bleuté

Identification

A. Spectrométrie Absorption maximale dans l'eau à environ 570 nm

B. Solution aqueuse bleu-noir

Pureté

Matières insolubles dans l'eau Pas plus de 0,2 %

Matières colorantes accessoires Pas plus de 10 % (exprimées en matières colorantes)

⁽¹) L'intensité de la coloration est définie comme étant la densité optique d'une solution acqueuse de caramel solide à 0,1 % (poids/volume), mesurée dans une cuve de 1 cm à 610 nm.

⁽²⁾ Exprimé par rapport à une intensité de coloration équivalente, c'est-à-dire par rapport à un produit ayant une intensité de coloration de 0,1 unité d'absorption.

⁽³⁾ Le rapport des densités du précipité par l'alcool est défini comme la densité optique du précipité à 280 nm divisée par la densité optique à 560 nm (dans une cuve de 1 cm).

Composés organiques autres que les matières colorantes:

acide acétamido-4-hydroxy-5 naphtalènedisulfonique-1,7

acide amino-4-hydroxy-5 naphtalènedisulfonique-1,7

acide amino-8 naphtalène-sulfonique-2

acide diazoamino-4,4'-di(benzènesulfonique)

Amines aromatiques primaires

Matières extractibles à l'éther

Arsenic

Plomb Cadmium

Mercure

Définition

Métaux lourds (exprimés en plomb)

Pas plus de 0,8 % au total

Pas plus de 0,01 % (exprimées en aniline)

Pas plus de 0,2 % en milieu neutre

Pas plus de 10 mg/kg Pas plus de 1 mg/kg Pas plus de 1 mg/kg

Pas plus de 3 mg/kg

Pas plus de 40 mg/kg

E 153 CARBO MEDICINALIS VEGETALIS

Synonymes Charbon végétal

> Le charbon végétal est produit par carbonisation de matières végétales telles que le bois, les résidus de cellulose, la tourbe, les noix de coco et d'autres enveloppes végétales. Le matériel brut est carbonisé à des températures élevées. Le charbon végétal est essentiellement constitué de fines particules de carbone. Il peut contenir de faibles quantités d'azote, d'hydrogène et d'oxygène. Le produit fini peut absorber une certaine

humidité.

Numéro d'index 77266

215-609-9 **EINECS**

Dénomination chimique Carbone

Formule chimique C

12,01 Poids moléculaire

Composition Pas moins de 95 % de carbone, calculés sur la base de

la forme anhydre et exempte de cendres

Description Poudre noire, sans odeur et sans goût

Identification

A. Solubilité Insoluble dans l'eau et dans les solvants organiques

B. Combustion Lorsqu'il est chauffé au rouge, le charbon végétal se

consume lentement sans flamme

Pureté

Cendres (total) Pas plus de 4,0 % (température d'inflammabilité:

625 °C)

Arsenic Pas plus de 3 mg/kg Plomb Pas plus de 10 mg/kg Mercure Pas plus de 1 mg/kg Cadmium Pas plus de 1 mg/kg

▼C1

Métaux lourds (exprimés en plomb)

Pas plus de 40 mg/kg

▼B

Hydrocarbures polyaromatiques

L'extrait obtenu par extraction de 1 g de produit à l'aide de 10 mg de cyclohexane pur dans un extracteur en continu doit être incolore, et la fluorescence de l'extrait exposé à la lumière ultraviolette ne doit pas être plus intense que celle d'une solution de 0,1 mg de sulfate de quinine dans 1000 ml de 0,01 M d'acide sulfurique.

Perte par déshydratation

Pas plus de 12 % (120 °C, 4 heures)

Substances solubles dans l'alkali

Le filtre obtenu par ébullition de 2 g d'échantillon dans 20 ml et après filtration doit être incolore.

E 154 BRUN FK

Synonymes

Colorant alimentaire brun CI nº 1

Définition

Le brun FK est essentiellement constitué d'un mélange de:

- I (diamino-2,4-phénylazo)-4 benzènesulfonate de sodium
- II (diamino-4,6-m-tolylazo)-4 benzènesulfonate de sodium
- III sel disodique de l'acide (diamino-4,6-phénylènebisazo-1,3) di(benzènesulfonique)-4,4'
- IV sel disodique de l'acide (diamino-2,4-phénylènebisazo-1,3) di(benzènesulfonique)-4,4'
 V sel disodique de l'acide (diamino-2,4-méthyl-5-
- phénylènebisazo-1,3) di(benzènesulfonique)-4,4' VI sel trisodique de l'acide (diamino-2,4-benzène-
- triazo-1,3,5) tri(benzènesulfonique)-4,4',4" et de matières colorantes accessoires associées à du

chlorure et/ou du sulfate de sodium constituant les principaux composants non colorés.

Le brun FK décrit est le sel de sodium. Les sels de calcium et de potassium sont également autorisés.

Classe

Azoïque (mélange de colorants mono-, di- et tria-zoïques)

EINECS

Dénomination chimiques

Mélange de:

- I (diamino-2,4-phénylazo)-4 benzènesulfonate de sodium
- II (diamino-4,6-m-tolylazo)-4 benzènesulfonate de sodium
- III sel disodique de l'acide (diamino-4,6-phénylènebisazo-1,3) di(benzènesulfonique)-4,4'
- IV sel disodique de l'acide (diamino-2,4-phénylènebisazo-1,3) di(benzènesulfonique)-4,4'
- V sel disodique de l'acide (diamino-2,4-méthyl-5phénylènebisazo-1,3) di(benzènesulfonique)-4,4'
- VI sel trisodique de l'acide (diamino-2,4-benzènetriazo-1,3,5) tri(benzènesulfonique)-4,4',4"

