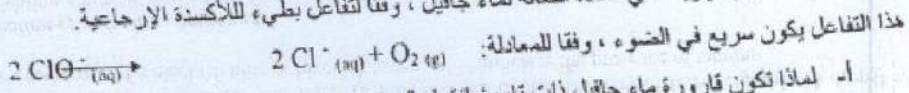






التركيز كما اننا اذا كان في الماء كمية كبيرة من الكلور غير مطابقة بما هو موجود في الماء القارورة اذا كان ماء جافيل هذا ما قسموا فيه (0,5)

5- ايونات هيبوكلوريت هي المادة الفعالة لماء جافيل ، وفقا لتفاعل بطيء للأكسدة الإرجاعية.



ا- لماذا تكون قارورة ماء جافيل ذات تاريخ انتهاء ؟  
 تتكون في قارورة ماء جافيل ذات تاريخ انتهاء لأنها ايونات هيبوكلوريت تتغير في الماء وموضع في الماء لتتأكسد.  
 ب- هل يمكن حفظ ماء جافيل في قارورة شفافة مع التعليل.

لأنه اذا تم احفظ ماء جافيل في قارورة شفافة فان يسرع تفاعل اوفتقاء ايون الماء وموضع في الماء لتتأكسد (1)

نقطة 03 (04 نقاط)

19 اعطاء برومات في موضع طويلا على طريقتين (صوهر) (بالتحليل) (02) (بالتحليل)

الأدوات  
المستعمل

5- حساب تركيز  $[Cl^-]$  و  $mg/l$  في ماء القارورة:

لدينا  $N = 0,05 N$   
 $AgNO_3$   
 $V_{Ag} = 0,3 ml$   
 $N_{Cl} = ?$   
 $V_{Cl} = V = 10 ml$

$$N_{AgNO_3} \cdot V_{Ag} = N_{Cl^-} \cdot V_{Cl}$$

$$N_{Cl^-} = \frac{N_{AgNO_3} \cdot V_{Ag}}{V_{Cl}} = \frac{0,05 \times 0,3}{10} = 0,0015 N$$

$E = 1$  (0,5)

$C_{Cl^-} = 0,0015 \times 1 Meq$   
 $= 0,0015 \times 35,5 \times 10^3$

$[Cl^-] = 53,25 mg/l$  (0,5)

التحكم : من خلال النتائج المحصل عليها تركيز  $[Cl^-]$  لا يوافق القيمة المدونة في القارورة.

$[Cl^-] = 53,25 mg/l$  (التجريب)  $>$   $[Cl^-] = 35 mg/l$  (المدونة)