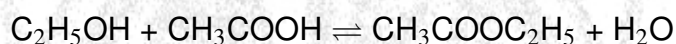


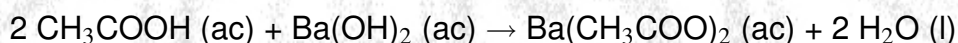


TRABAJO DE ALUMNOS 6 ENUNCIADOS

1. (◆◆◆) Un experimento clásico en los estudios de equilibrio y que data de 1862 se refiere a la reacción en disolución entre el etanol (C_2H_5OH) y el ácido acético (CH_3COOH) para dar acetato de etilo y agua:



La reacción puede seguirse analizando el contenido de ácido acético en la mezcla de equilibrio:



En un experimento se deja que una mezcla de 1,00 mol de ácido acético y 0,5000 mol de etanol alcance el equilibrio. Se necesitan 28,85 ml de $Ba(OH)_2$ 0,1000 M para valorar una muestra que contiene eáctamente una centésima parte de la mezcla de equilibrio. Calcule la constante de equilibrio K_C para la reacción ácido acético-etanol, basándose en este experimento.

Grado de dificultad: (◆◆◆) Sencillo, (◆◆◆) Normal, (◆◆◆) Para pensar un poco.