Formule chimique

- I C₁₂H₁₁N₄NaO₃S
- II $C_{13}H_{13}N_4NaO_3S$
- III C₁₈H₁₄N₆Na₂O₆S₂
- IV C₁₈H₁₄N₆Na₂O₆S₂
- V C₁₉H₁₆N₆Na₂O₆S₂

VI C₂₄H₁₇N₈Na₃O₉S₃

Poids moléculaire

- I 314,30
- II 328,33
- III 520,46
- IV 520,46
- V 534,47

VI 726,59

Composition Pas moins de 70 % de matières colorantes totales

Parmi les matières colorantes totales présentes, les proportions des divers composants ne doivent pas

excéder: I 26 % II 17 % III 17 % IV 16 % V 20 % VI 16 %

Description Poudre ou granules rouge-brun

Identification

Solution orange à rouge

Pureté

Matières insolubles dans l'eau Pas plus de 0,2 % Matières colorantes accessoires Pas plus de 3,5 %

Composés organiques autres que les matières colorantes:

acide amino-4-benzènesulfonique-1 Pas plus de 0,7 % m-phénylènediamine et méthyl-4-m-phénylènedianine Pas plus de 0,35 %

Amines aromatiques primaires non sulfonées autres que la m-phénylène-diamine et la méthyl-4-m-phénylène-

Pas plus de 0,007 % (exprimées en aniline)

dianine

Matières extractibles à l'éther

Pas plus de 0,2 % dans une solution de pH 7

Arsenic Pas plus de 3 mg/kg
Plomb Pas plus de 10 mg/kg
Mercure Pas plus de 1 mg/kg
Cadmium Pas plus de 1 mg/kg
Métaux lourds (exprimés en plomb) Pas plus de 40 mg/kg

E 155 BRUN HT

Synonymes Colorant alimentaire brun CI no 3

DéfinitionLe brun HT est essentiellement constitué de sel diso-
dique de l'acide (dihydroxy-2,4-hydroxyméthyl-5-

phénylènebisazo-1,3) di(naphtalènesulfonique-1)-4,4′ et de matières colorantes accessoires associées à du chlorure et/ou du sulfate de sodium constituant les principaux composants non colorés.

principaux composants non colores.

Le brun HT décrit est le sel de sodium. Les sels de calcium et de potassium sont également autorisés.

Classe Bisazo
Numéro d'index 20285
EINECS 224-924-0

Dénomination chimique

Sel disodique de l'acide dihydroxy-2,4-hydroxyméthyl5-phénylènebisazo-1,3) di(naphtalènesulfonique-1)-4,4'

Formule chimique $C_{27}H_{18}N_4Na_2O_9S_2$

Poids moléculaire 652,57

Composition Pas moins de 70 % de matières colorantes totales,

exprimées en sel de sodium

 $E_{1\,co}^{1\,\%}$ 403 à environ 460 nm dans une solution aqueuse au pH 7

▼B

Description Poudre ou granules brun-rouge

Identification

A. Spectrométrie Absorption maximale dans l'eau de pH 7 à environ

460 nm

B. Solution aqueuse brune

Pureté

Pas plus de 0,2 % Matières insolubles dans l'eau

Pas plus de 10 % (méthode CCM) Matières colorantes accessoires

Composés organiques autres que les matières colorantes:

acide amino-4-naphtalènesulfo-

nique-1

amines aromatiques primaires non

sulfonées

matières extractibles à l'éther

Arsenic

Plomb Mercure

Cadmium

Métaux lourds (exprimés en plomb)

Pas plus de 0,7 %

Pas plus de 0,01 % (exprimées en aniline)

Pas plus de 0,2 % dans une solution de pH 7

Pas plus de 3 mg/kg

Pas plus de 10 mg/kg Pas plus de 1 mg/kg

Pas plus de 1 mg/kg

Pas plus de 40 mg/kg

▼ <u>M3</u>

E 160 a (i) CAROTÈNES MÉLANGÉS

1. Carotènes végétaux

Synonymes Colorant alimentaire orange CI no

Définition Les carotènes mélangés sont obtenus par extraction par

solvant à partir de souches naturelles de plantes comestibles, de carottes, d'huiles végétales, d'herbes, de

luzerne et d'orties

Les principales matières colorantes sont constituées de caroténoïdes, dont, en majeure partie, du ß-carotène. Des quantités de α-carotène et de γ-carotène, ainsi que d'autres pigments, peuvent être présentes. En dehors des pigments colorés, cette substance peut contenir des huiles, des graisses et des cires naturellement présentes

dans le matériel d'origine

Seuls les solvants suivants peuvent être utilisés pour l'extraction: acétone, méthyléthylcétone, méthanol, éthanol, propanol-2-ol, hexane (1), dichlorométhane et

dioxyde de carbone

Classe Caroténoïdes

Numéro d'index 75130 230-636-6 Einecs

Formule chimique B-Carotène: C₄₀H₅₆ Poids moléculaire ß-Carotène: 536,88

Composition Pas moins de 5 % de caroténoïdes exprimés en ß-

carotène. Pour les produits obtenus par extraction à partir d'huiles végétales: pas moins de 0,2 % dans des

graisses comestibles

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%} 2500$ à environ 440 à 457 nm dans le cyclo-

hexane

Identification

Absorption maximale dans le cyclohexane à 440 à A. Spectrométrie

457 nm et 470 à 486 nm

▼ M3

Pureté

Résidus de solvants Acétone

Méthyléthylcétone

Méthanol

Propanol-2-ol

1 10panor-2-0

Hexane

Éthanol Dichlorométhane

Pas plus de 10 mg/kg

ou en association

Pas plus de 50 mg/kg, seuls

Plomb Pas plus de 5 mg/kg

2. Carotènes d'algues

Synonymes Colorant alimentaire orange CI no 5

Définition Les carotènes mélangés peuvent aussi être obtenus à

partir de souches naturelles des algues *Dunaliella* salina, cultivées dans de grands lacs salés situés à Whyalla, Australie du Sud. Le β-carotène est extrait au moyen d'une huile essentielle. La préparation est une suspension de 20 à 30 % dans de l'huile comestible. Le ratio d'isomères trans/cis est de l'ordre de 50/50 à 71/29 Les principales matières colorantes sont constituées de caroténoïdes, dont, en majeure partie, du β-carotène. Des quantités de acarotène, de lutéine, de zéaxanthine et de β-cryptoxanthine peuvent être présentes. En dehors des pigments colorés, cette substance peut contenir des huiles, des graisses et des cires naturelle-

ment présentes dans le matériel d'origine

Classe Caroténoïdes

Numéro d'index 75130

Formule chimique B-Carotène: $C_{40}H_{56}$ Poids moléculaire B-Carotène: 536,88

Composition Pas moins de 20 % de caroténoïdes exprimés en β-

carotene

 $E_{1~cm}^{1\%}2500~\grave{a}$ environ 440 \grave{a} 457 nm dans le cyclo-

hexane

Identification

A. Spectrométrie Absorption maximale dans le cyclohexane à 440 à 457

nm et 474 à 486 nm

Pureté

Tocophérols naturels dans l'huile

comestible

Pas plus de 0,3 %

Plomb

Pas plus de 5 mg/kg

(1) Benzène, pas plus de 0,05 % en volume.

