حل مسالة الاستر ١-

	ماء	استر	حمض	كحول
	H2O	CH3COOC2H5	CH3COOH	C2H5OH
عند بدء التفاعل n	صفر	صفر	١	١
تغير بواسطة التفاعل	+٢÷٣	+٢÷٣	-٢÷٣	-٢÷٣
عند الاتزانn	٢÷٣	٢÷٣	١-٣/٢=٣/١	١-٣/٢=٣/١

حجم الخليط =V لتر
تركيز الكحول= ٣/١ ÷ V
تركيز الحمض =٣/١ ÷ V
تركيز الاستر =٣/٢ ÷ V
تركيز الماء = ٣/٢ ÷ V

اذن Kc = تركيز الماء×تركيز الاستر ÷ تركيز الحمض ×تركيز الكحول= 4

٢- ليكن س = عدد مولات الكحول المتفاعلة

	ماء	استر	حمض	كحول
	H2O	CH3COOC2H5	CH3COOH	C2H5OH
عند بدء التفاعل n	صفر	صفر	١	٣
تغير بواسطة التفاعل	+س	+س	- س	-س
عند الاتزانn	س	س	١-س	٣-س

ليكن حجم الخليط= V لتر

تركيز الكحول =٣- س ÷ V
تركيز الحمض = ١-س ÷ V
تركيز الاستر = س ÷V
تركيز الماء = س ÷ V

ثابت الاتزانKc = ٤ = تركيز الماء × تركيز الاستر ÷ تركيز الكحول في تركيز الحمض
ومنها نوجد س =٠.٩

دكتور عاطف خليفة
http://www.abnorkemiathanwya.com/vb/index.php

PDF created with pdfFactory Pro trial version www.pdffactory.com