

ورقة عمل - 2 - الصف العاشر  
درس المول والكتلة المولية

السؤال الأول:

إذا علمت ان للكلور نظيران هما  $^{35}\text{Cl}$  وكتلته الذرية = 35 بنسبة 75.8% والكلور  $^{37}\text{Cl}$  كتلته الذرية = 37 بنسبة 24.2% أحسب الكتلة الذرية النسبية لعنصر الكلور؟

السؤال الثاني :

أحسب الكتلة الجزيئية للمركب  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$  علما ان الكتل الذرية للعناصر هي :  
( C=12 H=1 Cl=35.5 ) .

السؤال الثالث :

أحسب كتلة الصيغة للمركب  $\text{MgF}_2$  علما ان الكتل الذرية للعناصر هي ( Mg= 24 F=19 ) .



السؤال الرابع :

أحسب عدد المولات ( n ) الموجودة في 80g من عنصر الاكسجين ؟  
الكتلة الذرية للاكسجين ( O=16 )

السؤال الخامس:

أحسب عدد الجزيئات الموجودة في 5 mol من الماء  $H_2O$  ؟

السؤال السادس :

أحسب كتلة 0.5 mol من ذرات المغنيسيوم ؟  
( Mg = 24 )

