

أوراق عمل إثرائية قانون هس متبوعة بالإجابات



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف الثاني عشر المتقدم ← كيمياء ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 13:03:17 2025-10-06

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل
منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر المتقدم



صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

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

أوراق عمل الوحدة الأولى سرعة التفاعلات والوحدة الثانية الإتزان الكيميائي

1

حل تدريبات القسم الأول نموذج لسرعة التفاعلات من الوحدة الثانية

2

مراجعة في الطاقة والتغير الكيميائي مع الإجابات

3

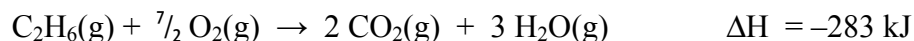
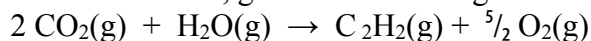
حل ملزمة الوحدة الأولى الطاقة والسرعة

4

حل أوراق عمل شاملة وحدة الطاقة والسرعة

5

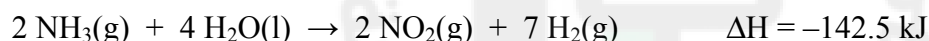
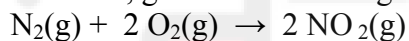
- (1) Find the ΔH for the reaction below, given the following reactions and subsequent ΔH values:



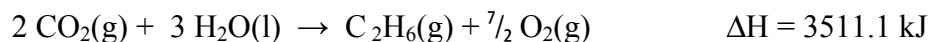
- (2) Find the ΔH for the reaction below, given the following reactions and subsequent ΔH values:



- (3) Find the ΔH for the reaction below, given the following reactions and subsequent ΔH values:



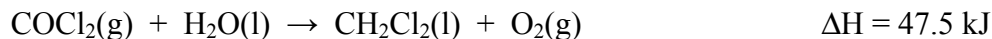
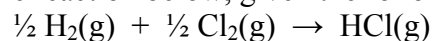
- (4) Find the ΔH for the reaction below, given the following reactions and subsequent ΔH values:



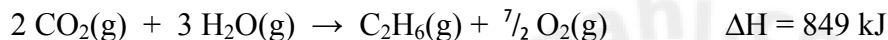
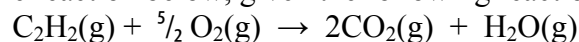
- (5) Find the ΔH for the reaction below, given the following reactions and subsequent ΔH values:



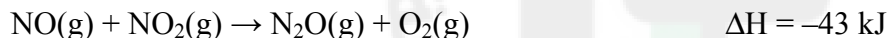
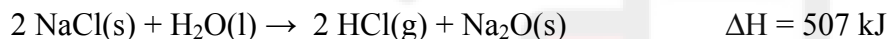
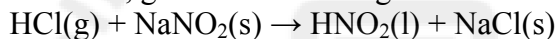
(6) Find the ΔH for the reaction below, given the following reactions and subsequent ΔH values:



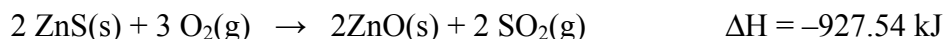
(7) Find the ΔH for the reaction below, given the following reactions and subsequent ΔH values:



(8) Find the ΔH for the reaction below, given the following reactions and subsequent ΔH values:



(9) Find the ΔH for the reaction below, given the following reactions and subsequent ΔH values:



Answers: (1) 235 kJ; (2) 73 kJ; (3) -83 kJ; (4) 886 kJ; (5) -46.2 kJ; (6) -230 kJ; (7) -705 kJ; (8) -79 kJ; (9) -976.03 kJ