

Ejemplo de respuesta

Problema: Suponga la siguiente reaccion



Si se deja reaccionar 0.065 moles de CO(g) con exceso de FeO(s) en un recipiente cerrado de 1 L, ¿cuales seran las cantidades de CO(g), Fe(s) y CO₂(g) en el equilibrio?

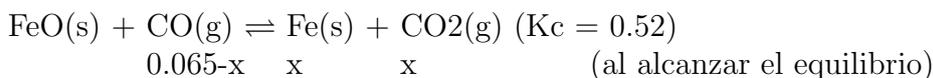
Para calificar bien las respuestas a preguntas de desarrollo como ésta, consideraremos si el alumno:

- lee y comprende correctamente la pregunta
- plantea correctamente el problema
- resuelve el problema mostrando los pasos esenciales y da la respuesta final con precision y rigor (por ejemplo, mostrando las unidades apropiadas)
- argumenta en forma clara y concisa
- al hacer un grafico, dibuja las curvas con la forma correcta, y muestra en los ejes las leyendas respectivas, asi como las cantidades cuando procede.

Ejemplo de respuesta correcta al problema:

(plantea el problema)

Por cada mol de productos (Fe y CO₂) formado reacciona un mol de CO:



(calcula)

$$0,52 = \frac{[\text{CO}_2]}{[\text{CO}]} = \frac{x}{0,065 - x} \quad (\text{FeO y Fe no se consideran porque son solidos y su concentracion es constante})$$

$$0.0338 = 1.52x \quad x = 0.0222$$

(da explicitamente la respuesta)

EN el equilibrio quedan 0.065-0.022=0.043 moles de CO, 0.022 moles de CO₂ y 0.022 moles de Fe ✓