

### PROBLEMA

Una mezcla gaseosa constituida inicialmente por 7,94 moles de  $H_2$  y 5,30 moles de  $I_2$ , se calienta a  $445^\circ C$ , con lo que se forman en el equilibrio 9,52 moles de HI. Se pide:

- a) Formular la reacción reversible correspondiente a este proceso, señalando cómo se modificaría el equilibrio al modificar la temperatura y al modificar la presión.
- b) Calcular la composición del equilibrio que se alcanzará a la temperatura dada, cuando se parte de 8,07 moles de  $H_2$  y 9,27 moles de  $I_2$ .