

## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## اختبار عملي نموذج حديث

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

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 13-12-2023 05:56:12 | اسم المدرس: محمد الرحبي

## 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

<a href="#">اختبار قصير ثاني نموذج ثاني</a>	1
<a href="#">اختبار قصير ثاني</a>	2
<a href="#">إجابات أسئلة كتابي الطالب والتجارب العلمية والأنشطة في الوحدة الأولى التركيب الذري</a>	3
<a href="#">إجابات أسئلة كتابي الطالب والتجارب العلمية والأنشطة في الوحدة الثانية حسابات التناسب الكيميائي</a>	4
<a href="#">إجابات أسئلة كتابي الطالب والتجارب العلمية والأنشطة في</a>	5

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

[الوحدة الثالثة الترابط الكيميائي](#)

# الاختبار العملي لمادة الكيمياء

## الفصل الدراسي لأول

### لصفحة الحادي عشر

- ✓ يجب حل جميع الأسئلة، الحل في الورقة نفسها.
- ✓ يجب عليك توضيح جميع الخطوات التي تقوم بها في ورقة الأسئلة
- ✓ زمن الإجابة: ساعة واحدة.
- ✓ يمكنك استخدام الآلة الحاسبة حسب المواصفات المعتمدة وكذلك المسطرة.
- ✓ الامتحان من 20 درجة.
- ✓ يتم وضع عدد الدرجات بين قوسين [ ] في نهاية كل سؤال أو جزء سؤال.

اسم الطالب	
الصفحة 11 ضع علامة صح امام الشعبة المناسبة ملاحظات المعلم:	1 ( )
	2 ( )
	3 ( )
الدرجة المستحقة: (...../20)	4 ( )

## ملاحظات المهمة للاختبار العملي :-

- 1) القوانين تعطى للطالب في نهاية الورقة الامتحانية.
- 2) مذاكرة كتاب التجارب والأنشطة العلمية (استقصاء).
- 3) مذاكرة خطوات التجربة وحفظه (المحتمل لن تأتي الخطوات)

**كيف يتم لأختبار؟**

### **الجزء لأول (الجدول والرسم):**

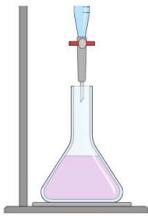
يعطى الطالب جدول مملوء بالبيانات ويعطى الرسم البياني للمحور السيني والصادي ويتم رسم كل ما هو فالجدول في الرسم البياني.

### **الجزء الثاني (الفرضيات واستنتاج):**

يعطى للطالب اسئلة تستنج من الجدول على حسب فهم الطالب للدرس مثال: ما هي القراءة غير صحيحة؟.

### **الجزء الثالث (خطوات التجربة و التحليل الفكرة):**

يأتي للطالب سؤال محوري والمفترض الطالب فاهم وحافظ الخطوات لحل لأسئلة.



تعطى نهاية التفاعل

(( بسمك اللهم نبدأ دروبا جديدة ))

ملاحظة: الاختبار من 20 درجة

فصل الدراسي لأول 2024/2023

التجربة: النسبة المئوية لتركيب مخلوط من كربونات الصوديوم الهيدروجينية وكلوريد الصوديوم.  
الهدف من التجربة: كيف استقصي النسبة المئوية من التجربة من خلال معايرة الحمض - القاعدة.

الخطوات:-

1) وزن 1.90 – 2.10g من مخلوط كربونات الصوديوم الهيدروجينية وكلوريد الصوديوم .

2) ضع المخلوط في الدورق الحجمي سعة 250L، ثم اضع الماء المقطر الي العلامة .

3) قم بمعايرة عينات بحجم 25 mL من هذا المحلول باستخدام محلول قياسي من

حمض الهيدروكلوريك (HCl(aq)) بتركيز 0.100 mol/L .

4) أضف قطرات من الميثيل البرتقالي ككاشف .

النتائج:-

معايرة تقريبية (mL)	المعايرة الأولى (mL)	المعايرة الثانية (mL)	المعايرة الثالثة (mL)	
18.00	35.20	19.80	37.00	القراءة النهائية (mL)
0.00	18.00	2.20	19.80	القراءة الابتدائية (mL)
18.00	17.20	17.60	17.20	المعيار (mL)

السؤال لأول:- (ثلاث درجات)

- ارسم في الرسم البياني للمحوري صادي والسيني للمعايرة متضمنا (قراءة ابتدائية ونهائية) 1,2,3:-

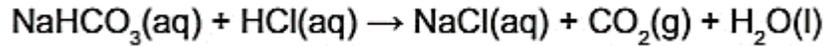
فصل الدراسي لأول 2024/2023

- حدد المعايير المتوافقة واحسب متوسط هذه القيم. (علما: الوحدة المطلوبة ملي متر)  
المعايير الحجمية المتوافقة ..... (درجة)  
المتوسط للمعايير ..... (درجة)

- أيهما المعيار لأعلى؟ ( ) 1 ( ) 2 (درجة)

التفسير: ..... (درجة)

- من خلال المعادلة الآتية:-



سؤال الثاني:-

احسب كالأتي:

أ- حمض هيدروكلوريك 0.100 مول/لتر للفاعل في شكل تام مع كربونات هيدروكلوريك  
الهيدروجين الموجود في 25 مل من المخلوط= ..... (درجة)

ب- كتلة كربونات الصوديوم= ..... (درجة)

ج- كتلة الكلية للمخلوط= ..... (درجة)

د- ما النسبة المئوية الكتلية الفعلية لكربونات الصوديوم الهيدروجينية (درجتان)  
( $\text{NaHCO}_3$ ) وكلوريد الصوديوم في المخلوط؟

.....، ..... و .....، .....

ز- شاهدت طالب يعمل تجربة المعايرة وفي الطريقة الثانية سرب المحلول مجهول واكتشف بعد دقائق في  
يده حرق بالغ شديد جدا

نوع المحلول مسكوب في التجربة ..... (درجة)

(علما تم استخدام المحلول في التجربة.)

