

Détermination de la valeur d'iode (IV) dans les graisses et huiles

L'indice d'iode (IV) indique le nombre total de double liaisons présentes dans les graisses et huiles. Il s'exprime comme la «masse en grammes d'iode qui réagira avec les doubles liaisons présentes dans 100 g de graisses ou d'huiles». La détermination se fait en dissolvant un échantillon pesé dans un solvant non polaire comme le cyclohexane, puis en ajoutant de l'acide acétique glacial. Les doubles liaisons réagissent

avec un excès de solution de monochlorure d'iode dans l'acide acétique glacial («solution Wijs»). Des ions mercuriques sont ajoutés pour accélérer la réaction. Quand la réaction est terminée, le monochlorure d'iode en excès est décomposé en iode par addition d'une solution aqueuse d'iodure de potassium, qui est alors titrée avec une solution standard de thiosulfate de sodium.

CONTACT

Metrohm France
13, avenue du Québec - CS
90038
91978 VILLEBON
COURTABOEUF CEDEX

info@metrohm.fr