

التمرين 02

نعطي : $N_A = 6,02.10^{23} \text{ mol}^{-1}$.

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

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

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

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

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 ($\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$)	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

www.pc-lycee.com