

## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## اختبار عملي حديث نموذج خامس

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف الحادي عشر](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الأول](#) ← [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-12-13 09:17:00 | اسم المدرس: وسن موسى البلوشي

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر



## روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

## المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

[اختبار عملي حديث نموذج رابع](#)

1

[اختبار عملي حديث نموذج ثالث](#)

2

[اختبار عملي حديث نموذج ثاني](#)

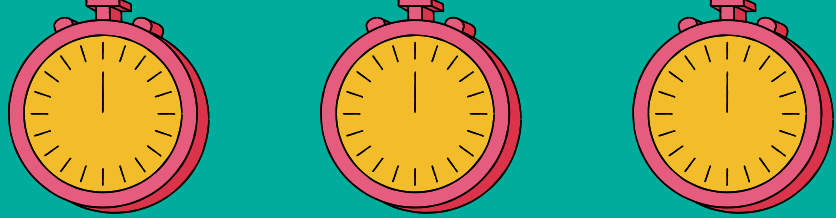
3

[اختبار عملي نموذج حديث](#)

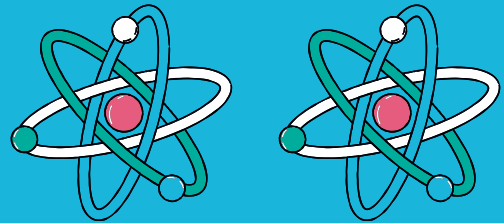
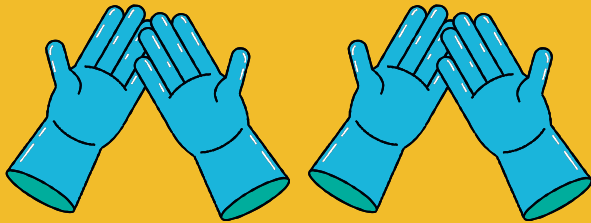
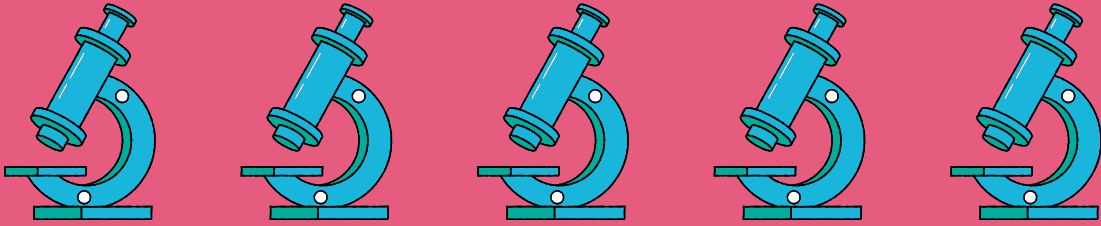
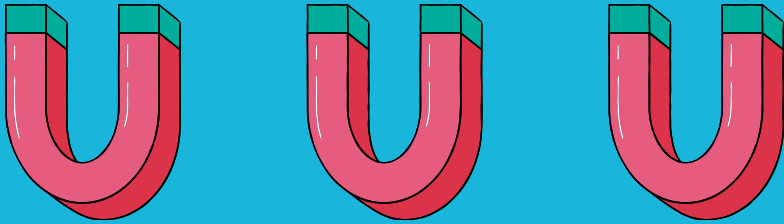
4

[اختبار قصير ثاني نموذج ثاني](#)

