

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

التمرين 02

نعطي : $N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$.

1. باستعمال معطيات الجدول الدوري للعناصر الكيميائية ، املأ الجدول التالي :

العنصر	الرمز	الكتلة المولية الذرية (g.mol ⁻¹)	كتلة ذرة واحدة
الأكسجين			
	Ni		
النحاس			
	S		
الكالسيوم			
	I		
الفضة			

2. باستعمال معطيات الجدول الدوري للعناصر الكيميائية ، املأ الجدول التالي :

مركب جزيئي أو أيوني	الرمز	الكتلة المولية الجزيئية (g.mol ⁻¹)	كتلة 2,5.10 ⁻² mol
ثاني الأكسجين			
	Cl ₂		
ثاني أكسيد الكربون			
الميثان	CH ₄		
السكراروز	C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁		
كبريتات الكالسيوم	CaSO ₄		
برمنغنات البوتاسيوم	KMnO ₄		

3. باستعمال معطيات الجدول الدوري للعناصر الكيميائية ، املأ الجدول التالي :

الأيون	الرمز	الكتلة المولية الأيونية (g.mol ⁻¹)
صوديوم		
كلورور		
	Al ³⁺	
	CO ₃ ²⁻	
	NO ₃ ⁻	
أمونياك		
كبريتات		

4. باستعمال معطيات الجدول الدوري للعناصر الكيميائية ، املأ الجدول التالي :

النوع الكيميائي	الكتلة المولية (g.mol^{-1})	كتلة عينة (g)	كمية مادة العينة (mol)
النحاس (Cu)		10	
			0,30
الرصاص (Pb)		8	
			0,30
كربونات الكالسيوم (CaCO_3)		14	
			0,30
كلورور الصوديوم (NaCl)		6	
			0,30