



بحل هذه المعادلة نجد :

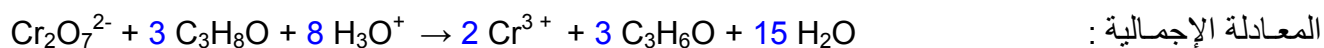
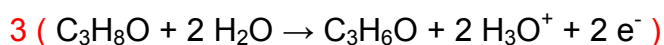
$$س_1 = 2,11 \text{ مول و } س_2 = 0,13 \text{ مول}$$

الحل المقبول هو من أجل عدد مولات اقل من عدد مولات الحمض أو الكحول المستعمل أي الحل المقبول هو :

$$س_2 = 0,13 \text{ مول}$$

التركيب المولي هو :

الماء	الأستر	الكحول	الحمض
1,13	0,13	0,37	0,17



ب - المركب العضوي الناتج عبارة عن سيتون (  $C_3H_6O$  ) ، إسمه البروبانول .