العوامل المؤثرة على الاتزان الكيميائي

في التفاعل التالي الطارد للحرارة:

$$4NH_{3(g)} + 3O_{2(g)} \leftrightarrow 2N_{2(g)} + 6H_2O_g$$

كيف تتأثر كمية (NH_3) لكل مما يلي :

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

LIVEWORKSHEETS