

التمرين 01

يحتوي ماء حوض للأسماك على أيونات النتروز NO_2^- ، والتي يمكن تحديد تركيزها الكتلي بواسطة شريطات رائزة بحيث لا يتجاوز القيمة $0,1 \text{ mg.L}^{-1}$ ، وإذا أصبح أكبر من هذه القيمة، يعتبر الماء ملوثا. أعطى قياس التركيز الكتلي لأيونات النتروز لعينة من الماء القيمة $0,5 \text{ mg.L}^{-1}$ ، ولذلك تم تغيير ثلث محتوى الحوض بماء نقي.

1- أحسب التركيز الجديد لأيونات NO_2^- بعد هذه العملية.

2- هل هذا الإجراء كاف لمعالجة الماء الملوث ، أم يجب البحث عن طريقة أخرى ؟

3- ما هو التركيز الذي يجب عدم تجاوزه لتكون الطريقة السابقة ذات فائدة ؟