



يمكن أن نجيب عن هذا السؤال بطريقة أخرى ، وهي أن نحسب عدد مولات الحمض المتشكل .

$$\text{ن حمض} = \text{ن أساس} = \text{ح أساس} \times \text{ت أساس} = 1 \times 0,080 = 0,080 \text{ مول}$$

ثم نحسب عدد مولات الأستر الباقية عند التوازن ، وهو ن أستر = 0,2 - 0,080 = 0,12 مول .

وهذا يوافق الشكل (1)