E 160 a (ii) BÊTA-CAROTÈNE

1. Bêta-carotène

Synonymes

Colorant alimentaire orange CI nº 5

Définition

Les présentes spécifications s'appliquent essentiellement à tous les isomères trans du β-carotène associés à des quantités minimes d'autres caroténoïdes. Les préparations diluées et stabilisées peuvent présenter diverses proportions d'isomères cis/trans

▼ M3

Classe Caroténoïdes

Numéro d'index 40800

Einecs 230-636-6

Dénominations chimiques β-Carotène, β,β-Carotène

Formule chimique $C_{40}H_{56}$ Poids moléculaire 536,88

Composition Pas moins de 96 % de matières colorantes totales

(exprimées en \(\beta\)-carotène)

 $E_{1\,cm}^{1\%}$ 2500 à environ 440 à 457 nm dans le cyclo-

hexane

Description Cristaux ou poudre cristalline de couleur rouge à rouge

brunâtre

Identification

A. Spectrométrie Absorption maximale dans le cyclohexane à 453 à 456

nm

Pureté

Cendres sulfatées Pas plus de 0,2 %

Matières colorantes accessoires | Caroténoïdes autres que le β-carotène: pas plus de

3,0 % des matières colorantes totales

Plomb Pas plus de 2 mg/kg

2. Bêta-carotène extrait de *Blakeslea* trispora

Synonymes Colorant alimentaire orange CI no 5

Définition Obtenu par un processus de fermentation utilisant une

culture mixte des deux types de reproduction (+) et (-) de souches naturelles du champignon *Blakeslea tris- pora*. Le β-carotène est extrait de la biomasse au moyen d'acétate d'éthyle, ou d'acétate d'isobutyle puis d'alcool isopropylique, et cristallisé. Le produit cristallisé consiste essentiellement en β-carotène trans. En raison du caractère naturel du processus, une proportion d'environ 3 % du produit consiste en caroténoïdes

mélangés, ce qui est spécifique au produit

Classe Caroténoïdes

Numéro d'index 40800 Einecs 230-636-6

Dénominations chimiques β-Carotène, β,β-Carotène

Formule chimique $C_{40}H_{56}$ Poids moléculaire 536,88

Composition Pas moins de 96 % de matières colorantes totales

(exprimées en \(\beta\)-carotène)

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 2500 à environ 440 à 457 nm dans le cyclo-

hexane

Description Cristaux ou poudre cristalline de couleur rouge, rouge

brunâtre ou pourpre violacée (la couleur varie selon le solvant utilisé pour l'extraction et les conditions de la

cristallisation)

Identification

A. Spectrométrie Absorption maximale dans le cyclohexane à 453 à

456 nm

▼ <u>M3</u>

Pureté

Résidus de solvants Acétate d'éthyle

Pas plus de 0,8 %, seuls ou en association

Éthanol

Acétate d'isobutyle: pas plus de 1,0 %

Alcool isopropylique: pas plus de 0,1 %

Cendres sulfatées Pas plus de 0,2 %

Matières colorantes accessoires | Caroténoïdes autres que le ß-carotène: pas plus de

3,0 % des matières colorantes totales

Plomb Pas plus de 2 mg/kg

Mycotoxines:

Aflatoxine B1 Absente

Trichothécène (T2) Absente

Ochratoxine Absente

Zéaralénone Absente

Microbiologie:

Moisissures Pas plus de 100/g

Levures Pas plus de 100/g

Salmonella Absente dans 25 g

Escherichia coli Absente dans 5 g

▼B

E 160b EXTRAITS D'ANNATTO, BIXINE, NORBIXINE

Synonymes Orange naturel CI no 4

Définition

Classe Caroténoïde

Numéro d'index 75120

EINECS Annatto: 215-735-4, annatto, extrait de graines: 289-

561-2, bixine: 230-248-7

Dénomination chimique Bixine: méthylhydrogène-6'-cis-9'-diapocarotène-6,6'-

dioate-6,6'-méthylhydrogène-6'-trans-9'-diapocarotène-

6,6'-dioate-6,6'

Norbixine: acide cis-9'-diapocarotène-6,6'-dioïque-6,6'-

acide trans-9'-diapocarotène-6,6'-dioïque-6,6'

Formule chimique Bixine: $C_{25}H_{30}O_4$

Norbixine: $C_{24}H_{28}O_4$

Poids moléculaire Bixine: 394,51

Norbixine: 380,48

Description Poudre, suspension ou solution brun-rouge

Identification

Spectrométrie Bixine: absorption maximale dans le chloroforme à

environ 502 nm

Norbixine: absorption maximale dans une solution

KOH à environ 482 nm

i) Bixine et norbixine extraites par solvants

Définition

La bixine est préparée par extraction à partir des enveloppes externes des graines d'annatto (Bixa orellana L.) à l'aide de l'un ou plusieurs des solvants suivants: acétone, méthanol, hexane ou dichlorométhane, suivie d'une élimination du solvant.

La norbixine est préparée par hydrolyse à l'aide d'une solution aqueuse alcaline de la bixine extraite comme ci-dessus.

La bixine et la norbixine peuvent contenir d'autres substances extraites des graines d'annatto.

La poudre de bixine peut renfermer plusieurs composants colorés, le colorant individuel majeur étant la bixine présente sous forme cis et trans. Le produit peut également contenir des produits de dégradation de la bixine par la chaleur.

