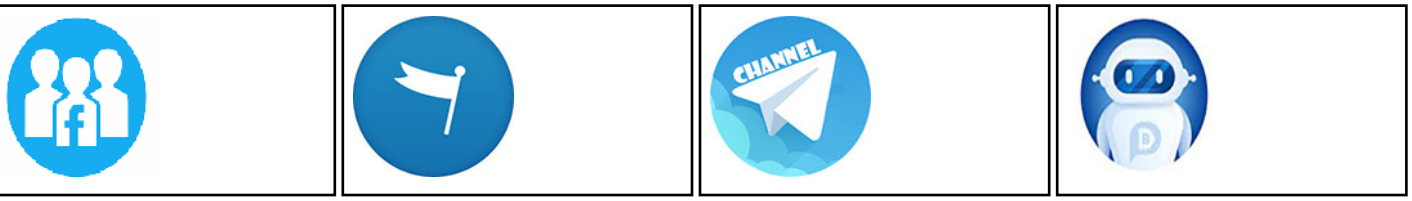
شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

موقع المناهج العمانية
www.alManahj.com/om

نشاط في درس قياس التغيرات في المحتوى الحراري 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 (٧-٣) قياس التغيرات في المحتوى الحراري

١- قام أحد الطلاب بإذابة 5.5 g من ملح مجهول في 80 ml من الماء داخل المسعر، فتغيرت درجة حرارة الماء من Cº 22 إلى Cº 34 بعد إذابة الملح في الماء في ضوء المعلومات السابقة والمعلومات الواردة بالجدول أسفل أجب عن التالي:

الملح	التغير في المحتوى الحراري g | kj
KNO_3	0.345
$CaCl_2$	0.732
NH_4NO_3	0.321

أ- احسب كمية الحرارة المصاحبة لعملية ذوبان الملح المجهول إذا علمت أن السعة الحرارية للماء تساوي 4.18 j|g.C (أهمل كتلة الملح). (درجتان)

ب- عملية ذوبان الملح المجهول في الماء هي عملية ..... للحرارة: (درجة)

○ طارد ○ ماص (ظلل الدائرة بجوار البديل الصحيح مع ذكر السبب)

السبب:.....

ج- حدد هوية الملح المجهول من الجدول السابق (وضح ذلك حسابياً). (درجتان)

٢- أذاب حسام 3.3g من ملح كتلته المولية 53.5g|mol في كمية من الماء مقدارها 30g في مسعر فارتفعت درجة الحرارة من 22Cº إلى 28Cº لذا فإن التغير في المحتوى الحراري لعملية ذوبان الملح تساوي: (درجة)

(ظلل الدائرة المرسومة بجوار البديل الصحيح)

السعة الحرارية النوعية للماء 4.18 j|gC
لا تهمل كتلة الملح المذاب

○ 34.78 kj|mol ○ 22.34 kj|mol ○ -13.54 kj|mol ○ 9.57 kj|mol

عقول مبدعة – الصف الحادي عشر (كيمياء)

نشاط (٧-٣) قياس التغيرات في المحتوى الحراري

١- قام أحد الطلاب بإذابة 5.5 g من ملح مجهول في 80 ml من الماء داخل المسعر، فتغيرت درجة حرارة الماء من Cº 22 إلى Cº 34 بعد إذابة الملح في الماء في ضوء المعلومات السابقة والمعلومات الواردة بالجدول أسفل أجب عن التالي:

الملح	التغير في المحتوى الحراري g | kj
KNO_3	0.345
$CaCl_2$	0.732
NH_4NO_3	0.321

أ- احسب كمية الحرارة المصاحبة لعملية ذوبان الملح المجهول إذا علمت أن السعة الحرارية للماء تساوي 4.18 j|g.C (أهمل كتلة الملح). (درجتان)

ب- عملية ذوبان الملح المجهول في الماء هي عملية ..... للحرارة: (درجة)

○ طارد ○ ماص (ظلل الدائرة بجوار البديل الصحيح مع ذكر السبب)

السبب:.....

ج- حدد هوية الملح المجهول من الجدول السابق (وضح ذلك حسابياً). (درجتان)

٢- أذاب حسام 3.3g من ملح كتلته المولية 53.5g|mol في كمية من الماء مقدارها 30g في مسعر فارتفعت درجة الحرارة من 22Cº إلى 28Cº لذا فإن التغير في المحتوى الحراري لعملية ذوبان الملح تساوي: (درجة)

(ظلل الدائرة المرسومة بجوار البديل الصحيح)

السعة الحرارية النوعية للماء 4.18 j|gC
لا تهمل كتلة الملح المذاب

○ 34.78 kj|mol ○ 22.34 kj|mol ○ -13.54 kj|mol ○ 9.57 kj|mol

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

عقول مبدعة – الصف الحادي عشر (كيمياء)

نموذج الاجابة لنشاط (٧-٣)

رقم السؤال	رقم المفردة	الاجابة	الدرجة (معلومات أخرى)	رقم الهدف	مستوى التعلم
١	أ	$q = m \cdot c \cdot T$ $q = 80 \times 4.18 \times (34-22)$ $q = 4012.8\ j = 4.0128\ kj$	درجتان لكل خطوة درجة واحدة	٧-٥	تطبيق
	ب	طاردة للحرارة: بسبب ارتفاع درجة حرارة الماء (الوسط المحيط)	درجة في حالة صحة الاختيار وذكر السبب صفر في حالة صحة أحدهما أو خطأ الإثنين		معرفة
	ج	$5.5\ g \longrightarrow 4.0128kj$ $1g \longrightarrow (x)$ --- $(x) = 1 \times 4.0128 \div 5.5 = 0.729\ kj\|g$ الملح المجهول هو: $CaCl_2$	درجتان لكل خطوة درجة واحدة		استدلال
٢	-	-13.54 kj|mol	درجة واحدة		تطبيق

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
alManahj.com/om