



CENTRE NATIONAL
DE LA RECHERCHE
SCIENTIFIQUE

UNITÉ MIXTE DE RECHERCHE N° 5138



CENTRE DE DATATION
PAR LE RADIOCARBONE

Université Claude Bernard Lyon 1
Centre des Sciences de la Terre

Archéométrie et Archéologie :
Origine, datation et technologie des matériaux

DISTRIB3
Technopole de Château Gombert
Rue Max Planck
13013 MARSEILLE

Villeurbanne

RÉSULTAT D'ANALYSE DE RADIOCARBONE
EFFECTUÉE SUR UN ÉCHANTILLON DE PRODUIT CHIMIQUE

Échantillon Nature de l'échantillon : **Extrait sec aqueux d'Acerola Naturel 25%**
Référence de l'échantillon : Lot 040128 E4

Résultat : Numéro de comptage au CDRC : Ly-12657
Rapport isotopique $^{13}\text{C}/^{12}\text{C}$: - 19,42 ‰ PDB
Activité en radiocarbone : **14,76 ± 0,09 dpm/g**
(désintégration par minute et par gramme de carbone)
soit : 246,0 ± 1,5 Bq/kg
(désintégration par seconde et par kilo de carbone)

Observations: Du fait des expériences thermonucléaires des années 1960, les matières organiques d'origine entièrement naturelle ont actuellement (2003) une teneur en radiocarbone qui se situe autour de $14,65 \pm 0,10$ dpm/g, soit environ 244 Bq/kg. Celles qui sont préparées à partir de produits chimiques provenant des pétroles n'ont plus de radiocarbone (0 dpm/g). De ces faits, les produits qui ont une valeur intermédiaire sont obligatoirement des mélanges de produits naturels et de synthèse.

Conclusion :

Il apparaît que le produit dont le résultat d'analyse est donné ci-dessus a une teneur en radiocarbone très proche de celle de l'atmosphère actuelle, et compte tenu des marges statistiques, peut être considéré comme d'origine totalement naturelle.

Pour le Centre de Datation

Christine OBERLIN