المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بمحافظه جده
مدرسة الثغر بالخالدية

وزارة التعليم
Ministry of Education

3
الفصل الدراسي الثاني
للعام الدراسي 1445

اسم الطالب		الشعبة	

السؤال الأول: أ/ إختر الإجابة الصحيحه من بين الاختيارات التاليه:

1	احسب قيمة K_{eq} للاتزان $N_2O_{4(g)} \rightleftharpoons 2NO_{2(g)}$ إذا علمت أن: $[N_2O_4] = 0.0185$ mol/l , $[NO_2] = 0.0627$ mol/l			
	أ	0.231	ج	0.313
	ب	0.331	د	0.213
2	ما هو قانون حسابه ماده ناتجه:-			
	أ	$K_{eq} \times [A]^a [B]^b / [D]^d = [C]^c$	ج	$[A]^a [B]^b / [D]^d = [C]^c$
	ب	$K_{eq} \times [A]^a / [D]^d = [C]^c$	د	$K_{eq} \times [B]^b / [D]^d = [C]^c$
3	1. اكتب تعابير ثابت الاتزان للمعادلات الآتية: a. $N_2O_4(g) \rightleftharpoons 2NO_{2(g)}$			
	أ	$K_{eq} = \frac{[NO_2]}{[N_2O_4]^2}$	ج	$K_{eq} = \frac{[NO_2]^3}{[N_2O_4]}$
	ب	$K_{eq} = \frac{[NO_2]}{[N_2O_4]}$	د	$K_{eq} = \frac{[NO_2]^2}{[N_2O_4]}$

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

1- خاصيتين يجب أن توجد في خليط تفاعل ليصل إلى حاله الاتزان هي وعاء مغلق و حراره ثابته ( )

2-ترتبط قيمه ثابت الاتزان مع كمية النواتج K_{eq} علاقه طردية ( )

LIVEWORKSHEETS