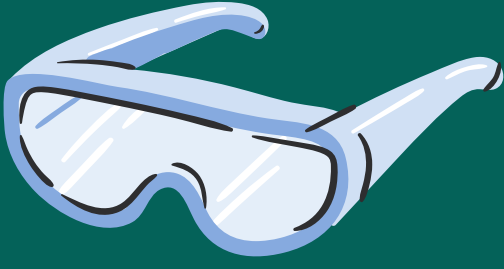
5



# الإختبار العملي



وسن موسى البلوشي




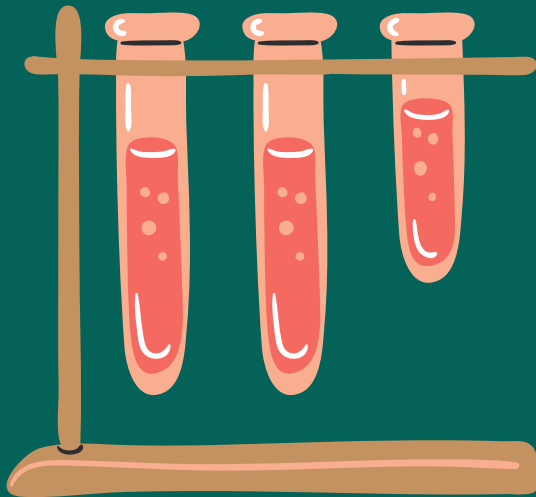
ملاحظات :

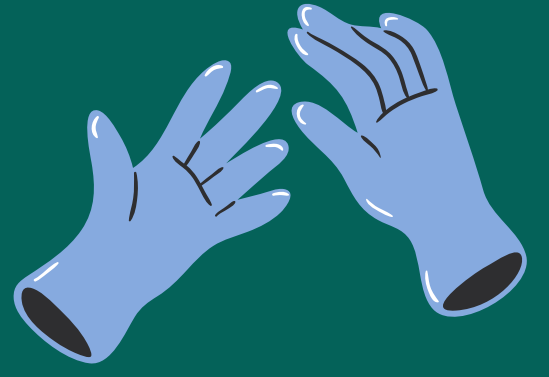
\*الإختبار في ٤ صفحات

\*مذاكرة كتاب التجارب  
العملية و الأنشطة صفحة ٤٣  
و ٤٤

\*القوانين موجودة في أوراق  
الاختبار

\*مذاكرة خطوات تجربة   
المعايرة لإجراء استقصاء  
ايجاد تركيز حمض HCl  
(حفظ)





