عنوان التجربة: التفاعلات الماصة والطاردة للحرارة **الاسم:** .....

أهداف التجربة	المشكلة	راجع الدرس
١- تقيس التغيرات في درجات الحرارة لتفاعلات مختلفة. ٢- تميز بين التفاعلات الطاردة والماصة للحرارة.	كيف تتغير درجات الحرارة في أثناء حدوث التفاعلات الكيميائية وفي أثناء تكون المحلول؟	رابط الدرس الرقمي www.ien.edu.sa

بعد مشاهدة الفيديو أجب عن الأسئلة التالية:

١- يعد تفاعل كلوريد الصوديوم مع الماء تفاعل .....

٢- يعد تفاعل مسحق الماغنيسيوم مع الماء تفاعل .....

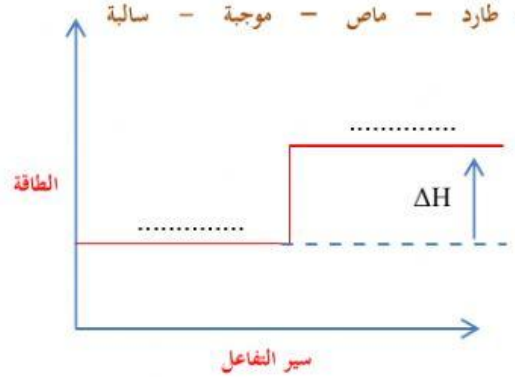
٣- يعد تفاعل نترات الأمونيوم مع الماء تفاعل .....

اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي :

١- انتقال الحرارة من النظام للمحيط حدث في تفاعل:			
أ. كلوريد الصوديوم مع الماء	ب. نترات الأمونيوم مع الماء	ج. هيدروكسيد الصوديوم مع الماء	د. كلوريد الأمونيوم مع الماء
٢- يعد التفاعل التالي: $4Fe + 3O_2 \rightarrow 2Fe_2O_3 + 1625KJ$ تفاعل:			
أ. طارد للحرارة	ب. ماص للحرارة	ج. احلال بسيط	د. تفكك
٣- عندما تكون ΔH سالبة فإن التفاعل			
أ. طارد للحرارة	ب. ماص للحرارة		

أكمل الرسم البياني التالي:

المتفاعلات – النواتج – طارد – ماص – موجبة – سالبة



من خلال الرسم البياني فإن التفاعل..... للحرارة

وقيمة ΔH .....

LIVEWORKSHEETS