

كيمياء تمارين 08	التركيز المولي	الجدع المشترك
------------------	----------------	---------------

التمرين 03

- لدينا مخبارا مدرجا من فئة 1L ومحلولا S_1 للساكاروز تركيزه $0,100 \text{ mol.L}^{-1}$.
1. نصب الحجم $V_1 = 50 \text{ mL}$ من محلول الساكاروز في المخبار المدرج. إلى أي تدرجة يجب إضافة الماء المقطر لكي يصبح تركيز المحلول $C_2 = 2,50 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ ؟
 2. من المحلول S_1 للساكاروز، نريد تحضير الحجم $V_3 = 500 \text{ mL}$ من محلول للساكاروز تركيزه $C_3 = 2,50 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$. أحسب حجم المحلول البدئي من S_1 الذي يجب صبه في الحوجة والذي يجب تكملته حتى الحجم 500 mL بالماء المقطر.
 3. لدينا الحجم $V_1 = 150 \text{ mL}$ من محلول مائي لكلورور الصوديوم. نريد قسمة تركيز هذا المحلول على 3. أحسب حجم الماء الذي يجب إضافته.