# تقسيمه الإختبار

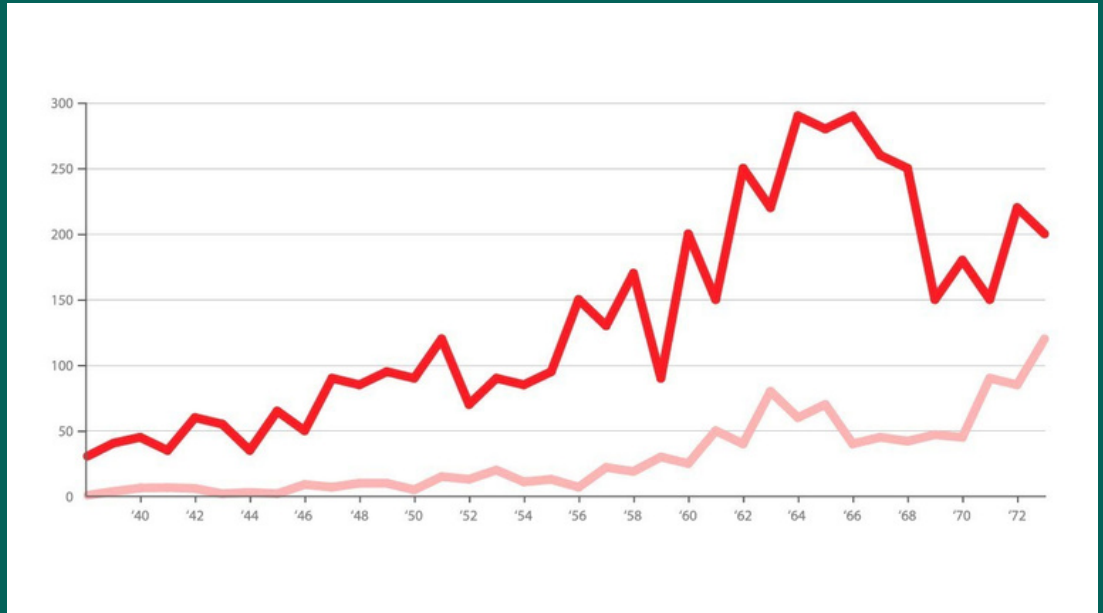




# الجزء الأول :


جدول يحتوي  
على قيم و  
عليك تمثيلها  
على منحنى

بياني



ملاحظة : قم بإختيار مقياس الرسم  
المناسب الذي يتوافق مع القيم التي في  
الجدول



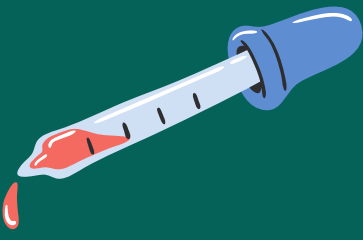
# الجزء الثاني


يوجد جدول و به قراءة شاذة  
و هناك فرضية

س/ ماهي القراءة الغير متوافقه مع الفرضية؟  
ج/ عليك تحديد القراءة الشاذة

س/ ماهي المقترحات لتصحيح النتائج ؟  
ج/ -تكرار التجربة أكثر من مرة و أخذ المتوسط الحسابي



