

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

التمرين 06

لتحضير الزيت العطرية للخرامى تتبع طريقة التقطير المائي.

1. ذكر باختصار بمبدأ هذه التقنية.

2. تحتوي الزيت العطرية للخرامى على مركبات عديدة من بينها اللينالول صيغته $C_{10}H_{18}O$. في إحدى التجارب، نحصل

على 200mL من زيت الخزامى وبها 1% من حجمه من اللينالول.

2.1. ما هو حجم اللينالول المحصل عليه ؟

2.2. كثافة اللينلول 0,87، أحسب كتلة اللينالول المحصل عليه.

2.3. استنتج كمية مادته.

2.4. أحسب التركيز المولي للينالول في الحجم 200mL من زيت الخزامى المحصل عليه.

معطيات : : $M(C)=12 \text{ g.mol}^{-1}$ $M(H)=1 \text{ g.mol}^{-1}$ $M(O)=16 \text{ g.mol}^{-1}$

الكتلة الحجمية للماء : $\rho_0 = 1 \text{ g.l}^{-1}$