Actividad 1: Lea el capítulo 16.10 del Chang, y anote en su cuaderno: definición de Kf, significado, y qué indica un valor alto y bajo de esta.

Actividad 2:

1. Lea el ejemplo 16.15 del Chang.
2. Ahora busque en su guía de ejercicios, qué ejercicios podría resolver, basándose en lo aprendido en el ejemplo 16.15.
3. Ahora lea el ejercicio 8 de su guía, y escriba los equilibrios de las reacciones involucradas. Calcule la cantidad de moles de Ag+ y NH3 que se forman por la dilución de AgNO3 y NH4OH con los datos del ejercicio.
4. Exprese la constante de formación para el Ag(NH3)2, busque su valor en la tabla, y compare con el ejemplo 16.15. ¿Es aplicable para el ejercicio 8 lo propuesto en el ejemplo 16.15? ¿Por qué cree que en la pregunta de su ejercicio está subrayada la palabra “aproximada”?
5. Guiándose del ejemplo, vaya respondiendo:
6. Moles de NH3 que reaccionan con Ag+
7. Moles de Ag(NH)3 formados
8. Las preguntas del ejercicio

Actividad 3: Lea el ejemplo 16.16. Note antes, que el ejemplo es dado en un cierto contexto, que pretende ilustrar algo. Luego de leer el ejemplo 16.16, vuelva a ver la resolución de su ejercicio 8, y piense si habría alguna forma distinta de resolverlo que le acomode más a como lo hizo la primera vez.

Actividad 4: Haga usted esto mismo para la guía de REDOX. En el Chang o el Brown, busque en el índice el capítulo que tiene la materia que usted quiere ver, y corrobore en el subíndice si los contenidos son o no los que busca. Vaya las páginas pertinentes, y hojee el libro, fijándose en las ecuaciones que ve, hasta que encuentre la materia precisa que busca. Busque los ejemplos, y vaya comparándolos con los ejercicios de su guía, y viendo si estos le resultan útil. Una vez que considere que ha encontrado los ejemplos que le sirven, vaya al inicio del subcapítulo, lea la materia, luego lea los ejemplos, y con ello resuelva los ejercicios de su guía. Use los ejercicios de práctica del ejemplo, para corroborar que haya aprendido a resolver CORRECTAMENTE el ejercicio.







