

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
مكتب التعليم بالعليا
مدارس أضواء الهداية الأهلية



الفصل الدراسي : الثاني
الصف : الثاني الثانوي . مسارات
المادة : كيمياء 2 – 2
أوراق عمل 7

1 اختر الإجابة الصحيحة الاسم : / الفصل :			
1	تفاعل يحدث بالاتجاهين الأمامي والعكسي :		
	A . التفاعل المكتمل	B . التفاعل العكسي	C . التفاعل غير النشط
	D . التفاعل غير المتزن		
2	حالة النظام التي يتساوى فيها سرعتا التفاعل الأمامي والعكسي :		
	A . الاتزان الكيميائي	B . المعقد النشط	C . سرعة التفاعل
	D . طاقة التنشيط		
3	العامل الوحيد الذي يغير من قيمة ثابت الاتزان :		
	A . الضغط والحجم	B . التركيز	C . درجة الحرارة
	D . العامل المحفز		
4	إذا كانت المتفاعلات والنواتج حالاً فيزيائية مختلفة فإن التفاعل في حالة :		
	A . اتزان غير متجانس	B . اتزان متجانس	C . اتزان جزئي
	D . توقف		
5	يكون تراكيز النواتج أكبر من تراكيز المتفاعلات عندما يكون		
	A . $k_{eq} > 1$	B . $k_{eq} < 1$	C . $k_{eq} = 1$
	D . $k_{eq} = 0$		
6	إذا كان $Q_{SP} < k_{sp}$		
	غير مشبع ويتكون راسب	غير مشبع ولا يتكون راسب	مشبع ويكون راسب
	مشبع ولا يتكون راسب		
7	يتكون راسب عندما		
	A . $Q_{SP} < k_{sp}$	B . $Q_{SP} > k_{sp}$	C . $Q_{SP} = k_{sp}$
	D . $Q_{SP} = 0$		
8	عند نقص درجة الحرارة لتفاعل ماص موجود بحالة اتزان :		
	A . نقص كمية المتفاعلات	B . زيادة كمية النواتج	C . نقص قيمة k_{eq}
	D . زيادة قيمة k_{eq}		
9	عند زيادة درجة الحرارة لتفاعل طارد موجود بحالة اتزان :		
	A . يزاح نحو اليمين	B . يقل تراكيز المتفاعلات	C . نقص قيمة k_{eq}
	D . يزيد تراكيز النواتج		
10	لإزاحة الاتزان نحو اليسار في التفاعل حرارة $A + B \rightarrow C + D$ فإننا نقوم بـ :		
	A . إضافة حرارة	B . سحب حرارة	C . زيادة أحد المتفاعلات
	D . إزالة أحد النواتج		