٢ استعمل المعادلتين لإيجاد a و b لإيجاد H للتفاعل الآتي

$2CO(g) + 2NO(g) \quad 2CO_2(g) + N_2(g) \quad ?=H$

$a.\ 2CO(g) + O_2(g) \quad 2CO_2(g) \quad H=-566.0kJ$

$b.\ N_2(g) + O_2(g) \quad 2NO \quad H=-180.6$

أ	2098kJ	ب	-698kJ	ج	986.9kJ	د	-385.4kJ

٣ حرارة التفاعل الكلية لتفاعل كيميائي معين تساوي قيمة ثابتة سواء حدث التفاعل مباشرة خلال خطوة واحدة او خلال عدة خطوات؟

أ	قانون هس	ب	قانون الحرارة	ج	قانون الطاقة	د	قانون الكتلة

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

١) ( ) لا يمكن حساب التغير في المحتوى الحراري للتفاعلات الكيميائية باستعمال قانون هس

٢) ( ) يستخدم قانون هس لحساب كمية الحرارة المصاحبة حيث يتعذر قياسها مخبريا واحد من الأسباب بأن بطء شديد للتفاعل بحيث تتعذر دراسته

LIVEWORKSHEETS