

NOTA: PARA ESTA EVALUACIÓN EL SIGNO COMA (,) SE TOMARÁ PARA REPRESENTAR MILES, EJEMPLO: $10^{+3} = 1,000$. EL PUNTO (.) SE TOMARÁ PARA REPRESENTAR DECIMALES, EJEMPLO: $10^{-1} = 0.1$.

OBSERVACIÓN: SIRVASE LEER CUIDADOSAMENTE CADA UNO DE LOS TEMAS PLANTEADOS, ESTO A FIN DE CONTESTARLOS EN BASE A LO SOLICITADO EN LOS MISMOS. PARTICULAR QUE SIGNIFICA: COMPRENDERLO, INTERPRETARLO, ANALIZARLO, RESOLVERLO Y EXPRESAR SU RESPUESTA CON CLARIDAD.

"Llegará un día en que los hombres conocerán el alma de las bestias y entonces matar a un animal será considerado un delito como matar a un hombre. Ese día la civilización habrá avanzado." -Leonardo Da Vinci

(DESPLAZAMIENTO DEL EQUILIBRIO) / (10 PUNTOS)

6. Prediga el efecto en las concentraciones de los reactivos y productos debido a las perturbaciones (tensiones) que se detallan en la primera columna de la **Tabla no6**, para el siguiente equilibrio:

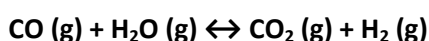


Tabla no6. Listado de posibles perturbaciones (columna de perturbaciones) para desplazar el equilibrio del SISTEMA: $\text{CO (g)} + \text{H}_2\text{O (g)} \leftrightarrow \text{CO}_2 \text{ (g)} + \text{H}_2 \text{ (g)}$		
#	PERTURBACIÓN	DESPLAZAMIENTO del EQUILIBRIO para el SISTEMA debido a la perturbación listada a su izquierda:
1	Incremento de la concentración de CO_2	DESPLAMIENTO HACIA LA IZQUIERDA (\leftarrow)
2	Disminución de la concentración de H_2O	DESPLAMIENTO HACIA LA IZQUIERDA (\leftarrow)
3	Aumento de la concentración de CO	DESPLAMIENTO HACIA LA DERECHA (\rightarrow)
4	Disminución de la concentración de H_2	DESPLAMIENTO HACIA LA DERECHA (\rightarrow)
5	Presencia de un catalizador	NO PERTURBA (DESPLAZA)
6	Presencia de nitrógeno elemental entre los reactivos	NO PERTURBA (NO DESPLAZA)