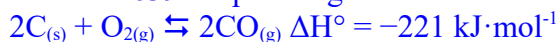
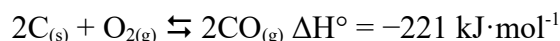


Problema639: Explica argumentando o efecto sobre o equilibrio:



1. Se se engade CO.
2. Se se engade C.
3. Se se eleva a temperatura.
4. Se aumenta a presión



1. Se se engade CO, que é un produto, segundo o principio de Le Chatelier o equilibrio desprázase no sentido de contrarrestar o devandito cambio, é dicir desprazarase no sentido en que se consuma CO, por tanto o equilibrio desprazarase cara aos reactivos.
2. Se se engade C, que é un sólido, non se ve afectado o equilibrio, xa que os sólidos puros teñen concentración constante e non afectan á constante de equilibrio.
3. É unha reacción exotérmica. Se a temperatura aumenta proporciónase calor ao sistema, segundo o principio de Le Chatelier o equilibrio desprázase no sentido de contrarrestar o devandito cambio, é dicir desprazarase no sentido en que absorba calor o sistema, no sentido en que sexa endotérmica, por tanto o equilibrio desprazarase cara aos reactivos.
4. Se aumenta a presión por diminución do volume, segundo o principio de Le Chatelier o equilibrio desprázase no sentido de contrarrestar o devandito cambio, é dicir desprazarase no sentido en que diminúa a presión e a presión diminúe cando se despraza cara a onde haxa menos moles de gas, en reactivos temos 1 mol de gas e en produtos 2 moles, por tanto desprazarase cara aos reactivos.