La poudre de norbixine renferme le produit d'hydrolyse de la bixine, sous forme de sels de sodium ou potassium constituant la matière colorante principale. Les formes cis et trans peuvent être présentes.

Les poudres de bixine ne doivent pas contenir moins de 75 % de caroténoïdes totaux exprimés en bixine.

Les poudres de norbixine ne doivent pas contenir moins de 25 % de caroténoïdes totaux exprimés en norbixine.

 $E_{1\;cm}^{1\%}$ 2870 à environ 502 nm Bixine:

dans le chloroforme

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 2870 à environ 482 nm Norbixine:

dans une solution KOH

Pureté

Composition

Résidus de solvants

Acétone Méthanol

pas plus de 50 mg/kg, seuls ou en association

Hexane

Dichlorométhane pas plus de 10 mg/kg

Arsenic Pas plus de 3 mg/kg

Plomb Pas plus de 10 mg/kg

Mercure Pas plus de 1 mg/kg

Cadmium Pas plus de 1 mg/kg

Métaux lourds (exprimés en plomb) Pas plus de 40 mg/kg

ii) Extraits alcalins d'annatto

Définition

Un extrait d'annatto soluble dans l'eau est préparé par action d'une solution aqueuse alcaline (hydroxyde de sodium ou de potassium) sur les enveloppes externes de graines d'annatto (Bixa orellana L.).

L'extrait d'annatto soluble dans l'eau renferme de la norbixine, produit d'hydrolyse de la bixine, sous forme de sels de sodium ou de potassium constituant la matière colorante principale. Les formes cis et trans peuvent être présentes.

Pas moins de 0,1 % des caroténoïdes totaux exprimés en norbixine

> Norbixine: $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 2870 à environ 482 nm

dans une solution KOH

Composition

Pureté

Arsenic Pas plus de 3 mg/kg

Plomb Pas plus de 10 mg/kg

Mercure Pas plus de 1 mg/kg

Cadmium Pas plus de 1 mg/kg

Métaux lourds (exprimés en plomb) Pas plus de 40 mg/kg

iii) Extraits huileux d'annatto

Définition Les extraits huileux d'annatto, en solution ou en

suspension, sont préparés par action d'huiles végétales comestibles sur les enveloppes externes de graines d'annatto (*Bixa orellana L.*). Les extraits huileux d'annatto contiennent plusieurs composants colorés, le colorant individuel majeur étant la bixine présente sous forme cis et trans. Ces extraits peuvent également contenir des produits de dégradation de la bixine par la

chaleur.

Composition Pas moins de 0,1 % des caroténoïdes totaux exprimés

en bixine

Bixine: $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 2870 à environ 502 nm

dans du chloroforme

Pureté

Arsenic Pas plus de 3 mg/kg

Plomb Pas plus de 10 mg/kg

Mercure Pas plus de 1 mg/kg

Cadmium Pas plus de 1 mg/kg

Métaux lourds (exprimés en plomb) | Pas plus de 40 mg/kg

E 160c EXTRAIT DE PAPRIKA, CAPSANTHÉINE, CAPSORUBINE

Synonymes Oléorésine de paprika

Définition L'extrait de paprika est obtenu par action d'un solvant

sur les souches naturelles du paprika, c'est-à-dire des cosses de fruits moulus, avec ou sans les graines, de *Capsicum annuum L.*, et renferme les principales matières colorantes de cet épice qui sont la capsanthéine et la capsorubine. Une grande variété d'autres

composants colorés est également présente.

Seuls les solvants suivants peuvent être utilisés pour l'extraction: méthanol, éthanol, acétone, hexane, dichlorométane, acétate d'éthyle et dioxyde de carbone.

Classe Caroténoïde

EINECS Capsanthéine: 207-364-1

Capsorubine: 207-425-2

Dénomination chimique Capsanthéine: (3R,3'S,5'R)-dihydroxy-3,3'-β,k-caroté-

none-6

Capsorubine: (3S,3'S,5R,5'R)-dihydroxy-3,3'-k,k-

carotènedione-6,6'

Formule chimique Capsanthéine: C₄₀H₅₆O₃

Capsorubine: C₄₀H₅₆O₄

Poids moléculaire Capsanthéine: 584,85

Capsorubine: 600,85

Extrait de paprika: Composition pas moins de 7,0 % de

caroténoïdes

Capsanthéine/capsorubine: pas moins de 30 % des

caroténoïdes totaux

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 2100 à environ 462 nm dans l'acétone

Description Liquide visqueux rouge foncé

Identification

A. Spectrométrie Absorption maximale dans l'acétone à environ 462 nm

B. Réaction colorée On obtient une intense coloration bleue par addition

d'une goutte d'acide sulfurique à une goutte d'échantillon dans deux à trois gouttes de chloroforme.

Pureté

Résidus de solvants Acétate d'éthyle

Méthanol

Éthanol

pas plus de 50 mg/kg, seuls

ou en association

Acétone Hexane

Dichlorméthane pas plus de 10 mg/kg seul

Capsaïcine Pas plus de 250 mg/kg Pas plus de 3 mg/kg Arsenic Plomb Pas plus de 10 mg/kg Mercure Pas plus de 1 mg/kg Pas plus de 1 mg/kg Cadmium Métaux lourds (exprimés en plomb) Pas plus de 40 mg/kg

E 160d LYCOPÈNE

Synonymes Jaune naturel 27

Définition Le lycopène est obtenu par extraction par solvant à

partir de souches naturelles de tomates rouges (Lycopersicon esculentum L.), puis élimination du solvant. Seuls les solvants suivants peuvent être utilisés: dichlorométhane, dioxyde de carbone, acétate d'éthyle, acétone, propanol-2, méthanol, éthanol, hexane. Le principe colorant majeur des tomates est le lycopène; de faibles quantités d'autres pigments caroténoïdes peuvent être présentes. Outre les autres pigments colorés, le produit peut contenir des huiles, des graisses, des cires et des aromatisants naturellement présents

dans les tomates.

