

# LES ESTERS

## Mod. CB-OR-8/EV

### DESCRIPTION

Les esters sont des composés dérivés de la réaction d'un *acide carboxylique* et d'un *alcool*, avec élimination d'eau. Dans le groupe caractéristique, dit alcoxylique, le radical peut être de type *aliphatique* ou *aromatique*. Les esters à bas P.M sont très volatiles et ont des odeurs caractéristiques, souvent semblables à celles de plusieurs fruits. Ce sont des composés moléculaires très peu solubles dans l'eau et solubles dans les composés non polaires. Si la réaction de formation se produit entre un *acide carboxylique* avec un nombre d'atomes de carbone de 12 à 22, et le *glycérol (1,2,3-propatriol)* on obtient un triglycéride. Si c'est un acide carboxylique saturé qui réagit (ex. *laurique, palmitique, stéarique*) le triglycéride est solide et on dit graisse. Si c'est un acide carboxylique insaturé (ex. *linoléique, linoléinique, oléique*) le triglycéride est liquide et on dit huile.

La partie expérimentale est divisée en trois parties:

- Première partie: synthèse de l'acétate d'éthyle (éthanoate d'éthyle)
- Deuxième partie: réaction d'hydrolyse d'un triglycéride (réaction de saponification)
- Troisième partie: examen du pouvoir détergent des savons

### COMPOSANTS

- Acide acétique glacial
- Éthanol 95 %
- Huile d'olive (ou de germes)
- Hydroxyde de sodium sol. 8 M
- Chlorure de sodium crist.
- Acide sulfurique sol. 95 %
- Savon de Marseille
- Verrerie

**INCLUS**

**MANUEL THÉORIQUE - EXPÉRIMENTAL**

