

## حل التمرين 04

- 1-1 المعطيات اللازمة هي المعطيات عن الذوبانية.  
 2-1 حسب المعطيات عن الذوبانية، يمكن اختيار الإيثانول أو ثنائي كلوروميثان لأن الأوجينول يذوب فيهما بقوة.  
 3-1 المذيب الأنسب هو الكلوروميثان، لأنه غير قابل للامتزاج مع الماء.  
 2-2 الكثافة الحجمية لثنائي كلوروميثان هي  $1,3 \text{ g.cm}^{-3}$ .  
 1-2 كثافة الكلوروميثان  $d=1,3$ . وهي أكبر من كثافة الماء. إذن خليط الكلوروميثان والماء يكون طويين: الطور السفلي هو الكلوروميثان والعلوي هو الماء.  
 2-2 التقرير :  
 - نسكب القطارة المحصل عليها من عملية التقطير المائي في أنبوب تصفيق، ونضيف إليها حجما من الكلوروميثان  
 - نرج جيدا مع فتح الصنبور من وقت لآخر للسماح بخروج غازات إن وجدت.  
 - ندع الخليط ساكنا لبضع دقائق ، ثم نفتح الصنبور لفصل الطور العضوي عن الطور المائي.  
 نقوم بترشيح الطور العضوي المحصل عليه ، فنحصل على المحلول الذي يحتوي على نكهة الأوجينول.