Classe Caroténoïde

75125 Numéro d'index

EINECS

Dénomination chimique Lycopène, ψ,ψ-carotène

Formule chimique $C_{40}H_{56}$ Poids moléculaire 536.85

Composition Pas moins de 5 % de matières colorantes totales

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 3450 à environ 472 nm dans l'hexane

Description Liquide visqueux rouge foncé

Identification

Spectrométrie Absorption maximale dans l'hexane à environ 472 nm **▼**B

Pureté

Résidus de solvants Méthanol

Éthanol

Acétone pas plus de 50 mg/kg, seuls ou en association

Hexane

Propanol-2

Dichlorométhane pas plus de 10 mg/kg

Cendres sulfuriques

Arsenic

Pas plus de 0,1 %

Pas plus de 3 mg/kg

Plomb

Pas plus de 10 mg/kg

Mercure

Pas plus de 1 mg/kg

Cadmium

Pas plus de 1 mg/kg

Pas plus de 1 mg/kg

Pas plus de 40 mg/kg

E 160e β-APO-8'-CAROTÉNALE (C 30)

Synonymes Colorant alimentaire orange CI no 6

Définition

Les présentes spécifications s'appliquent essentiellement à tous les isomères trans du β-apo-8'-caroténale associés à des quantités minimes d'autres caroténoïdes. Les formes diluées et stabilisées sont préparées à partir de β-apo-8'-caroténale conforme aux présentes spécifi-

cations et incluent les solutions ou les suspensions de β -apo-8'-caroténale dans des graisses ou des huiles comestibles, les émulsions et les poudres dispersables dans l'eau. Ces préparations peuvent présenter diverses

proportions d'isomères cis/trans.

Classe Caroténoïde
Numéro d'index 40820
EINECS 214-171-6

Dénomination chimique β -apo-8'-caroténale, trans- β -apo-8'-carotène-aldéhyde

Formule chimique $C_{30}H_{40}O$ Poids moléculaire 416,65

Composition Pas moins de 96 % de matières colorantes totales

E^{1%}_{1 cm}environ 2640 à 460-462 nm dans le cyclohexane

Description Cristaux violet foncé avec un lustre métallique ou

poudre cristalline

Identification

Spectrométrie Absorption maximale dans le cyclohexane à environ

460-462 nm

Pureté

Cendres sulfuriques Pas plus de 0,1 %

Matières colorantes accessoires Caroténoïdes autres que le β-apo-8'-caroténale:

pas plus de 3,0 % des matières colorantes totales

Arsenic Pas plus de 3 mg/kg
Plomb Pas plus de 10 mg/kg
Mercure Pas plus de 1 mg/kg
Cadmium Pas plus de 1 mg/kg

Métaux lourds (exprimés en plomb) Pas plus de 40 mg/kg

E 160f ESTER ÉTHYLIQUE DE L'ACIDE β-APO-8'-CAROTÉNOÏQUE (C 30)

Synonymes Colorant alimentaire orange CI no 7, ester β-apo-8'caroténoïque

Définition Les présentes spécifications s'appliquent essentielle-

ment à tous les isomères trans de l'ester éthylique de l'acide β -apo-8'-caroténoïque associés à des quantités minimes d'autres caroténoïdes. Les formes diluées et stabilisées sont préparées à partir de l'ester éthylique de l'acide β -apo-8'-caroténoïque conforme aux présentes spécifications et incluent les solutions ou les suspensions d'ester éthylique de l'acide β -apo-8'-caroténoïque dans des graisses ou des huiles comestibles, les émulsions et les poudres dispersables dans l'eau. Ces préparations peuvent présenter diverses

proportions d'isomères cis/trans.

Classe Caroténoïde

Numéro d'index 40825

EINECS 214-173-7

Dénomination chimique Ester éthylique de l'acide β-apo-8'-caroténoïque, éthyl-

8'-apo-β-caroténoate-8

Formule chimique $C_{32}H_{44}O_2$

Poids moléculaire 460,70

Composition Pas moins de 96 % des matières colorantes totales

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 2550 à environ 449 nm dans le cyclohexane

Description Cristaux de couleur rouge à rouge violacé ou poudre

cristalline

Identification

Spectrométrie Absorption maximale dans le cyclohexane à environ

449 nm

Pureté

Cendres sulfuriques Pas plus de 0,1 %

Matières colorantes accessoires | Caroténoïdes autres que l'ester éthylique de l'acide β-

apo-8'-caroténoïque:

pas plus de 3,0 % des matières colorantes totales

Arsenic Pas plus de 3 mg/kg

Plomb Pas plus de 10 mg/kg

Mercure Pas plus de 1 mg/kg

Cadmium Pas plus de 1 mg/kg

Métaux lourds (exprimés en plomb) Pas plus de 40 mg/kg

E 161b LUTÉINE

Synonymes Caroténoïdes mélangés, xanthophylles

Définition

La lutéine est obtenue par extraction par solvant à partir de souches naturelles de fruits et de plantes comestibles ainsi que des herbes, de la luzerne (alfalfa) et tagètes erecta. Les principales matières colorantes sont constituées de caroténoïdes et en majeure partie de lutéine et de ses esters acides gras. Différentes quantités de carotènes peuvent également être présentes. La lutéine peut contenir des graisses, des huiles et des cires naturellement présentes dans le matériel végétal d'origine.

Seuls les solvants suivants peuvent être utilisés pour l'extraction: méthanol, éthanol, propanol-3, hexane, acétone. méthyléthylcétone, dichlorométhane dioxyde de carbone.

