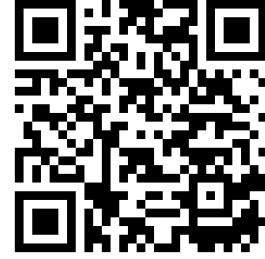


شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



نشاط في درس التغيرات في المحتوى الحراري القياسية مع نموذج الإجابة

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

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر



روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

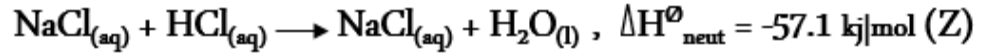
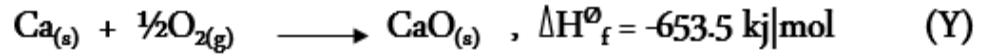
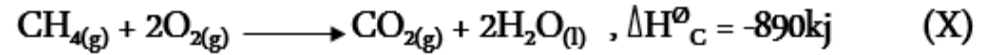
[التربية الاسلامية](#)

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

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

نشاط (٧-٢) التغيرات في المحتوى الحراري القياسية

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



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: التغير في المحتوى الحراري القياسي للتكوين $\Delta H^\circ_{\text{f}}$. (درجتان)- التغير في المحتوى الحراري القياسي للتعاقد $\Delta H^\circ_{\text{neut}}$.

ج- أكتب 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 k° ، الحالة الفيزيائية الطبيعية للمتفاعلات.

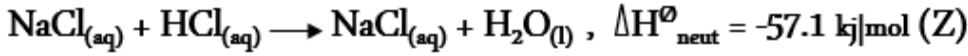
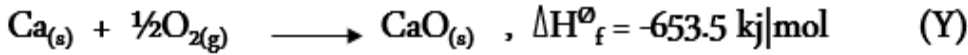
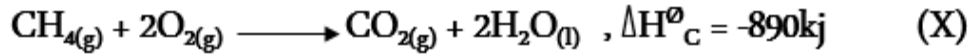
○ ضغط تقريباً 1000 kpa ، درجة حرارة 25 C° ، الحالة الفيزيائية الطبيعية للمتفاعلات.

○ ضغط تقريباً 25 kpa ، درجة حرارة 100 k° ، الحالة الفيزيائية الطبيعية للمتفاعلات.

○ ضغط تقريباً 298 kpa ، درجة حرارة 100 C° ، الحالة الفيزيائية الطبيعية للمتفاعلات.

نشاط (٧-٢) التغيرات في المحتوى الحراري القياسية

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



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: التغير في المحتوى الحراري القياسي للتكوين $\Delta H^\circ_{\text{f}}$. (درجتان)- التغير في المحتوى الحراري القياسي للتعاقد $\Delta H^\circ_{\text{neut}}$.

ج- أكتب 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 k° ، الحالة الفيزيائية الطبيعية للمتفاعلات.

○ ضغط تقريباً 1000 kpa ، درجة حرارة 25 C° ، الحالة الفيزيائية الطبيعية للمتفاعلات.

○ ضغط تقريباً 25 kpa ، درجة حرارة 100 k° ، الحالة الفيزيائية الطبيعية للمتفاعلات.

○ ضغط تقريباً 298 kpa ، درجة حرارة 100 C° ، الحالة الفيزيائية الطبيعية للمتفاعلات.

نموذج الإجابة لنشاط (٧-٢)

| رقم السؤال | رقم المفردة | الإجابة | 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^\ominus : هو مقدار الطاقة المنطلقة أو الممتصة عند تكوين واحد مول من المادة من عناصرها الأولية في الظروف القياسية - التغير في المحتوى الحراري القياسي للتعاقد ΔH_{neut}^\ominus : هو مقدار الطاقة المنطلقة عند إنتاج مول واحد من الماء عند تفاعل حمض مع قلوي في الظروف القياسية. | درجتان لكل وصف منهم درجة واحدة | | معرفة |
| | ج | $H^+(aq) + OH^-(aq) \rightarrow H_2O(l) \quad \Delta H_{neut}^\ominus = -57.1 \text{ kJ/mol}$ | 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 |

تحميل هذا الملف من
وقع المناهج التعليمية
alManahj.com/om