DETERMINAZIONE dell’ACIDITA’ DELL’OLIO D’OLIVA

Scopo……….

Principio………

Istruzioni

MATERIALI: ………

REAGENTI: ……

 fiala Normex per soluzione titolante di NaOH 0.01N

PROCEDIMENTO:

………..

•Pesare direttamente in una beuta 5g di olio utilizzando la pipetta

•Lavorando sotto cappa preparare nel cilindro 100 ml una miscela alcol-etere (33 ml etanolo e 67 ml etere etilico)………, ……………..

•Prendere nota dei ml utilizzati di titolante

RISULTATO

Campione ml NaOH 0.01M

1 10

2 27

Calcolare l’acidità del campione espressa in termini di ac.oleico%.

Il peso equivalente dell’acido oleico è pari a 282 g/mol

Esprimete un giudizio sulla classe merceologica dei campioni

Breve elenco motivato dei metodi analitici che consentono di confermare la classe merceologica di appartenenza.