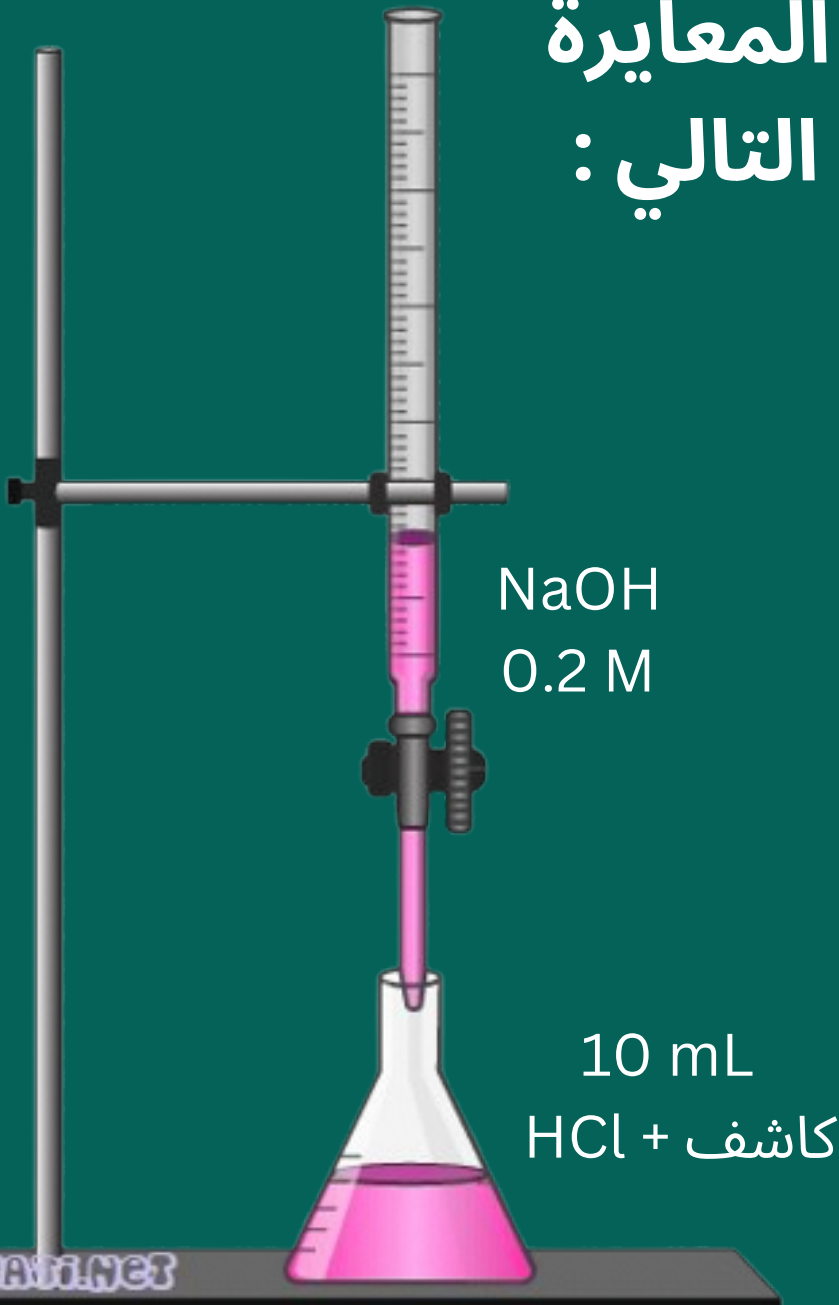


# الجزء الثالث

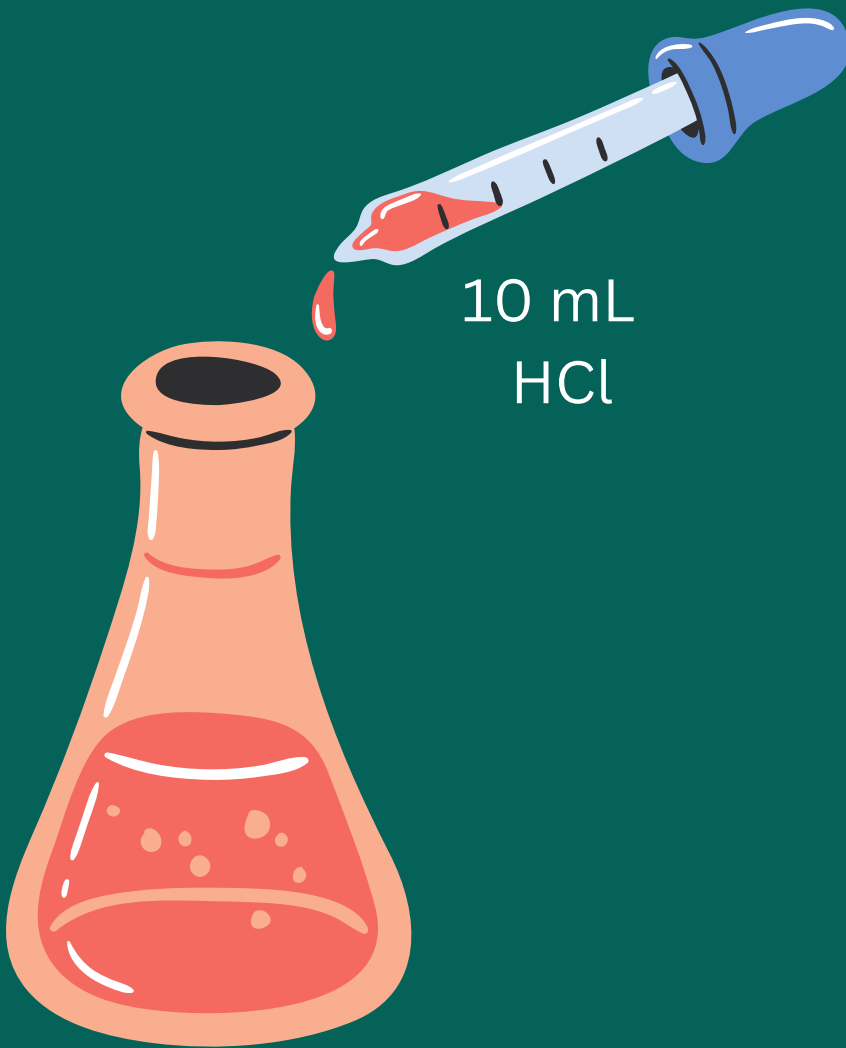
تجربة تعادل بين حمض HCl و قاعدة NaOH

خطوات التجربة :

١/ تركيب جهاز المعايرة  
كما في الرسم التالي :



