

الكيمياء 3 كيم 214

نشاط تقييمي درس حساب التغير في المحتوى الحراري (حرارة التكوين القياسية)

س : اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

الخيار 3	الخيار 2	الخيار 1	السؤال	رقم السؤال								
1	1-	صفر	حرارة التكوين القياسية للعناصر الصلبة و الجزيئات الغازية ثنائية الذرية تساوي	1								
-1010 kJ	-1745 kJ	-1400 kJ	$\text{H}_2\text{S}_{(\text{g})} + 4\text{F}_{2(\text{g})} \rightarrow 2\text{HF}_{(\text{g})} + \text{SF}_{6(\text{g})} \quad \Delta H^\circ_{\text{rxn}} = ?$ $\frac{1}{2}\text{H}_{2(\text{g})} + \frac{1}{2}\text{F}_{2(\text{g})} \rightarrow \text{HF}_{(\text{g})} \quad \Delta H^\circ_{\text{f}} = -273 \text{ kJ}$ $\text{S}_{(\text{s})} + 3\text{F}_{2(\text{g})} \rightarrow \text{SF}_{6(\text{g})} \quad \Delta H^\circ_{\text{f}} = -1220 \text{ kJ}$ $\text{H}_{2(\text{g})} + \text{S}_{(\text{s})} \rightarrow \text{H}_2\text{S}_{(\text{g})} \quad \Delta H^\circ_{\text{f}} = -21 \text{ kJ}$	2								
جميع ما سبق	25°C	1atm	الظروف القياسية لقياس المحتوى الحراري هي عند:	3								
-182 kJ	-21.2 kJ	-2183.2 kJ	$\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}_{(\text{l})} + 5\text{O}_{2(\text{g})} \rightarrow 4\text{CO}_{2(\text{g})} + 4\text{H}_2\text{O}_{(\text{l})} \quad \Delta H^\circ_{\text{r,x}} = ??$<table><tr><th>المادة</th><th>H₂O</th><th>CO₂</th><th>C₃H₇COOH</th></tr><tr><td>ΔH_f° (KJ)</td><td>-285.8</td><td>-393.5</td><td>-534</td></tr></table>	المادة	H ₂ O	CO ₂	C ₃ H ₇ COOH	ΔH _f ° (KJ)	-285.8	-393.5	-534	4
المادة	H ₂ O	CO ₂	C ₃ H ₇ COOH									
ΔH _f ° (KJ)	-285.8	-393.5	-534									
التجمد	التفاعل	الانصهار	نستعمل حرارة التكوين القياسية للمتفاعلات والنواتج لحساب حرارة	5								

إعداد: -أ.فاطمة يوسف