

كيمياء تمارين 07	المول : وحدة كمية المادة	الجدع المشترك
------------------	--------------------------	---------------

التمرين 07

1. أعط تعبير الحجم المولي V_m لمادة سائلة أو صلبة بدلالة كتلتها المولية وكتلتها الحجمية ρ .
2.
 - 2.1. أحسب الكتل المولية الجزيئية للأنواع الكيميائية السائلة المدرجة في الجدول أسفله
 - 2.2. أتمم ملاً الجدول :

النوع الكيميائي	الحجم المولي V_m (mol.L ⁻¹)	الحجم V (mL)	كمية المادة n (mol)
الماء (H ₂ O)		27	
		0,4	
الإيثانول (C ₂ H ₆ O)		24	
		0,4	
السيكلوهكسان (C ₆ H ₁₂)		14	
		0,4	

$\rho_e = 1,0 g\ cm^{-3}$: معطيات : الكتل الحجمية للماء
 $\rho_1 = 0,79 g\ cm^{-3}$: للإيثانول
 $\rho_2 = 0,78 g\ cm^{-3}$: للسيكلوهكسان