المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بالباحه
تحصيلي كيمياء 3 لفصل الرابع

ملتقى الكيمياء التحصيلي

اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي:

1	ما أثر ارتفاع درجة الحرارة للتفاعل المتزن $N_2O_4 + 55.3\ kJ \rightleftharpoons 2NO_2$ ؟							
	(أ)	زيادة كمية NO_2	(ب)	نقص كمية NO_2	(ج)	زيادة كمية N_2O_4	(د)	نقص في قيمة KJ
2	أي العوامل التالية من العوامل المؤثرة في الاتزان الكيميائي؟							
	(أ)	التغير في الضغط والحجم	(ب)	التغير في التركيز	(ج)	التغير في درجة الحرارة	(د)	جميع ما سبق
3	سحب الحرارة من تفاعل متزن طارد للحرارة يغير حالة الاتزان نحو:							
	(أ)	اليسار فتزداد النواتج	(ب)	اليسار فتزداد المتفاعلات	(ج)	اليمين فتزداد النواتج	(د)	اليمين فيتوقف التفاعل
4	ماذا سيحدث لو اتجه التفاعل الى اليسار $A + B \rightleftharpoons C + D + Heat$							
	(أ)	تنقص درجة الحرارة	(ب)	تزيد درجة الحرارة	(ج)	تزيد النواتج	(د)	تقل المتفاعلات
5	أي العوامل التالية لا تؤثر في حالة الاتزان؟							
	(أ)	درجة الحرارة	(ب)	العامل المحفز	(ج)	الضغط والحجم	(د)	التركيز
6	حسب التفاعل المتزن التالي $CO_{(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons CH_{4(g)} + H_2O_{(g)}$ جميع التغيرات التالية تؤدي إلى زيادة كمية النواتج عدا:							
	(أ)	استخدام وعاء أصغر حجما لإجراء التفاعل	(ب)	زيادة حجم وعاء التفاعل إلى الضعف	(ج)	سحب كمية من غاز الميثان المتكون	(د)	إضافة كمية من غاز الهيدروجين
7	$CO_{(g)} + 2H_{2(g)} \rightleftharpoons CH_3OH_{(g)} + heat$ تبريد وعاء هذا التفاعل المتزن يؤدي إلى:							
	(أ)	نقصان كمية CH_3OH	(ب)	زيادة كمية CO	(ج)	زيادة كمية CH_3OH	(د)	زيادة كمية H_2
8	$CO_{(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons CH_{4(g)} + H_2O_{(g)} + heat$ يعني تفاعل الاتزان أن:							
	(أ)	التفاعل الأمامي ماص للحرارة	(ب)	التفاعل الخلفي طارد للحرارة	(ج)	التفاعل العكسي طارد للحرارة	(د)	التفاعل الأمامي طارد للحرارة
9	$N_2O_{4(g)}$ $\Delta H° = 55.3\ KJ \rightleftharpoons 2NO_{2(g)}$ هذا المزيج يستجيب للحرارة بشكل ملحوظ، فإذا علمت أن غاز N_2O_4 عديم اللون و غاز NO_2 بني اللون..، ما لون المزيج عند التسخين في حمام مائي؟							
	(أ)	أصفر اللون	(ب)	لا لون له	(ج)	بني اللون	(د)	عديم اللون

LIVEWORKSHEETS