Classe Caroténoïde **EINECS** 204-840-0

Dénomination chimique Dihydroxy-3,3'-d-carotène

 $C_{40}H_{56}O_{2}$ Formule chimique Poids moléculaire 568,88

Composition Teneur en matières colorantes totales: pas moins de

4 % exprimées en lutéine

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 2550 à environ 445 nm dans le chloroforme/ éthanol (10 + 90) ou dans l'hexane/éthanol/acétone

(80 + 10 + 10)

Description Liquide brun jaunâtre foncé

Identification

Spectrométrie Absorption maximale dans un mélange chloroforme/

éthanol (10 + 90) à environ 445 nm

Pureté

Résidus de solvants Acétone

Méthyléthylcétone

Méthanol

Éthanol

Propanol-2

Hexane

Dichlorométhane Pas plus de 10 mg/kg

Pas plus de 50 mg/kg, seuls

ou en association

Arsenic Pas plus de 3 mg/kg Plomb Pas plus de 10 mg/kg Mercure Pas plus de 1 mg/kg Cadmium Pas plus de 1 mg/kg Métaux lourds (exprimés en plomb) Pas plus de 40 mg/kg

E 161g CANTHAXANTHINE

Définition

Synonymes Colorant alimentaire orange CI nº 8

Les présentes spécifications s'appliquent essentiellement à tous les isomères trans de la canthaxanthine associés à des quantités minimes d'autres caroténoïdes. Les formes diluées et stabilisées sont préparées à partir de canthaxanthine conforme aux présentes spécifications et incluent les solutions ou suspensions de canthaxanthine dans des graisses ou des huiles comestibles, les émulsions et les poudres dispersables dans

l'eau. Ces préparations peuvent présenter diverses proportions d'isomères cis/trans.

Classe Caroténoïde

▼<u>B</u>

 Numéro d'index
 40850

 EINECS
 208-187-2

Dénomination chimique β-carotènedione-4,4', canthaxanthine, dioxo-4,4'-β-

carotène

Formule chimique $$C_{40}H_{52}O_2$$ Poids moléculaire \$564,86\$

Composition Pas moins de 96 % de matières colorantes totales

(exprimées en canthaxanthine)

▼C1

E_{1 cm} 2200 à environ 485 nm dans le chloroforme

à 468-472 nm dans le cyclohexane à 464-467 nm dans l'éther de pétrole

▼B

Description Cristaux violet foncé ou poudre cristalline

Identification

Spectrométrie Absorption maximale dans le chloroforme à environ

485 nm

Absorption maximale dans le cyclohexane à 468-

472 nm

Absorption maximale dans l'éther de pétrole à 464-

467 nm

Pureté

Cendres sulfuriques Pas plus de 0,1 %

Matières colorantes accessoires Caroténoïdes autres que la canthaxanthine:

pas plus de 5,0 % des matières colorantes totales

Arsenic Pas plus de 3 mg/kg
Plomb Pas plus de 10 mg/kg
Mercure Pas plus de 1 mg/kg
Cadmium Pas plus de 1 mg/kg
Métaux lourds (exprimés en plomb) Pas plus de 40 mg/kg

E 162 ROUGE DE BETTERAVE

Synonymes

Bétanine

Définition

Le rouge de betterave est obtenu à partir de souches naturelles de betteraves rouges (*Beta vulgaris L. var. rubra*) par pression des betteraves écrasées jusqu'à obtention d'un jus, ou par extraction aqueuse à partir de betteraves réduites en morceaux et enrichissement ultérieur en principe actif. La matière colorante est constituée de divers pigments appartenant tous à la classe des bétalaïnes. La principale matière colorante est constituée de bétacyanines (rouges), dont 75 à 95 % de bétanine. De faibles quantités de bétaxanthine (jaune) et des produits de dégradation de bétalaïnes (brun clair) peuvent être présentes.

Outre les pigments colorés, le jus ou l'extrait renferme des sucres, des sels et/ou des protéines naturellement présentes dans la betterave. La solution peut être concentrée et certains produits raffinés afin d'éliminer les sucres, les sels et les protéines.

Classe Bétalaïne

EINECS 231-628-5

Dénomination chimique

acide (S-(R',R')-4-(2-(2-carboxy-2(β -D-glucopyranosyloxy)-5-dihydro-2,3-hydroxy-6-1H-indolyl-1)-2-éthényl)-5-dihydro-2,3-pyridinedicarboxylique-2,6; (dicarboxy-2,6-tétrahydro-1,2,3,4-pyridyl-4-ène)-2-éthylidène)-1-(β -D-glucopyranosyloxy)-5-hydroxy-6-indo-

liumcarboxylate-2

▼<u>B</u>

Formule chimique Bétanine: $C_{24}H_{26}N_2O_{13}$

Poids moléculaire 550,48

Composition La teneur en colorant rouge (exprimée en bétanine) ne

doit pas être inférieure à 0,4 %

 $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 1120 à environ 535 nm dans une solution

aqueuse de pH 5

Description Liquide, pâte, poudre ou solide rouge ou rouge foncé

Identification

Spectrométrie Absorption maximale dans l'eau de pH 5 à environ

535 nm

Pureté

Nitrate Pas plus de 2 g d'anions nitrate par gramme de colorant

rouge (calculé à partir de la composition)

Arsenic Pas plus de 3 mg/kg
Plomb Pas plus de 10 mg/kg
Mercure Pas plus de 1 mg/kg
Cadmium Pas plus de 1 mg/kg
Métaux lourds (exprimés en plomb) Pas plus de 40 mg/kg

E 163 ANTHOCYANES

Définition Les anthocyanes sont obtenues par extraction à l'eau

sulfitée, à l'eau acidifiée, au dioxyde de carbone, au méthanol ou à l'éthanol à partir de souches naturelles de végétaux ou de fruits comestibles. Les anthocyanes renferment les composés que contiennent communément le matériel d'origine, notamment de l'anthocyanine, des acides organiques, des tanins, des sucres, des sels minéraux, etc., mais pas nécessairement dans

des sels minéraux, etc., mais pas nécessairement dans les mêmes proportions que dans le matériel d'origine.

les mêmes proportions que dans le matériel d'orig

Classe Anthocyane

EINECS 208-438-6 (cyanidine); 205-125-6, (péonidine); 208-

437-0 (delphinidine); 211-403-8 (malvidine); 205-

127-7 (perlagonidine)

<u>▼</u>B

▼C1

Dénomination chimique Chlorure de pentahydroxy-3,3',4',5,7-flavylium (cyani-

dine)

Chlorure de tétrahydroxy-3,4',5,7-méthoxy-3'-flavylium

(péonidine)

Chlorure de tétrahydroxy-3,4',5,7-diméthoxy-3',5'-

flavylium (malvidine)

Chlorure de tétrahydroxy-3,5,7-trihydroxy-3,5,7-(trihydroxy-3,4,5-phényl)-2-benzo-1-pyrylium (delphinidine) Chlorure de pentahydroxy-3,3'4',5,7-méthoxy-5'-flavy-

lium (pétunidine)

