

التجربة (01) : الامتزاج Miscibility

Tube no.	Experiment	Observation	Result
1	1ml H ₂ O + 1ml hexane	 تتكون طبقتين	لان الماء قطبي و hexane غير قطبي
2	1ml H ₂ O + 1ml ethanol	 تتكون طبقة واحدة	لان كلاهما قطبي حدث امتزاج
3	1ml H ₂ O + 1ml hexanol	 تتكون طبقتين	لان الماء قطبي و hexane غير قطبي بسبب طول السلسلة الهيدوكربونية
4	-1ml H ₂ O + 1ml ether	 تتكون طبقتين	لان الماء قطبي و ether غير قطبي
	-To identify the organic layer Add drops of M-red in the same tube.	 تلوئت الطبقة العلوية بـ M-red	M-red تذوب في ether لانها غير قطبية
	- Add 1ml ethanol in the same tube.	 تلوئت طبقة واحدة ملونة	لان ethanol يحتوي على جزء كربوني يرتبط مع ether وجزء قطبي يرتبط مع H ₂ O
5	-1ml H ₂ O + 1ml chloroform (CHCl ₃)	 تتكون طبقتين	الكلورفورم كثافته أعلى من الماء والماء قطبي و CHCl ₃ غير قطبي
	-To identify the organic layer Add drops of azo-dye in the same tube.	 مادة azo-dye عضوية تذوب في CHCl ₃	azo-dye مادة عضوية [والمذيبات تذيب أشباهها] الطبقة السفلي CHCl ₃
	- Add 5% NaOH in the same tube.	 ذوبان NaOH في الماء [الملح المتكون ذوبان في الماء وتنتقل اللون لطبقة المائية]	NaOH مادة قطبية تذوب في الماء تلوّن بلون الملح وانتقل الملح من العضوية إلى المائية وتنتقل اللون للمائية .