الكيمياء 3 كيم 214

نشاط تقييمي درس حساب التغير في المحتوى الحراري

(حرارة التكوين القياسية)

س : اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

رقم السؤال	السؤال	الخيار1	الخيار2	الخيار3
1	حرارة التكوين القياسية للعناصر الصلبة و الجزيئات الغازية ثنائية الذرية تساوي	صفر	1-	1
2	$H_2S_{(g)} + 4F_{2(g)} \rightarrow 2HF_{(g)} + SF_{6(g)} \quad \Delta H^\circ_{rxn} = ?$ $\frac{1}{2}H_{2(g)} + \frac{1}{2}F_{2(g)} \rightarrow HF_{(g)} \quad \Delta H^\circ_f = -273\ kJ$ $S_{(s)} + 3F_{2(g)} \rightarrow SF_{6(g)} \quad \Delta H^\circ_f = -1220\ kJ$ $H_{2(g)} + S_{(s)} \rightarrow H_2S_{(g)} \quad \Delta H^\circ_f = -21\ kJ$	-1400 kJ	-1745 kJ	-1010 kJ
3	الظروف القياسية لقياس المحتوى الحراري هي عند:	1atm	25◦C	جميع ما سبق
4	$C_3H_7COOH_{(l)} + 5O_{2(g)} \rightarrow 4CO_{2(g)} + 4H_2O_{(l)} \quad \Delta H^\circ_{r.x} = ??$ المادة: C_3H_7COOH | CO_2 | H_2O ΔH°_f (KJ): -534 | -393.5 | -285.8	-2183.2 kJ	-21.2 kJ	-182 kJ
5	نستعمل حرارة التكوين القياسية للمتفاعلات والنواتج لحساب حرارة	الانصهار	التفاعل	التجمد

إعداد:-أ.فاطمة يوسف

LIVEWORKSHEETS