ورقة عمل تفاعلية كيمياء

اسم الطالبة:

1/طاقة مخزنة في المادة نتيجة تركيبها :

أ-الطاقة النووية ب-الطاقة الحرارية ج-الطاقة الحركية د-طاقة الوضع الكيميائية

2/الحرارة تنتقل من الجسم :

أ-الأسخن إلى الأبرد ب-الأبرد إلى الأسخن ج-الكبير إلى الصغير د-الصغير إلى الكبير

3/كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة 1g من الماء النقي 1°c :

أ-السُعر ب-الجول ج-الحرارة القياسية د-حرارة التكوين

4/إذا كان التغير في المحتوى الحراري -2270kJ ؛ فإن نوع التفاعل :

أ-تبخر ب-تفكك ج-احتراق د-انصهار

5/سبب استخدام نترات الأمونيوم في عمل الكمادة الباردة أنها :

أ-عازلة للحرارة ب-ماصة للحرارة ج-طاردة للحرارة د-لا تتفاعل مع حرارة الجسم

6/في المعادلة $2C(s) + O_2(g) \rightarrow 2CO(g) + 52\ kcal$ كم تبلغ قيمة الحرارة الناتجة عن احتراق 6g من الكربون؟ علما ان الكتلة الذرية C = 12 :

أ- 2kcal ب- 0.5kcal ج- 6kcal د- 13kcal

7/المحتوى الحراري الناتج عن حرق 1mol من المادة احتراقا كاملا :

أ-حرارة الاحتراق ب-حرارة الانصهار المولارية ج-حرارة التبخر المولارية د-حرارة التكثف المولارية

8/حرارة التبخر المولارية تكفي لتبخر ..... من سائل :

أ-4.3mol ب-3mol ج-2.5mol د-1mol

9/إذا علمت ان حرارة تبخر الماء المولارية 40.7KJ , فإن حرارة تكثف الماء المولارية :

أ-+20.35kJ ب-20.36kJ- ج-40.7kJ- د-+40.7kJ

LIVEWORKSHEETS