



كيمياء

ورقة عمل تفاعلية

الاتزان الكيميائي



1- واحد من الخواص التالية ليس من خواص الاتزان

يزداد حجم التفاعل	التفاعل يتم في نظام مغلق	النواتج والمتفاعلات في اتزان
-------------------	--------------------------	------------------------------

2- أي من التالي لا يؤثر في حالة الاتزان

زيادة الحرارة	تقليل الحجم	عامل محفز
---------------	-------------	-----------

3- إذا بذل جهد على نظام في حالة اتزان فإن ذلك يؤدي إلى إزاحة النظام في اتجاه يخفف أثر هذا الجهد) نص مبدأ:

بالولي	لوشاتلييه	افباو
--------	-----------	-------

4- إذا كانت قيمة ثابت الاتزان $K_{eq} = 2.5 \times 10^{-5}$ فهذا يدل على

[المتفاعلات] > [النواتج]	[المتفاعلات] ، [النواتج]	[المتفاعلات] = [النواتج]
--------------------------	--------------------------	--------------------------

5- تقل ذوبانية كرومات الرصاص كلما زاد تركيز محلول كرومات البوتاسيوم الذائبة فيه بسبب :

كرومات البوتاسيوم لا الكتروليت	كرومات البوتاسيوم لا توصل التيار	تأثير الأيون المشترك
--------------------------------	----------------------------------	----------------------

6- يحدث الاتزان الكيميائي عندما تكون سرعة التفاعل الأمامي سرعة التفاعل العكسي

نصف	ضعف	تساوي
-----	-----	-------

7- أي مما يأتي له تأثير على قيمة ثابت الاتزان

تغير درجة الحرارة	تغير الضغط	تغير التركيز
-------------------	------------	--------------

8- إذا كان تركيز المتفاعلات أكبر من تركيز النواتج عند الاتزان فإن

$1 = K_{eq}$	$1 > K_{eq}$	$1 < K_{eq}$
--------------	--------------	--------------

9- قيمة ثابت الاتزان K_{eq} للتفاعل التالي: $N_2O_4(g) = 2NO(g)$

4	2	0.5
---	---	-----