Chlorure des trihydroxy-3,5,7-(hydroxy-4-phényl)-1-

benzopyryline (pélargonidine)

Formules chimique Cyanidine: $C_{15}H_{11}O_6CI$

 $\begin{array}{lll} P\acute{e}onidine: & C_{16}H_{13}O_6CI\\ Malvidine: & C_{17}H_{15}O_7CI\\ Delphinidine: & C_{15}H_{11}O_7CI\\ P\acute{e}tunidine: & C_{16}H_{13}O_7CI\\ P\acute{e}largonidine: & C_{15}H_{11}O_5CI\\ \end{array}$

Poids moléculaires Cyanidine: 322,6

Cyanidine: 322,6 Péonidine: 336,7 Malvidine: 366,7 Delphinidine: 340,6 Pétunidine: 352,7 Pélargonidine: 306,7 Composition $E_{1 \text{ cm}}^{1\%}$ 300 pour le pigment pur à 515-535 nm de pH 3

Liquide, masse, poudre ou pâte pourpre, ayant une Description

légère odeur caractéristique

Identification

Spectrométrie Absorption maximale dans le méthanol avec 0,01 % de

HCI concentré

535 nm Cyanidine: Péonidine: 532 nm 542 nm Malvidine: Delphinidine: 546 nm 543 nm Pétunidine: Pélargonidine: 530 nm

Pureté

Méthanol Résidus de solvants pas plus de 50 mg/kg, seuls ou en association

Éthanol

Pas plus de 1000 mg/kg par pour cent de pigment Anhydride sulfureux

Pas plus de 3 mg/kg Arsenic

Plomb Pas plus de 10 mg/kg

Pas plus de 1 mg/kg Mercure

Cadmium Pas plus de 1 mg/kg

Pas plus de 40 mg/kg Métaux lourds (exprimés en plomb)

E 170 CARBONATE DE CALCIUM

Synonymes Pigment blanc CI no 18, craie

Définition Le carbonate de calcium est le produit obtenu à partir

du broyage du calcaire ou par précipitation des ions

calcium avec des ions de carbonate.

Classe Inorganique Numéro d'index 77220 **EINECS** 207-439-9

Dénomination chimique: Carbonate de calcium: 207-439-9

Calcaire: 215-279-6

Formule chimique CaCO₃ 100,1 Poids moléculaire

Composition Pas moins de 98 % calculés sur la base de la forme

anhydre

Description Poudre blanche cristalline ou amorphe, sans odeur et

sans goût

Identification

Solubilité Pratiquement insoluble dans l'eau et dans l'alcool. Il se

dissout avec effervescence dans l'acide acétique dilué, dans l'acide chlorhydrique dilué et dans l'acide nitrique dilué; les solutions obtenues, après ébullition, donnent des résultats positifs pour les tests de recherche du

calcium.

Pureté

Pas plus de 2,0 % (200 °C, 4 heures) Perte par déshydratation

Substances insolubles dans l'acide Pas plus de 0,2 % Pas plus de 1,5 % Sels de magnésium et sels basiques Fluorure

Pas plus de 50 mg/kg

▼B

Antimoine (exprimé en Sb) Cuivre (exprimé en Cu) Chrome (exprimé en Cr) Zinc (exprimé en Zn) Baryum (exprimé en Ba)

Arsenic Pas plus de 3 mg/kg Plomb Pas plus de 10 mg/kg Cadmium Pas plus de 1 mg/kg

▼ M4

E 171 DIOXYDE DE TITANE

Pigment blanc CI no 6 **Synonymes**

Définition Le dioxyde de titane prend essentiellement la forme de dioxyde de titane pur anatase et/ou rutile, qui peut être

enrobé de faibles quantités d'alumine et/ou de silice pour améliorer les propriétés technologiques du

Pas plus de 100 mg/kg, seuls ou en association

produit.

Catégorie Inorganique

Numéro d'index 77891

EINECS 236-675-5

Dioxyde de titane Dénomination chimique

Formule chimique TiO_2 79,88 Poids moléculaire

Composition Pas moins de 99 % calculés sur la base de la forme

exempte d'alumine et de silice

Description du produit Poudre blanche à légèrement colorée

Identification

Solubilité Insoluble dans l'eau et les solvants organiques. Il se

dissout lentement dans l'acide fluorhydrique et dans

l'acide sulfurique concentré chaud.

Pureté

Pas plus de 0,5 % (105 °C, 3 heures) Perte par déshydratation

Perte par calcination Pas plus de 1,0 % sur la base d'un produit exempt de

matières volatiles (800 °C)

Oxyde d'aluminium et/ou dioxyde de

silicone

Pas plus de 2,0 % au total

Substances solubles dans une solu-

tion de HCl 0,5 N

Pas plus de 0,5 % sur la base du produit exempt d'alumine et de silice et, pour les produits contenant de l'alumine et/ou de la silice, pas plus de 1,5 % sur la

base du produit tel qu'il est mis en vente.

Pas plus de 0,5 % Substances solubles dans l'eau

Cadmium Pas plus de 1 mg/kg

Antimoine Pas plus de 50 mg/kg à dissolution complète

Arsenic Pas plus de 3 mg/kg à dissolution complète

Plomb Pas plus de 10 mg/kg à dissolution complète

Mercure Pas plus de 1 mg/kg à dissolution complète

Zinc Pas plus de 50 mg/kg à dissolution complète

E 172 OXYDES DE FER ET HYDROXYDES DE FER

Synonymes Oxyde de fer jaune: pigment jaune CI nº 42 et

nº 43

Oxyde de fer rouge: pigment rouge CI nº 101 et

 $n^o\ 102$

Oxyde de fer noir: pigment noir CI nº 11

Définition Les oxydes de fer et hydroxydes de fer sont produits

par synthèse et sont essentiellement constitués d'oxydes de fer anhydres et/ou hydratés. La gamme des teintes comprend des jaunes, des rouges, des bruns et des noirs. Les oxydes de fer de qualité alimentaire se distinguent principalement des qualités techniques par leurs degrés relativement faibles de contamination par d'autres métaux. Cette qualité est obtenue par sélection et contrôle de l'origine du fer et/ou par le degré de purification atteint au cours du processus de fabrica-

tion.

