

## التمرين 12

كبريتات النحاس اللامائي جسم صلب أبيض  $CuSO_4(s)$ . أما المميه ، فهو جسم أبيض صيغته الكيميائية  $CuSO_4(s), xH_2O$  حيث  $x$  عدد مولات جزيئات الماء المرتبط بمول واحد من  $CuSO_4(s)$ .  
نحضر 100 mL من محلول مميه لكبريتات النحاس باستعمال 10 g من كبريتات النحاس المميه. أعطت القياسات تركيز أيونات النحاس في المحلول المحصل عليه القيمة  $[Cu^{2+}(aq)] = 4,0 \cdot 10^{-1} mol.L^{-1}$ .  
استنتج قيمة  $x$ .