شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

موقع المناهج العمانية
www.alManahj.com/om

نشاط في درس التغيرات في المحتوى الحراري القياسية مع نموذج الإجابة

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر

روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

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

1	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي
2	إجابة الاختبارات النهائية الجديدة بمحافظة ظفار
3	اختبارات نهائية جديدة بمحافظة ظفار
4	نموذج إجابة الامتحان التحريبي النهائي الجديد بمحافظة ظفار
5	امتحان تحريبي نهائي نموذج جديد بمحافظة ظفار

نشاط (٧-٢) التغيرات في المحتوى الحراري القياسية

١- ادرس المعادلات الكيميائية الحرارية أسفل ثم أجب عن المفردات أسفلها:

$CH_{4(g)} + 2O_{2(g)} \longrightarrow CO_{2(g)} + 2H_2O_{(l)}$, $\Delta H^{\emptyset}_C = -890kj$ (X)

$Ca_{(s)} + \frac{1}{2}O_{2(g)} \longrightarrow CaO_{(s)}$, $\Delta H^{\emptyset}_f = -653.5\ kj|mol$ (Y)

$NaCl_{(aq)} + HCl_{(aq)} \longrightarrow NaCl_{(aq)} + H_2O_{(l)}$, $\Delta H^{\emptyset}_{neut} = -57.1\ kj|mol$ (Z)

أ- أي التفاعلات السابقة يصح أن يُعبر عن التغير في المحتوى الحراري القياسي للتكوين أو التغير في المحتوى الحراري القياسي للاحتراق؟ ..... (درجة)

ب- صف المقصود بالمفاهيم التالية: (درجتان)

- التغير في المحتوى الحراري القياسي للتكوين $\Delta H^{\emptyset}_f$.

.....

- التغير في المحتوى الحراري القياسي للتعادل $\Delta H^{\emptyset}_{neut}$.

.....

ج- اكتب المعادلة الأيونية الصافية للتفاعل (Z) متضمنة مقدار التغير في المحتوى الحراري القياسي لها.

..... (درجة)

د- في المعادلات الكيميائية الحرارية يجب ذكر الحالة الفيزيائية الطبيعية للمتفاعلات والنواتج.

..... (درجة)

٢- يُستخدم الرمز ( ) للإشارة إلى أن التغير في المحتوى الحراري يكون لتفاعل يتم إجراءه في ظروف قياسية وهي: (ظلل الدائرة المرسومة بجوار البديل الصحيح) (درجة)

- ○ ضغط تقريباً 100 kpa ، درجة حرارة 298 kº ، الحالة الفيزيائية الطبيعية للمتفاعلات.
- ○ ضغط تقريباً 1000 kpa ، درجة حرارة 25 Cº ، الحالة الفيزيائية الطبيعية للمتفاعلات.
- ○ ضغط تقريباً 25 kpa ، درجة حرارة 100 kº ، الحالة الفيزيائية الطبيعية للمتفاعلات.
- ○ ضغط تقريباً 298 kpa ، درجة حرارة 100 Cº ، الحالة الفيزيائية الطبيعية للمتفاعلات.

عقول مبدعة – الصف الحادي عشر (كيمياء)

نشاط (٧-٢) التغيرات في المحتوى الحراري القياسية

١- ادرس المعادلات الكيميائية الحرارية أسفل ثم أجب عن المفردات أسفلها:

$CH_{4(g)} + 2O_{2(g)} \longrightarrow CO_{2(g)} + 2H_2O_{(l)}$, $\Delta H^{\emptyset}_C = -890kj$ (X)

$Ca_{(s)} + \frac{1}{2}O_{2(g)} \longrightarrow CaO_{(s)}$, $\Delta H^{\emptyset}_f = -653.5\ kj|mol$ (Y)

$NaCl_{(aq)} + HCl_{(aq)} \longrightarrow NaCl_{(aq)} + H_2O_{(l)}$, $\Delta H^{\emptyset}_{neut} = -57.1\ kj|mol$ (Z)

أ- أي التفاعلات السابقة يصح أن يُعبر عن التغير في المحتوى الحراري القياسي للتكوين أو التغير في المحتوى الحراري القياسي للاحتراق؟ ..... (درجة)

ب- صف المقصود بالمفاهيم التالية: (درجتان)

- التغير في المحتوى الحراري القياسي للتكوين $\Delta H^{\emptyset}_f$.

.....

- التغير في المحتوى الحراري القياسي للتعادل $\Delta H^{\emptyset}_{neut}$.

.....

ج- اكتب المعادلة الأيونية الصافية للتفاعل (Z) متضمنة مقدار التغير في المحتوى الحراري القياسي لها.

..... (درجة)

د- في المعادلات الكيميائية الحرارية يجب ذكر الحالة الفيزيائية الطبيعية للمتفاعلات والنواتج.

..... (درجة)

٢- يُستخدم الرمز ( ) للإشارة إلى أن التغير في المحتوى الحراري يكون لتفاعل يتم إجراءه في ظروف قياسية وهي: (ظلل الدائرة المرسومة بجوار البديل الصحيح) (درجة)

- ○ ضغط تقريباً 100 kpa ، درجة حرارة 298 kº ، الحالة الفيزيائية الطبيعية للمتفاعلات.
- ○ ضغط تقريباً 1000 kpa ، درجة حرارة 25 Cº ، الحالة الفيزيائية الطبيعية للمتفاعلات.
- ○ ضغط تقريباً 25 kpa ، درجة حرارة 100 kº ، الحالة الفيزيائية الطبيعية للمتفاعلات.
- ○ ضغط تقريباً 298 kpa ، درجة حرارة 100 Cº ، الحالة الفيزيائية الطبيعية للمتفاعلات.

أ/ رمضان عبدالحليم معلم الكيمياء

عقول مبدعة – الصف الحادي عشر (كيمياء)

نموذج الاجابة لنشاط (٧-٢)

رقم السؤال	رقم المفردة	الاجابة	الدرجة (معلومات أخرى)	رقم الهدف	مستوى التعلم
١	أ	المعادلة (Y)	درجة واحدة	٤-٧	استدلال
	ب	- التغير في المحتوى الحراري القياسي للتكوين ΔH°_{f} : هو مقدار الطاقة المنطلقة أو الممتصة عند تكوين واحد مول من المادة من عناصرها الأولية في الظروف القياسية - التغير في المحتوى الحراري القياسي للتعادل ΔH°_{neut} : هو مقدار الطاقة المنطلقة عند انتاج مول واحد من الماء عند تفاعل حمض مع قلوى في الظروف القياسية.	درجتان لكل وصف منهم درجة واحدة		معرفة
	ج	$H^+(aq) + OH^-(aq) \rightarrow H_2O(l) \quad \Delta H^{\circ}_{neut} = -57.1\ kJ/mol$	درجة واحدة		تطبيق
	د	وذلك لاختلاف المحتوى الحراري لهذه المواد باختلاف حالتها الفيزيائية.	درجة واحدة		معرفة
٢	-	ضغط تقريباً 100 kpa ، درجة حرارة 298 k° ، الحالة الفيزيائية الطبيعية للمتفاعلات	درجة واحدة	٣-٧	معرفة

لم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om