

تمرين 1 حول التركيز المولي لمختلف الأنواع الكيميائية

تحمل لاصقة قارورة محلول تجاري المعلومات التالية :

- الحجم 1ℓ
- الأمونياك  $\text{NH}_3$
- النسبة المئوية الكتلية للأمونياك 28%
- الكثافة  $d=0,95$
- الكتلة المولية :  $M=17 \text{ g.mol}^{-1}$
- 1- ما اسم هذا المحلول التجاري وصيغته الكيميائية ؟
- 2- ماذا تعني النسبة المئوية الكتلية للأمونياك ؟
- 3- أحسب التركيز المولي لهذا المحلول .
- 4- نرد تحضير حجم  $V_1=500\text{ml}$  من المحلول التجاري  $S_1$  تركيزه  $C_1 = 0,1 \text{ mol.l}^{-1}$
- 1-4 ما اسم العملية التي بواسطتها يتم تحضير المحلول  $S_1$  ؟
- 2-4 أذكر الخطوات التجريبية التي يجب اتباعها للحصول على المحلول  $S_1$  مع تحديد الأدوات المختبرية التي تحتاج إليها .
- 3-4 أحسب حجم المحلول التجاري الذي يجب أخذه للحصول على المحلول  $S_1$  .