

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 شربتان رائحة بحيث لا يتجاوز القيمة  $0,1\text{mg/L}$  ، وإذا أصبح أكبر من هذه القيمة ، يُعتبر الماء ملوثا. أعطى قياس التركيز الكتلي لأيونات النتروز لعينة من الماء القيمة  $0,5\text{mg/L}$  ، 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 ؟

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com