محلول سائل في سائل

CH_3CH_2OH بعض السوائل تذوب في الماء، كالإيثانول ، ويذوب الإيثانول في الماء لأن كلاهما قطبي، وعند مزجهما معاً تتكون روابط هيدروجينية بين جزيئات الإيثانول والماء، فيمتزجان معاً ويكونان محلولاً متجانساً.

C_6H_6 هنالك سوائل لا تذوب في الماء، مثل البنزين ، ويعود ذلك لكون رابع كلوريد الكربون مركب غير قطبي، والماء قطبي؛ لذا لا يمتزج السائلين ويكونان مخلوطاً غير متجانس، وعند مزجهما معاً يكونان طبقتين منفصلتين.

سؤال:

أي المخاليط الآتية يكوّن محلولاً متجانساً:

- الماء والإيثانول.
- البنزين والماء.
- الأسيتون والإيثانول.

الإجابة:

المحاليل المتجانسة هي الماء والإيثانول، والأسيتون والإيثانول.