

<p>(2) إذا كانت قيمة ثابت التوازن $K_c < 1$ فإن :</p>	<p>(1) في التفاعلات الكيميائية وعند بلوغ حالة التوازن يكون:</p>
<p>A. سرعة التفاعل المباشر أكبر بكثير من سرعة التفاعل العكسي عند التوازن B. يحدث التفاعل إلى مدى كبير بالاتجاه العكسي C. يحدث التفاعل إلى مدى كبير بالاتجاه المباشر D. تراكيز النواتج أصغر بكثير من تراكيز المتفاعلات</p>	<p>A. ينخفض تركيز المواد الناتجة B. تثبت تراكيز المواد المتفاعلة والناتجة C. تتساوى سرعة التفاعل المباشر والعكسي D. C و B</p>
<p>(4) لزيادة قيمة ثابت التوازن في التفاعل: $A + B \rightleftharpoons C$ $\Delta H > 0$</p>	<p>(3) تتغير قيمة ثابت التوازن K_p و K_c في التفاعلات العكوسة عندما:</p>
<p>A. زيادة كمية المادة A B. رفع درجة الحرارة C. خفض درجة الحرارة D. إضافة حفاز</p>	<p>A. تتغير تراكيز المواد B. تتغير درجة الحرارة C. إضافة حفاز D. يتغير الضغط</p>
<p>(6) إذا كانت قيمة ثابت التوازن للتفاعل $2A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons 2C_{(g)}$ $K_c = 0.25$ فإن K_c' للتفاعل $C_{(g)} \rightleftharpoons A_{(g)} + 1/2B_{(g)}$</p>	<p>(5) إذا علمت أن $K_c = 0.1$ في التفاعل المتوازن : $A_{(g)} + 2B_{(g)} \rightleftharpoons 2C_{(g)}$ فتكون قيمة K_c' للتفاعل المتوازن: $4C_{(g)} \rightleftharpoons 2A_{(g)} + 4B_{(g)}$</p>
<p>A. 4 B. 0.5 C. 2 D. 1</p>	<p>A. 10 B. 100 C. $2 \cdot 10$ D. 20</p>
<p>(8) للحصول على كمية أكبر من النشادر $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$ $\Delta H < 0$ يجب أن:</p>	<p>(7) في التفاعل المتوازن التالي : $A_{(g)} + xB_{(g)} \rightleftharpoons 3C_{(g)}$ $K_c = K_p (RT)$ عندما تكون قيمة x مساوية:</p>
<p>A. نزيد الضغوط B. ننقص الضغط C. نرفع درجة الحرارة D. ننقص كمية الهيدروجين</p>	<p>A. 1 B. 2 C. 3 D. 4</p>
<p>(10) $2SO_{2(g)} + O_{2(g)} \rightleftharpoons 2SO_{3(g)}$ عند زيادة الضغط مع بقاء درجة الحرارة ثابتة فإن:</p>	<p>(9) أي من التفاعلات الآتية تكون النسبة K_p/K_c أكبر عند درجة الحرارة ذاتها:</p>
<p>A. يرجح التفاعل المباشر B. يرجح التفاعل العكسي C. تزداد كمية SO_2 D. تنخفض كمية SO_3</p>	<p>A. $N_{2(g)} + O_{2(g)} \rightleftharpoons 2Na_{(g)}$ B. $CaCO_{3(s)} \rightleftharpoons CaO_{(g)} + CO_{2(g)}$ C. $H_{2(g)} + S_{(s)} \rightleftharpoons H_2S_{(g)}$ D. $Ni(CO_3)_{2(s)} \rightleftharpoons Ni_{(s)} + 2CO_{(g)}$</p>

20) أي من التفاعلات الآتية تكون النسبة K_p/K_c أصغر:	19) في التفاعل المتوازن الآتي : $X_{a(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons 3C_{(g)}$ تكون $K_c=K_p$ عندما تكون قيمة x تساوي:
<p>A. $N_{2(g)} + O_{2(g)} \rightleftharpoons 2NO_{(g)}$</p> <p>B. $CaCO_{3(g)} \rightleftharpoons CaO_{(s)} + CO_{2(g)}$</p> <p>C. $2SO_{2(g)} + O_{2(g)} \rightleftharpoons 2SO_{3(g)}$</p> <p>D. $Ni(CO)_{2(s)} \rightleftharpoons Ni_{(s)} + 2CO_{(g)}$</p>	<p>2 .A</p> <p>3 .B</p> <p>1 .C</p> <p>4 .D</p>

الحل

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
D	C	B	B	C	C	C	A	D	A
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
D	A	C	A	D	B	C	C	A	C



تم تحميل الملف بواسطة : بوت مكتبي التعليمية



تم التحميل بواسطة : [T.me/Science_2022bot](https://t.me/Science_2022bot)



انقر هنا للوصول إلى (بوت مكتبي التعليمية)

وهي عبارة عن مكتبة إلكترونية تعليمية شاملة لغالبية ملفات المراحل الدراسية على تطبيق تيليجرام.



مدعوم بواسطة : [التجمع الاتحادي لطلبة سورية](https://t.me/Science_2022bot)

Telegram : [@Science_2022bot](https://t.me/Science_2022bot) ☆