Classe Inorganique

Numéro d'index Oxyde de fer jaune: 77492

Oxyde de fer rouge: 77491 Oxyde de fer noir: 77499

EINECS Oxyde de fer jaune: 257-098-5 Oxyde de fer rouge: 215-168-2

Oxyde de fer rouge: 215-168-2 Oxyde de fer noir: 235-442-5

Dénomination chimique Oxyde de fer jaune: oxyde ferrique hydraté, oxyde de

fer (III) hydraté

Oxyde de fer rouge: oxyde ferrique anhydre, oxyde de

fer (III) anhydre

Oxyde de fer noir: oxyde ferroso-ferrique, oxyde de fer

(II, III)

Formule chimique
Oxyde de fer jaune: FeO(OH).xH₂O

Oxyde de fer rouge: Fe_2O_3 Oxyde de fer noir: $FeO.Fe_2O_3$

Poids moléculaire 88,85: FeO(OH)

159,70: Fe₂O₃ 231,55: FeO.FE₂O₃

Composition Jaune: pas moins de 60 %; rouge et noir: pas moins de

68 % du fer total, exprimés en fer

Description Poudre de teinte jaune, rouge, brune ou noire

Identification

Solubilité Insolubles dans l'eau et les solvants organiques. Solu-

bles dans les acides minéraux concentrés.

Pureté

Substances solubles dans l'eau Pas plus de 1,0 %

Arsenic Pas plus de 5 mg/kg

Baryum Pas plus de 50 mg/kg

Cadmium Pas plus de 5 mg/kg

Chrome Pas plus de 100 mg/kg

Cuivre Pas plus de 50 mg/kg

Plomb Pas plus de 20 mg/kg

| - m | p-m m = 1 - m g = 2

Nickel Pas plus de 200 mg/kg

Zinc Pas plus de 100 mg/kg

à dissolution complète

E 173 ALUMINIUM

Mercure

Synonymes Pigment métallique CI, Al

Définition La poudre d'aluminium est composée de fines parti-

Pas plus de 1 mg/kg

cules d'aluminium. La pulvérisation peut s'effectuer en présence ou en l'absence d'huiles végétales comestibles et/ou d'acides gras utilisés comme additifs de qualité alimentaire. Elle est exempte de toute addition de substances autres que des huiles végétales comestibles et/ou d'acides gras utilisés comme additifs de

qualité alimentaire.

Numéro d'index 77000

EINECS 231-072-3

Dénomination chimique Aluminium

Formule chimique Al

Composition Pas moins de 99 % exprimés en Al sur la base du

26,98

produit exempt d'huiles

Description Poudre gris argenté ou petites feuilles

Identification

Poids moléculaire

Solubilité Insoluble dans l'eau et les solvants organiques. Soluble

dans l'acide chlorhydrique dilué. La solution obtenue donne une réaction positive pour les tests de recherche

de l'aluminium.

Pureté

Perte par déshydratation Pas plus de 0,5 % (105 °C, poids constant)

Arsenic Pas plus de 3 mg/kg
Plomb Pas plus de 10 mg/kg
Mercure Pas plus de 1 mg/kg
Cadmium Pas plus de 1 mg/kg

Métaux lourds (exprimés en plomb) Pas j

Pas plus de 40 mg/kg

E 174 ARGENT

Synonymes Argentum, Ag

▼<u>B</u>

Classe Inorganique
Numéro d'index 77820

EINECS 231-131-3

Dénomination chimique Argent
Formule chimique Ag
Poids atomique 107,87

Composition Pas moins de 99,5 % de Ag

Description Poudre de couleur argent ou petites feuilles

E 175 OR

Synonymes Pigment métallique nº 3, aurum, Au

Classe Inorganique
Numéro d'index 77480
EINECS 231-165-9
Dénomination chimique Or

Formule chimique Au
Poids atomique 197,0

Composition Pas moins de 90 % de Au

Description Poudre de couleur or ou petites feuilles

Pureté

Argent Pas plus de 7,0 %
Cuivre Pas plus de 4,0 %

Pas plus de 4,0 %

E 180 LITHOLRUBINE BK

Synonymes Pigment rouge CI no 57, pigment rubis, carmin 6B

Définition La litholrubine BK est essentiellement consti-

tuée d'hydroxy-3-(méthyl-4-sulfo-2-phénylazo)-4-naphtalènecarboxylate-2 de calcium et de matières colorantes accessoires associées à de l'eau, du chlorure et/ou du sulfate de calcium constituant les principaux composants non colo-

rés.

Classe Monoazoïque
Numéro d'index 15850:1
EINECS 226-109-5

Dénomination chimique Hydroxy-3-(méthyl-4-sulfo-2-phénylazo)-4-naphtalène-

carboxylate-2 de calcium

Formule chimique $C_{18}H_{12}CaN_2O_6S$

Poids moléculaire 424,45

Composition Pas moins de 90 % de matières colorantes totales

E_{1 cm} 200 à environ 442 nm dans le diméthylformamide

Description Poudre rouge

Identification

Spectrométrie Absorption maximale dans le diméthylformamide à

environ 442 nm

Pureté

Matières colorantes accessoires Pas plus de 0,5 %

Composés organiques autres que les matières colorantes:

sel de calcium de l'acide amino-2méthyl-5-benzènesulfonique

sel de calcium de l'acide hydroxy-3-naphtalènecarboxylique-2

Amines aromatiques primaires non

sulfonées

Cadmium

Matières extractibles à l'éther

Arsenic Plomb Mercure

Métaux lourds (exprimés en plomb)

Pas plus de 0,2 %

Pas plus de 0,4 %

Pas plus de 0,01 % (exprimées en aniline)

Pas plus de 0,2 % dans une solution de pH $\,7\,$

Pas plus de 3 mg/kg Pas plus de 10 mg/kg Pas plus de 1 mg/kg Pas plus de 1 mg/kg Pas plus de 40 mg/kg