

## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## اختبار عملي حديث نموذج رابع

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

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 09:08:42 2023-12-13

## 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 عملي حديث نموذج ثالث</a>	1
<a href="#">اختبار عملي حديث نموذج ثاني</a>	2
<a href="#">اختبار عملي نموذج حديث</a>	3
<a href="#">اختبار قصير ثاني نموذج ثاني</a>	4
<a href="#">اختبار قصير ثاني</a>	5

## السؤال الأول:

- أرادت منى استقصاء معدل التحلل الحراري لمادة كربونات الكالسيوم حسب المعادلة التالية:



وذلك باستخدام محقن لجمع الغاز المتصاعد. فحصلت على النتائج المدونة في الجدول.

أ- ارسم مخططاً مع كتابة البيانات للجهاز والأدوات المستخدمة.

الزمن (s)	حجم الغاز المتصاعد (cm <sup>3</sup> )
0	0
10	12
20	24
30	38
40	48
50	58
60	72
70	85
80	96
90	96

رسم التجربة:

ب- أوجد قياس النسبة المئوية للخطأ عند الثانية 60 لكل من:

- الوقت باستخدام ساعة الإيقاف ( $\pm 0.2\text{s}$ )

.....  
(1).....

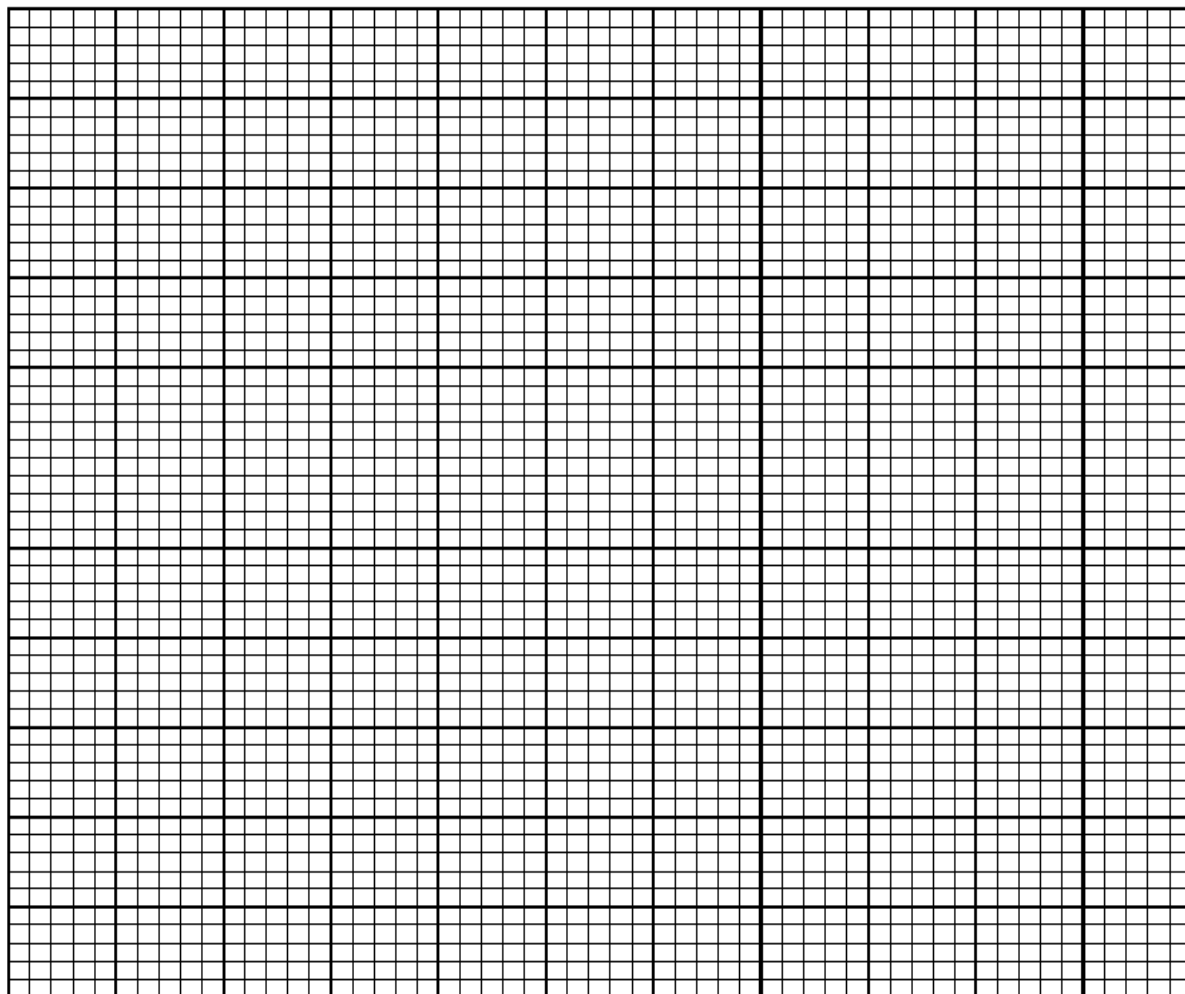
- الحجم باستخدام محقنة الغاز ( $\pm 0.5 \text{ cm}^3$ )

.....  
(1).....

ج- لماذا تثبت كمية الغاز المتصاعدة بعد الثانية 80؟

(1).....

د- ارسم نتائج التجربة على ورقة الرسم البياني المرفقة ممثلاً الزمن على المحور السيني وحجم الغاز على المحور الصادي .



(3)

هـ- ارسم أنسب خط مستقيم يمر بنقاط المنحنى (الخط الأكثر مواءمة). (1)

و- يمثل ميل الخط المستقيم من المنحنى معدل سرعة التفاعل.

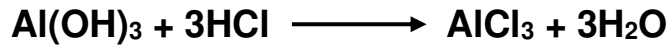
- اوجد معدل سرعة التفاعل بوحدة  $\text{Cm}^3/\text{s}$

.....  
(1).....

## السؤال الثاني :

يعاني محمد من حموضة المعدة ( زيادة حمض HCl ) فصرف له الطبيب اقراصا مضادة للحموضة تحتوي على مادة هيدروكسيد الألمنيوم لمعادلة الحموضة .

- خطط محمد لاستقصاء يقوم به في المختبر باستخدام ( 25 ml من  $Al(OH)_3$  مع  $2.00 \text{ mol/L}$  من HCl ) يستنتج من خلاله فعالية الدواء ( هيدروكسيد الألمنيوم ) لمعادلة حمض الهيدروكلوريك .



أ - بالاستعانة بالبيانات التي جمعها محمد والواردة في الجدول ، وضح كلا مما يلي :

المعايرة الرابعة	المعايرة الثالثة	المعايرة الثانية	المعايرة الأولى	
29.5	19.3	9.60	0.00	القراءة الابتدائية للسحاحة (ml)
40.3	29.5	19.3	9.60	القراءة النهائية للسحاحة (ml)
				المعيار (ml)

- رسما تخطيطيا يوضح الجهاز والمواد المستخدمة في التجربة .

- تركيز المحلول القاعدي (هيدروكسيد الألمنيوم).

- كتلة هيدروكسيد الألمنيوم  $Al(OH)_3$  المستخدمة في المعايرة بوحدة الجرام .

الكتل الذرية: Al: 27g/mol , O= 16g/mol , H= 1g/mol

رسم التجربة:

