

محلول سائل في سائل

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ بعض السوائل تذوب في الماء، كالإيثانول، ويذوب الإيثانول في الماء لأن كلاهما قطبي، وعند مزجها معاً تتكون روابط هيدروجينية بين جزيئات الإيثانول والماء، فيمتزجان معاً ويكونان محلولاً متجانساً.

C_6H_6 هنالك سائل 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 مزجها معاً يكونان طبقتين منفصلتين.

سؤال:

أي المخاليط الآتية يكون محلولاً متجانساً:

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

الإجابة:

المحاليل المتجانسة هي الماء والإيثانول، والأسيتون والإيثانول.