المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بالباحة
تحصيلي كيمياء 3 الفصل الرابع

ملتقى الكيمياء التحصيلي

اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي :

1	تعبير ثابت الاتزان للمعادلة $2H_2O_2(l) \rightleftharpoons 2H_2O(g) + O_2(g)$ ..								
	(أ)	$K_{eq} = \frac{[H_2O]^2[O_2]}{[H_2O_2]^2}$	(ب)	$K_{eq} = [H_2O_2]^2$	(ج)	$K_{eq} = [H_2O]^2[O_2]$	(د)	$K_{eq} = \frac{1}{[H_2O_2]}$	
2	التفاعلات التي يحدث فيها استهلاك جزئي للمواد المتفاعلة تسمى:								
	(أ)	التفاعلات غير المتزنة	(ب)	التفاعلات غير العكسية	(ج)	التفاعلات التامة	(د)	التفاعلات العكسية	
3	جميع العلامات التالية ترمز لتفاعل كيميائي في حالة اتزان عدا								
	(أ)	=	(ب)	⇆	(ج)	→	(د)	⇌	
4	قانون الاتزان الكيميائي وفقاً لمعادلة التفاعل العام المتزن التالي aA + bB = cC + dD هو:								
	(أ)	$Keq = \frac{[c]^C[D]^d}{[A]^a[B]^b}$	(ب)	$Keq = \frac{[A]^a[B]^b}{[c]^C[D]^d}$	(ج)	$Keq = [A]^a[B]^b$	(د)	$Keq = [C]^C[D]^d$	
5	احسب قيمة K_{eq} للاتزان $N_2O_4(g) \rightleftharpoons 2NO_2(g)$. علمًا أن $[N_2O_4] = 1\ mol/L$ ، $[NO_2] = 2\ mol/L$.								
	(أ)	$\frac{1}{4}$	(ب)	2	(ج)	4	(د)	1	
6	ليس من خواص النظام المتزن:								
	(أ)	الطبيعة الديناميكية	(ب)	ثبوت درجة الحرارة	(ج)	النظام المتزن مغلق	(د)	تغير درجة الحرارة	
7	إذا كانت المتفاعلات والنواتج حالتها الفيزيائية مختلفة فإن التفاعل يكون:								
	(أ)	في حالة اتزان متجانس	(ب)	في حالة توقف	(ج)	في حالة اتزان غير متجانس	(د)	مكتمل	
8	نوع الاتزان في التفاعل التالي $H_{2(g)} + F_{2(g)} \rightleftharpoons 2HF_{(g)}$								
	(أ)	متجانس	(ب)	غير متجانس	(ج)	متمم	(د)	غير عكسي	

LIVEWORKSHEETS