٢ / قياس حجم 10 mL من حمض HCl  
بالماصة الحجمية ووضع HCl في الدورق  
المخروطي





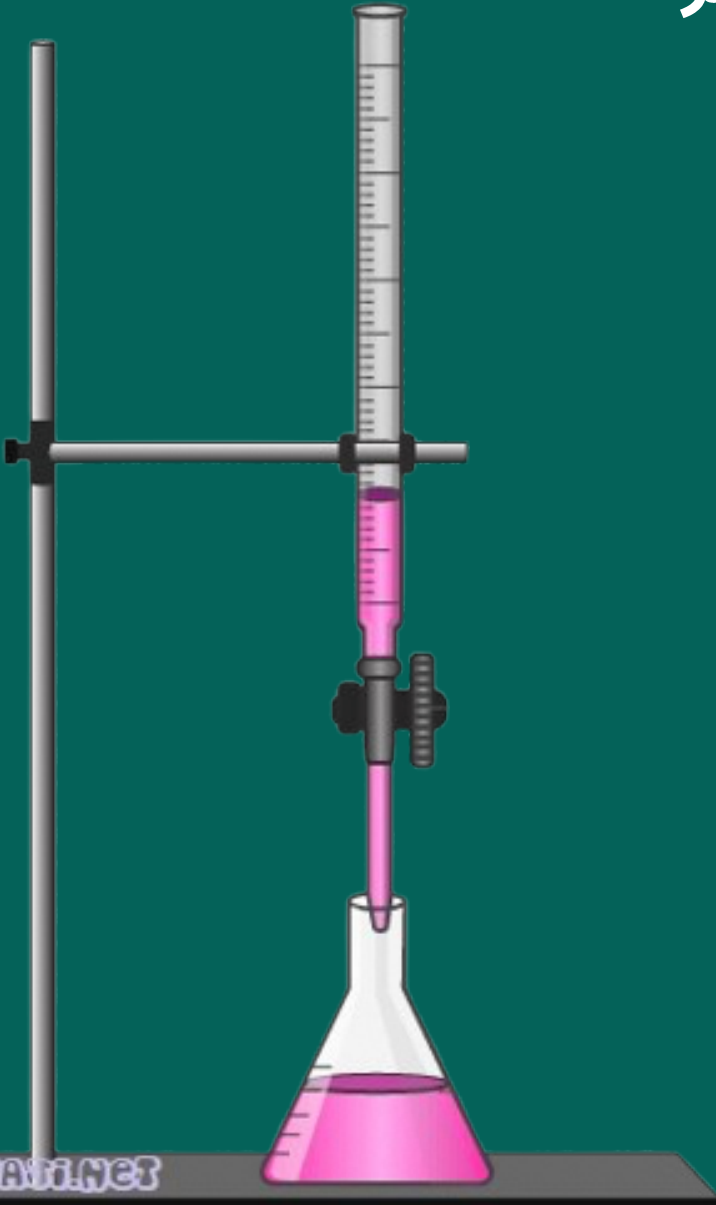
٣/ إضافة قطرتين من كاشف (الفينول الأحمر) إلى حمض HCl و ظهور الحمض باللون الأصفر



