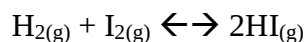


## GUÍA DE ESTUDIO

- 1) Se tiene la siguiente reacción en reversible:

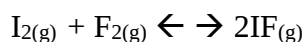


Si la  $K_c$ , para dicha reacción es de 40. Luego, se observó dicha reacción y se detectó:

0,008 M de  $\text{H}_2$ , 0,006M de  $\text{I}_2$  y 0,0091 M de HI. Entonces:

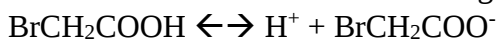
- a) Calcular e interpretar  $Q_c$ .
- b) Determinar las nuevas concentraciones.

- 2) Se tiene la siguiente reacción en equilibrio:

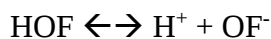


Se detectó en equilibrio: 0,97 M de  $\text{Br}_2$ , 1,12M de  $\text{F}_2$  y 2,5M de BrF. Si luego, se sustrajo 0,333 M de  $\text{F}_2$ . Entonces, determinar  $Q_c$  e interpretar.

- 3) El pOH de una solución del ácido cloroacético a 0,162M es de 13,80. Calcular el valor de  $K_a$  y pKa. La reacción en medio acuoso es la siguiente:



- 4) Se tiene la siguiente reacción en medio acuoso:



Si la  $K_a$  de dicha reacción es de 0,0000000367, si inicialmente se tenía 0,33M de dicha sustancia. Determinar su pH y pOH.