

جامعة الانبار

كلية : الصيدلة

قسم : الكيمياء الصيدلانية

اسم المادة باللغة العربية: الكيمياء التحليلية

اسم المادة باللغة الإنكليزية: Analytical Chemistry

المرحلة: الأولى

التدريسي: م.م. سحر فائق عبد صالح

عنوان المحاضرة باللغة العربية: الكيمياء التحليلية العملي التجربة الثالثة

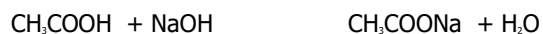
عنوان المحاضرة باللغة الإنكليزية: Practical Analytical Chemistry(3)

Exp. 3

Determination of the Percentage of Acetic Acid

The experiment involves the titration of weak acid with a standard solution of a strong base. Thus, an indicator with a basic transition range is required.

The equation of the reaction is:



Procedure

Prepare 0.1N from sodium hydroxide, and full the buret with it. Transfer by a pipette 10 ml from the acid in 250 ml conical flask and introduce 3 drops of ph. Ph indicator.

Titrate until the solution just changes from colorless to pink. Write down the volume of the base.

no. of the acid milliequivalents = no. of the base milliequivalents

$$N_1 \times V_1 = N_2 \times V_2$$

$$N_1 \times 10 = 0.1 \times (\text{from buret})$$

The total acidity of acetic acid in grams per liter = $N \times \text{equivalent weight (molecular wt./1)}$