# ٤/ إضافة NaOH الى السحاحة تدريجيا مع التحريك المستمر إلى أن يتغير لون المحلول

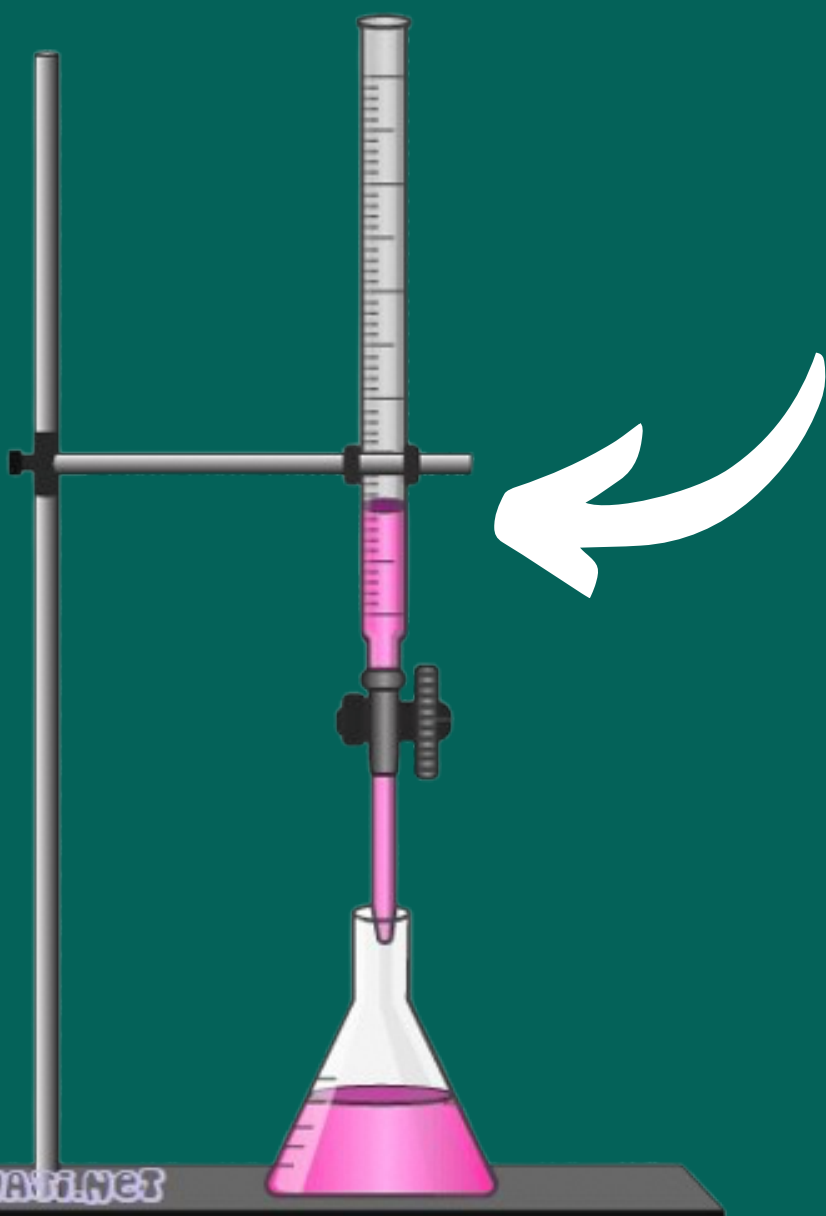


ملاحظة : عند انتهاء المعايرة  
يصبح لون المحلول أحمر



قراءة الحجم المستهلك من NaOH من  
السحاحة و اللازم لتعادله مع HCl

حجم NaOH = ٢٠ مل



# ٦ / استخدام العلاقة الرياضية التالية لحساب تركيز الحمض المجهول



عدد مولات الحمض (n) = عدد مولات القاعدة

$$M * V = M * V$$

$$0.2 * 20 = M * 10$$

$$\frac{4}{10} = \frac{M * 10}{10}$$

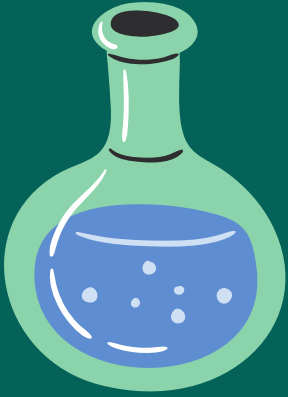
$$M = 0.4 M$$



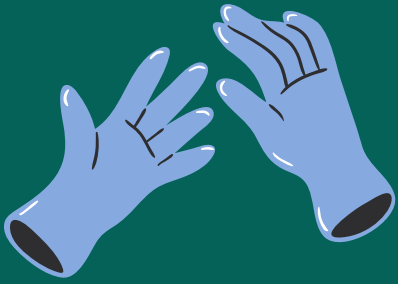
تركيز حمض HCL



مصادر الخطر في التجربة :



انسكاب أحد المحاليل سواء  
الحمض أو القاعدة لأنها مواد  
أكالة و مهيجة



للتقليل من الأخطار :  
لبس القفازات الواقية و  
النظارات أثناء تنفيذ التجربة

