المملكة العربية السعودية وزارة التعليم مكتب التعليم بالعليا مدارس أضواء الهداية الأهلية	مدارس أضواء الهداية تعلم Learn استمتع Enjoy Adhwa'a Al-Hedaya Schools	الفصل الدراسي : الثاني الصف : الثاني الثانوي . مسارات المادة : كيمياء 2 ــ 2 أوراق عمل 4

① اختر الإجابة الصحيحة	الاسم : / الفصل :

1	مقدار الطاقة الحرارية المخزنة في مول واحد من المادة تحت ضغط ثابت:			
	A . المسعر	B . المحتوى الحراري	C . الطاقة	D . السُعر
2	القدرة على بذل شغل أو إنتاج حرارة :			
	A . درجة الحرارة	B . الحجم	C . الكتلة	D . الطاقة
3	طاقة مخزنة في المادة نتيجة تركيبها هي :			
	A . طاقة الوضع الكيميائية	B . الطاقة الحرارية	C . الطاقة النووية	D . الطاقة الحركية
4	الحرارة تنتقل من الجسم :			
	A . الأبرد إلى الأسخن	B . الأسخن إلى الأبرد	C . الكبير إلى الصغير	D . الصغير إلى الكبير
5	كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة 1 جرام من الماء النقي 1 درجة سيليزية :			
	A . الضغط	B . الجول	C . الحرارة القياسية	D . السعر
6	إذا كان التغير في المحتوى الحراري 2270 KJ – ، فإن نوع التفاعل :			
	A . تبخر	B . احتراق	C . تفكك	D . انصهار
7	قيمة التغير في المحتوى الحراري للكمادة الساخنة تساوي :			
	+ 27 KJ . A	0 KJ . B	+ 13 KJ . C	- 27 KJ . D
8	أي الآتي يناسب التفاعل الذي يحدث مع الكمادة الباردة ؟			
	Δ H=-600KJ . A	Δ H = 0 KJ . B	Δ H = +65KJ . C	Δ H= -65KJ . D
9	كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة جرام واحد من المادة درجة سيليزية واحدة :			
	A. الحرارة الكلية	B . الحرارة النوعية	C . درجة الغليان	D . درجة الانصهار
10	تستخدم مادة نترات الأمونيوم في صنع الكمادة الباردة لأنها عند ذوبانها في الماء تكون :			
	A. طاردة للحرارة	B . عازلة للحرارة	C . ماصة للحرارة	D . لا تتأثر بالحرارة

LIVEWORKSHEETS