

Determinazione del valore di iodio (IV) in grassi e oli

Il valore di iodio (IV) è una misura del numero totale di doppi legami presenti in grassi ed oli. Viene espresso come il "numero di grammi di iodio che reagirà con i doppi legami in 100 grammi di grassi o oli." La determinazione viene effettuata sciogliendo un campione pesato in un solvente non polare come il cicloesano, quindi aggiungendo di acido acetico glaciale. I doppi legami vengono fatti reagire con un

eccesso di una soluzione di iodio monoclورو in acido acetico glaciale ("soluzione Wijs"). Gli ioni mercurio vengono aggiunti per accelerare la reazione. Dopo il completamento della reazione, l'eccesso di iodio monoclورو di iodio viene decomposto con aggiunta di una soluzione di ioduro di potassio acquosa che viene poi titolata con una soluzione standard di tiosolfato di sodio.

CONTACT

Metrohm Italiana Srl
Via G. Di Vittorio, 5
21040 Origgio (VA)

info@metrohm.it