

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:

المخاليط المتجانسة هي الماء والإيثانول، والأسيتون والإيثانول.