INSTITUTO TÉCNICO DE COMERCIO BARRANQUILLA

ASIGNATURA: QUÍMICA GRADO: 11°

TEMA: PRINCIPIO DE LE-CHATELIER



1. Suponga que se ha establecido un sistema de equilibrio para la siguiente reacción exotérmica:

$$2SO_{2\,(g)} + O_{2\,(g)} \rightleftharpoons 2SO_{3\,(g)}$$

Cómo cambiaría la concentración de SO_3 con:

a) un aumento de temperatura:

b) un aumento de presión:

LIVEWORKSHEETS

c) Adición de SO_2

d) Adición de un catalizador

e) La remoción o eliminación de O_2



LIVEWORKSHEETS