

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

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

1	أحسب قيمة K_{eq} للاتزان $N_2O_4(g) \rightleftharpoons 2NO_2(g)$ إذا علمت أن: $[NO_2] = 0.0627 \text{ mol/l}$, $[N_2O_4] = 0.0185 \text{ mol/l}$	أ	0.231	ج	0.313
		ب	0.331	د	0.213
2	ما هو قانون حسابه مائه ناتجه:- $[A]^a [B]^b / [D]^d = [C]^c$ $K_{eq} \times [A]^a [B]^b / [D]^d = [C]^c$	أ		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: $N_2O_4(g) \rightleftharpoons 2NO_2(g)$.a	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 علامة صح في الاجابه الصحيحة و عند الإجابة الخاطئة اترك المكان فراغ:

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

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