



كلية العلوم

القسم : علم الحياة

السنة : الثالثة

المادة : كيمياء تحليلية

المحاضرة : ملحق 5+4 / نظري / د. مرهام معلا

{{ مكتبة A to Z }}

مكتبة A to Z Facebook Group :

كلية العلوم

يمكنكم طلب المحاضرات برسالة نصية (SMS) أو عبر (What's app-Telegram) على الرقم 0931497960

2026

2

الدكتور:

المحاضرة:

إصطنع 4 + 5 نظري



التاريخ: / /

A to Z Library for university services

القسم: علم الحياة

السنة: الثالثة

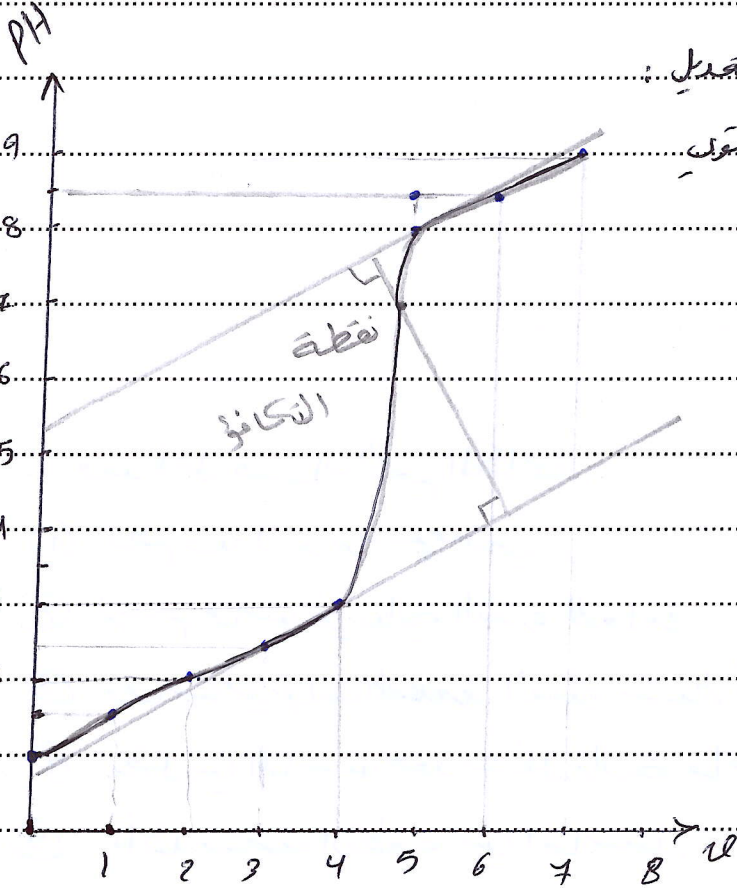
المادة: كيمياء تحليلية

Note: عند معايرة حمض الخلد المتعدد الوظائف الحمضية باستخدام كاشف

الفينول فتالين + الميثيل البرتقالي

H_3PO_4 أول نقطة \rightarrow ميثيل برتقالي $\rightarrow V_t = 3V$

ثاني نقطة \rightarrow فينول فتالين $\rightarrow V_t = \frac{V_1 + V_2}{2} \times 3$

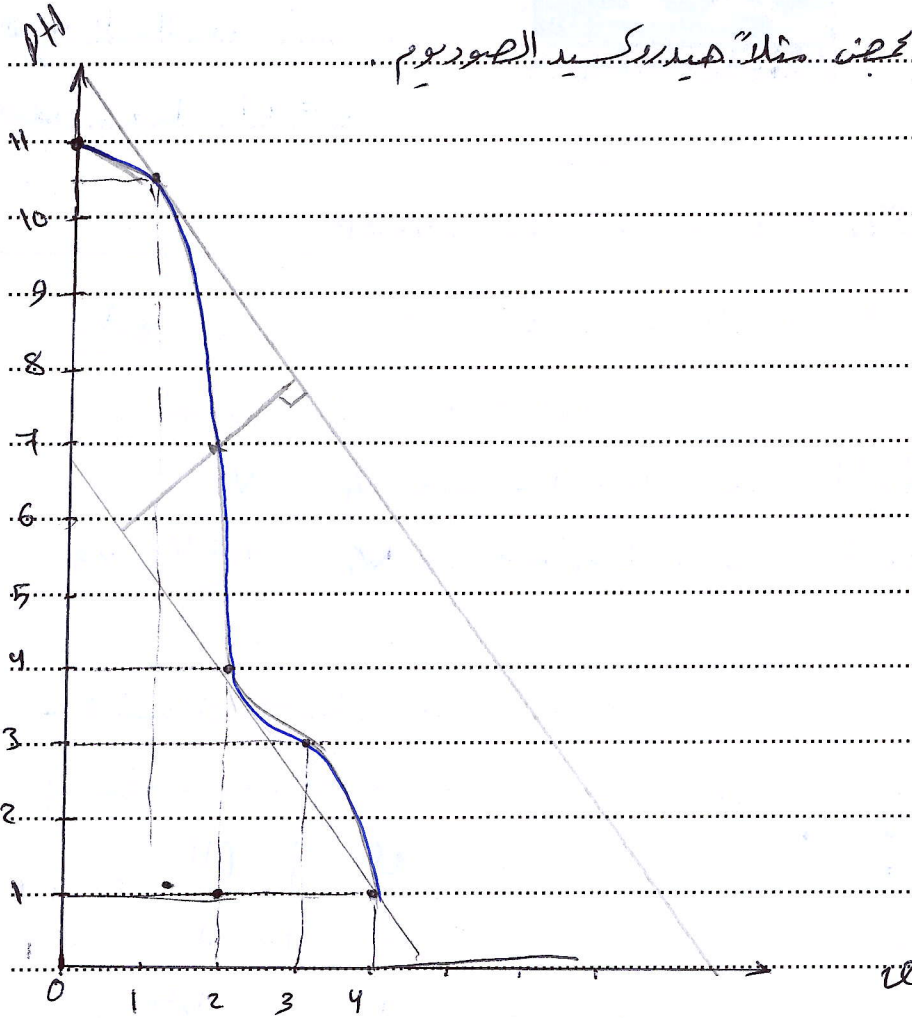


أشكال المنحنيات معايرة التبادل:

1) معايرة حمض قوي مع أساس قوي

V	pH
0	1
1	1,5
2	2
3	2,5
4	3
5	8
6	8,5
7	9

(2) معايرة اساس قوي بحمض مثلاً هيدروكسيد الصوديوم



V	PH
0	11
1	10.5
2	4
3	3
4	1

ومن أجل حساب الحجم المكافئ:

- (1) نرسم جدول ونرسم منحنى
 - (2) نرسم عاكس في بداية القفزة للعايرة
 - (3) وعاكس في نهاية القفزة بشرط أن يكون موازي للمماس الأول
 - (4) نضرب بين المماسين بعد تشكيل زاوية قائمة
 - (5) نأخذ منتصف القطعة بين المماسين
- وبالتالي نضرب على الحجم المكافئ



مكتبة AZ to Z