

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 .