

الأولى بكالوريا	المواصلة والموصلية	كيمياء تمارين 05
-----------------	--------------------	------------------

www.pc-lycee.com

التمرين 01

يحتوي حوض للأسماك على أيونات النتروز NO_2^- ، والتي يمكن تحديد تركيزها الكتلي بواسطة شريطات رائزة بحيث لا يتجاوز القيمة $0,1mg/L$ ، وإذا أصبح أكبر من هذه القيمة ، يُعتبر الماء ملوثا. أعطى قياس التركيز الكتلي لأيونات النتروز لعينة من الماء القيمة $0,5mg/L$ ، 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 ؟

Moham