

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## نموذج اختبار قصير ثاني

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 03:43:57 2024-05-06

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر



اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف الثاني عشر"

## روابط مواد الصف الثاني عشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

## المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

[اختبار قصير ثاني مع نموذج الإجابة](#)

1

[اختبارين قصيرين أول وثاني](#)

2

[اختبار قصير ثاني في سرعة التفاعل](#)

3

[نموذج استرشادي رابع للاختبار العملي مع نموذج الإجابة لدرس  
تغير التركيز على معدل سرعة التفاعل الكيميائي](#)

4

## المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

[نموذج استرشادي ثالث للاختبار العملي مع نموذج الإجابة لدرس  
تغير التركيز على معدل سرعة التفاعل الكيميائي](#)

5

الكيماوية المتميزه :.....  
الصف 12 \ القاعة ....  
الدرجة :



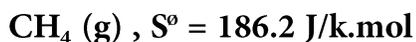
سلطنة عمان  
وزارة التربية والتعليم  
المديرية العامة للتربية والتعليم  
محافظة الداخلية

الإختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء للصف الثاني عشر الفصل الدراسي الثاني للعام الدراسي 2023 \ 2024

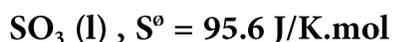
(1) ما المقصود بالانتروبي؟

[1].....

(2) اشرح الاختلاف في قيم الانتروبي لكل من الأزواج التالية:



[1].....



[1].....

(3) يتحلل أكسيد الرصاص (IV)  $\text{PbO}_2$  إلى أكسيد الرصاص (II)  $\text{PbO}$  والاكسجين عند تسخينه



ظلل  الاجابة الصحيحة

أي العبارات التالية صحيحة بالنسبة لهذا التفاعل

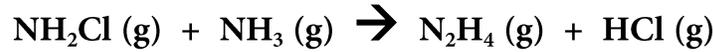
يقل انتروبي النظام

سيزداد انتروبي النظام

من الصعب تحديد إشارة التغير في الانتروبي

انتروبي النظام ثابت

4) يمكن إنتاج الهيدروكلوريك من الكلورو أمين والامونيا كما في المعادلة



بالاستعانة بالجدول التالي، احسب قيمة التغير في طاقة جيبس الحرة ثم اذكر ما اذا كان التفاعل تلقائياً أو لا في الظروف القياسية مضمناً اجابتك جميع الخطوات والقوانين المستخدمة في الحل .

$\Delta H^\circ_r$ (kJ /mol)	$S^\circ$ ( J/K.mol )	المادة
+80.1	+241	$\text{NH}_2\text{Cl (g)}$
-45.9	+198	$\text{NH}_3 \text{ (g)}$
+95.4	+237	$\text{N}_2\text{H}_4 \text{ (g)}$
-92.3	+187	$\text{HCl (g)}$

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

[5] .....

5) تنبأ بتأثير تغير درجة الحرارة على تلقائية التفاعل في التفاعل التالي:



$$\Delta S^\circ = +218 \text{ ( J/K.mol )}$$

ظل  الاجابة الصحيحة

التفاعل غير تلقائي

يحدث تلقائياً عند درجات الحرارة المرتفعة

يحدث تلقائياً عند أي درجة حرارة

يحدث تلقائياً عند درجات الحرارة المنخفضة

انتهت الأسئلة... بالتوفيق للجميع