شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نموذج اختبار قصير ثاني

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

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر

اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف الثاني عشر"

روابط مواد الصف الثاني عشر على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

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

1	اختبار قصير ثاني مع نموذج الإجابة
2	اختبارين قصيرين أول وثاني
3	اختبار قصير ثاني في سرعة التفاعل
4	نموذج استرشادي رابع للاختبار العملي مع نموذج الإجابة لدرس تغير التركيز على معدل سرعة التفاعل الكيميائي

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني	
5	نموذج استرشادي ثالث للاختبار العملي مع نموذج الإجابة لدرس تغير التركيز على معدل سرعة التفاعل الكيميائي

سلطنة عمان وزارة التربية والتعليم المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة الداخلية		الكيميائية المتميزه :..... الصف 12 \ القاعة .... الدرجة :

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:

- H_2 (g) , S^o = 130.6 J/K.mol CH_4 (g) , S^o = 186.2 J/k.mol

[1].....

- SO_2 (g) , S^o = 248.1 J/K.mol SO_3 (l) , S^o = 95.6 J/K.mol

[1].....

3) يتحلل أكسيد الرصاص PbO_2 (IV) إلى أكسيد الرصاص PbO (II) والاكسجين عند تسخينه

$$2PbO_2\ (s) \rightarrow 2\ PbO\ (s) + O_2\ (g)$$

أي العبارات التالية صحيحة بالنسبة لهذا التفاعل ظلل ☐ الاجابة الصحيحة

☐ سيزداد انتروبي النظام ☐ يقل انتروبي النظام

☐ انتروبي النظام ثابت ☐ من الصعب تحديد إشارة التغير في الانتروبي

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

$$NH_2Cl\ (g)\ +\ NH_3\ (g) \rightarrow N_2H_4\ (g)\ +\ HCl\ (g)$$

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

ΔH^{o}_{r} (kJ /mol)	S^{o} (J/K.mol)	المادة
+80.1	+241	NH_2Cl (g)
-45.9	+198	NH_3 (g)
+95.4	+237	N_2H_4 (g)
-92.3	+187	HCl (g)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

[5] .....

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

$$2ZnS\ (s)\ +\ C\ (s) \rightarrow 2\ Zn\ (l) + CS2\ (g) \qquad \Delta H^{o}_{r} = +733\ (kJ\ /mol)$$

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

ظلل ☐ الاجابة الصحيحة

☐ يحدث تلقائيا عند درجات الحرارة المرتفعة ☐ التفاعل غير تلقائي

☐ يحدث تلقائيا عند درجات الحرارة المنخفضة ☐ يحدث تلقائيا عند أي درجة حرارة

انتهت الأسئلة... بالتوفيق للجميع