



a) DISMINUIR PRESIÓN TOTAL

AL DISMINUIR LA PRESIÓN DEL SISTEMA, ÉSTE, SE DESPLAZARÁ, SEGÚN LA TEORÍA DE "LE CHATELIER", EN EL SENTIDO DE CONTRARRESTAR LA PERTURBACIÓN INTRODUCIDA. EN ESTE CASO, HACIA DONDE HAYA MAYOR NÚMERO DE MOLES EN ESTADO GASEOSO, POR LO TANTO, TENDRÁ A LA DERECHA Y LA CANTIDAD DE $\text{CO}(\text{g})$ SE VERÁ INCREMENTADA.

b) DISMINUIR PRESIÓN PARCIAL DE $\text{CO}_2(\text{g})$

PARA CONTRARRESTAR LA PERTURBACIÓN, EL SISTEMA SE DESPLAZARÁ HACIA LA FORMACIÓN DE $\text{CO}_2(\text{g})$ (IZQUI), AUMENTANDO ASÍ, EL NÚMERO DE MOLES Y POR TANTO, LA PRESIÓN PARCIAL DEL GAS. POR ELO, LA CANTIDAD DE $\text{CO}(\text{g})$ SE VERÁ DISMINUIDA. (LE CHATELIER)

c) AÑADIMOS MÁS $\text{C}(\text{s})$

TENIENDO EN CUENTA QUE EL COMPUESTO SE

ENCUENTRA EN ESTADO SÓLIDO, NO AFECTARÁ
AL SISTEMA EN EQUILIBRIO (LE CHATELIER)

d) CALENTAMOS HASTA 70°C ¿ K_c y K_p ?

UN AUMENTO DE LA TEMPERATURA FAVORECE EL
PROCESO ENDOTÉRMICO, COMO EN ESTE CASO EL
SENTIDO DIRECTO ES ENDOTÉRMICO ($\Delta H > 0$), AL
CALENTAR, AUMENTARÁ EL $\text{CO}_2(\text{g})$.

TANTO K_c COMO K_p , DEPENDEN DE LA TEMPERATURA.
EN UN PROCESO ENDOTÉRMICO, UN AUMENTO DE LA
TEMPERATURA PROVOCA UN AUMENTO DE LA CONSTANTE
DE EQUILIBRIO, POR LO QUE AUMENTARÁN K_c y K_p .