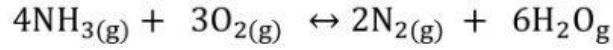


العوامل المؤثرة على الاتزان الكيميائي

في التفاعل التالي الطارد للحرارة:



كيف تتأثر كمية (NH_3) لكل مما يلي :

كمية (NH_3)	سير التفاعل (الاتجاه)	المطلوب
تزداد تقل لا تتغير	ينزاح التفاعل الى اليمين ينزاح التفاعل الى اليسار لا يؤثر على الاتزان	1 – إضافة كمية من O_2
تزداد تقل لا تتغير	ينزاح التفاعل الى اليمين ينزاح التفاعل الى اليسار لا يؤثر على الاتزان	2 – إضافة كمية من N_2
تزداد تقل لا تتغير	ينزاح التفاعل الى اليمين ينزاح التفاعل الى اليسار لا يؤثر على الاتزان	3 – إزالة كمية من H_2O
تزداد تقل لا تتغير	ينزاح التفاعل الى اليمين ينزاح التفاعل الى اليسار لا يؤثر على الاتزان	4 – نقصان حجم الوعاء
تزداد تقل لا تتغير	ينزاح التفاعل الى اليمين ينزاح التفاعل الى اليسار لا يؤثر على الاتزان	5 – ارتفاع درجة الحرارة
تزداد تقل لا تتغير	ينزاح التفاعل الى اليمين ينزاح التفاعل الى اليسار لا يؤثر على الاتزان	6 – إضافة مادة حافزة