

**التمرين 05**

نذيب 6,0 g من كلورور الكالسيوم الصلب  $CaCl_2(s)$  في الماء الخالص . حجم المحلول المحصل عليه هو  $V=250mL$ .

1- أحسب التركيز الكتلي  $C_m$  (عدد الغرامات المذابة في لتر من المحلول) للمذاب في المحلول.

2- انطلاقا من تعريف التركيز المولي  $C$  ، أوجد العلاقة  $C = \frac{C_m}{M}$  حيث  $M$  الكتلة المولية للمذاب. أحسب  $C$  .

3- استنتج التركيز المولي للأنواع الأيونية في المحلول.

معطيات :  $M(Ca)=40 \text{ g.mol}^{-1}$   $M(Cl)=35,5 \text{ g.mol}^{-1}$