

تكون إشارة قيمة حرارة التفاعل الماص للحرارة							١
موجبة او سالبة	ب	موجبة دائما	ج	سالبة دائما	د	تعتمد على طاقة الروابط في المواد المتفاعلة	
ماهي إشارة ΔH للمتغير الحالة الفيزيائية $C_2H_5OH(s) \rightarrow C_2H_5OH(l)$							٢
موجبة	ب	سالبة	ج	موجبة و سالبة	د		
حرارة المولارية $H_2O(g) \rightarrow H_2O(l)$ condensation = -40.7							٣
التجمد	ب	التبخر	ج	التكثف	د	الانصهار	
احسب كمية الحرارة الناتجة من حرق 3mol من الميثان في الظروف القياسية علما ان الميثان = CH_4 -890kJ (الكتل الذرية C/12, H/1)							٤
-1970kJ	ب	2670kJ	ج	-2780kJ	د	-2219kJ	
احسب كمية الحرارة الناتجة من حرق 100g من سكر المائدة $C_{12}H_{22}O_{11}$ (-5644) (الكتل الذرية H=1/C=12/O=16)							٥
1636.73kJ	ب	978.90kJ	ج	1938.87kJ	د	780.10kJ	

أ- ضع علامة (✓) أمام العبارات الصحيحة ، وعلامة (X) أمام العبارات الخاطئة فيما يلي :

- (١) حرارة التكثف و حرارة التجمد (طاردة حرارة) ()
- (٢) حرارة التبخر المولارية هي كمية الحرارة اللازمة لتبخر 1kJ من المادة السائلة ()
- (٣) المحتوى الحراري للمتفاعلات < المحتوى الحراري للنواتج ماص للحرارة ()