

CUESTIONES DE LA PRÁCTICA 3

Nombre.....Grupo prácticas:

1- Ecuación del equilibrio correspondiente al primer ensayo

Expresión de Q_f

Observación inicial:
.....

2- Al añadir $\text{NH}_4\text{SCN}_{(\text{ac})}$ la segunda vez:

¿qué se observa?

¿se ha desplazado el equilibrio? ¿en qué sentido?

¿cuál ha sido la causa?

.....

3- Al añadir $\text{NaOH}_{(\text{ac})}$:

¿qué se observa?

¿se ha desplazado el equilibrio? ¿en qué sentido?

¿cuál ha sido la causa?

.....

4- Ecuación del equilibrio correspondiente al segundo ensayo

Expresión de Q_c

Observación inicial al añadir el HCl a la disolución de cromato de potasio:
.....
.....

5- Al añadir $\text{NaOH}_{(\text{ac})}$:

¿qué se observa?

¿se ha desplazado el equilibrio? ¿en qué sentido?

¿cuál ha sido la causa?

.....

CUESTIONES DE LA PRÁCTICA 3

6- Ecuación del equilibrio correspondiente al tercer ensayo

Expresión de Q_s

Observación inicial al mezclar las disoluciones de CaCl_2 y $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$:

7- Al añadir $\text{HCl}_{(\text{ac})}$:

¿qué se observa?

¿se ha desplazado el equilibrio? ¿en qué sentido?

¿cuál ha sido la causa?

8- Ecuación del equilibrio correspondiente al cuarto ensayo

Expresión de Q_c

9- Color inicial observado Especie predominante.....

Evolución del color al añadir agua Especie predominante.....

¿se ha desplazado el equilibrio? ¿en qué sentido?

¿cuál ha sido la causa?

10- Al calentar a 80 °C:

¿qué se observa?

¿se ha desplazado el equilibrio? ¿en qué sentido?

¿es la reacción endotérmica o exotérmica?

- Al dejar enfriar de nuevo a T ambiente:

¿qué se observa?

¿se ha desplazado el equilibrio? ¿en qué sentido?

¿cuál ha sido la causa?

¿Cómo cambia la constante de equilibrio de esta reacción al aumentar la temperatura?