

اسم الطالب	الشعبة
------------	--------

السؤال الأول: أ/ اختر الإجابة الصحيحة من بين الاختيارات التالية:

$\text{CO(g)} + 3\text{H}_2\text{(g)} \rightleftharpoons \text{CH}_4\text{(g)} + \text{H}_2\text{O(g)}$				1
1- يتجه التفاعل نحو اليمين (المتفاعلات)	2- يزداد تركيز النواتج	3- K_{eq} يزداد	ج	
1- يتجه التفاعل نحو اليمين (النواتج)	2- يزداد تركيز النواتج	3- K_{eq} يقل	أ	
1- يتجه التفاعل نحو اليسار (المتفاعلات)	2- يزداد تركيز المتفاعلات	3- K_{eq} لا يتأثر	د	
$\text{CH}_4\text{(g)} + \text{H}_2\text{O(g)} \rightleftharpoons \text{CO(g)} + 3\text{H}_2\text{(g)}$ $\Delta H^\circ = -206.5\text{ kJ}$				2
1- يتجه التفاعل نحو اليسار (النواتج)	2- يزداد تركيز النواتج	3- K_{eq} يزداد	ج	
1- يتجه التفاعل نحو اليسار (المتفاعلات)	2- يزداد تركيز المتفاعلات	3- K_{eq} لا يتأثر	أ	
1- يتجه التفاعل نحو اليمين (المتفاعلات)	2- يزداد تركيز النواتج	3- K_{eq} يزداد	ب	

السؤال الثاني: ب/ ضع علامه صح في الاجابه الصحيحة و عند الإجابة الخاطئة اترك المكان فراغ:

1- مبدا لو تشاتالبيه يقول اذا اثر مؤثر ما مثل:- درجة الحرارة فيحاله الاتزان فان التفاعل يسير في عكس الاتجاه الذي يقاوم هذا المؤثر

()

2- الحرارة هي العامل الوحيد الذي يغير K_{eq}

()