

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 الكتلة 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.

