

استعمل المعادلتين لإيجاد a و b لإيجاد H للتفاعل الآتي							
$2\text{CO(g)} + 2\text{NO(g)} \rightarrow 2\text{CO}_2\text{(g)} + \text{N}_2\text{(g)}$				$\Delta H =$			
a. $2\text{CO(g)} + \text{O}_2\text{(g)} \rightarrow 2\text{CO}_2\text{(g)}$				$\Delta H = -566.0\text{kJ}$			
b. $\text{N}_2\text{(g)} + \text{O}_2\text{(g)} \rightarrow 2\text{NO}$				$\Delta H = -180.6$			

أدع علامتي (✓) أمام العبارات الصحيحة، وعلامة (X) أمام العبارات الخاطئة

- () لا يمكن حساب التغير في المحتوى الحراري للتفاعلات الكيميائية باستعمال قانون هس
- () يستخدم قانون هس لحساب كمية الحرارة المصاحبة حيث يتعذر قياسها مخبرياً واحد من الأسباب بأن بطء شديد للتفاعل بحيث تتعذر دراسته