شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

اختبار قصير ثاني مع نموذج الإجابة

موقع المناهج ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف الثاني عشر ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الثاني ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-05-05 11:06:24

إعداد: مدرسة أمامة بنت حمزة بن عبدالمطلب

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	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

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

١٠

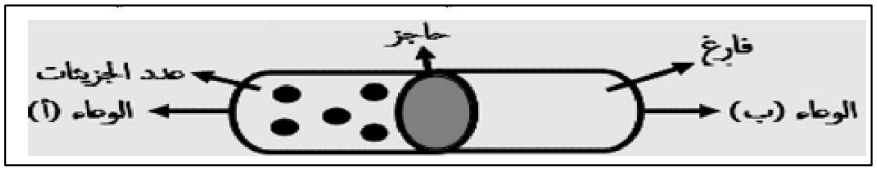
سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم
المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة شمال الباطنة
مدرسة أمامة بنت حمزه بن عبدالمطلب(٩-١٢)

الاختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء للصف الثاني عشر الفصل الدراسي الثاني

الاسم: ..... **الصف:** الثاني عشر \

زمن الاختبار: حصة واحدة. **(أ)** **عدد الصفحات:** صفحتين

الشكل (١-١) يوضح جسيمات في نظام معين.



شكل١-١

أ- احسب عدد الترتيبات المحتملة

....

.....[1]

ب-ما احتمال إيجاد الجسيمات جميعها في الوعاء ب؟.....[1]

٢- التغير الذي يؤدي إلى **<u>زيادة</u>** قيمة انتروبي النظام هو:
(ظلل الشكل ☐ امام الإجابة الصحيحة)

☐ التكثف ☐ التبلور ☐التجمد ☐التبخر [1]

٣- عدد الترتيبات المحتملة للجسيمات وطاقاتها في نظام معين يعرف ب:

(ظلل الشكل ☐ امام الإجابة الصحيحة)

☐النظام ☐الأنتروبي ☐طاقة جبس الحرة ☐معادلة جبس [1]

٤-اذكر اثنين من الظروف القياسية المستخدمة عند حساب قيم الأنتروبي المولية القياسية.

.....
.....[2]

5-يتفاعل ثاني أكسيد الكبريت مع الأكسجين في الظروف القياسية (298k)كما في التفاعل الآتي:

$$2SO_{2(g)} + O_{2(g)} \longrightarrow 2SO_{3(l)} \quad \Delta\overset{\ominus}{H} = -288.4 \text{ KJ/mol}$$

تنبأ بتلقائية التفاعل مضمنا اجابتك:

-حساب التغير في الانتروبي $\Delta\overset{\ominus}{S}$

-حساب التغير في طاقة جبس الحرة $\Delta\overset{\ominus}{G}$

.....
.....
.....
.....
.....
[4].....

انتهت الأسئلة مع خالص الدعوات لكم بالتوفيق والنجاح

نموذج الإجابة

المفردة	الإجابة	الدرج	عناصر التقويم			معلومات إضافية
			A01	A02	هـ التعليم	
١	$2^5=32$ احتمال واحد من 32	٢		\	7-1	
2	التبخر	١	\		7-2	
3	الانتروبي	1	\		7-1	
٤	درجة الحرارة= 298k الضغط = 100kP العناصر في حالاتها الفيزيائية الطبيعية	2	\		7-2	
5	$\Delta S^{\ominus}_{system} = -510.5\ J/mol.K$ $\Delta H_r^{\ominus} = -288.4\ kJ/mol$ $\Delta G^{\ominus} = -288400 - (298 \times (-510.5))$ $= -136.4\ kJ/mol$ التفاعل تلقائي(استدلال)	4		\	7-3 7-4	حساب الانتروبي وطاقة جبس (تطبيق) ٣درجات
	المجموع	10				