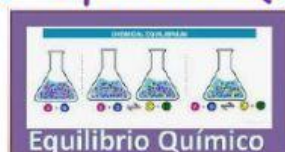




INSTITUTO TÉCNICO DE COMERCIO BARRANQUILLA
ASIGNATURA: QUÍMICA GRADO: 11°

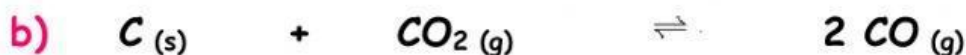
Tema: Equilibrio Químico



1. Escriba una expresión para la constante de equilibrio (K) de cada una de las siguientes reacciones, arrastrando y soltando en el lugar correcto los términos de las concentraciones de las sustancias que aparecen en las ecuaciones químicas reversibles:



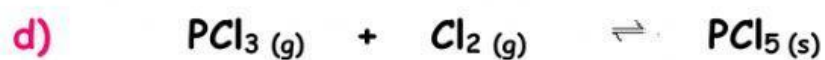
$K = \frac{[\text{CO}]^2 [\text{O}_2]}{[\text{CO}_2]^2}$ _____



$K = \frac{[\text{CO}]^2}{[\text{CO}_2]}$ _____



$K = \frac{[\text{Pb}_3\text{O}_4 (\text{s})]^2 [\text{PbO}]^6 [\text{O}_2]}{1}$ _____



$K = \frac{1}{[\text{PCl}_3] [\text{Cl}_2] [\text{PCl}_5]}$ _____