



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- السعير 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 $2\text{C(s)} + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{CO(g)} + 52\text{ kcal}$ كم تبلغ قيمة الحرارة الناتجة عن احتراق 6g من الكربون؟ علماً ان الكتلة الذرية $\text{C} = 12$:

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

7/ المحتوى الحراري الناتج عن حرق 1mol من المادة احتراقاً كاملاً :

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- $+20.35\text{kJ}$ ب- -20.36kJ ج- -40.7kJ د- $+40.7\text{kJ}$