الذوبان

Dissolving

المخلوط المتجانس

عند إذابة كمية من السكر في كمية من الماء يتكون ما يعرف بالمخلوط المتجانس، أو المحلول.

أكثر المخاليط المتجانسة (المحاليل) شيوعاً هي المحاليل المائية.

مكونات المخلوط المتجانس

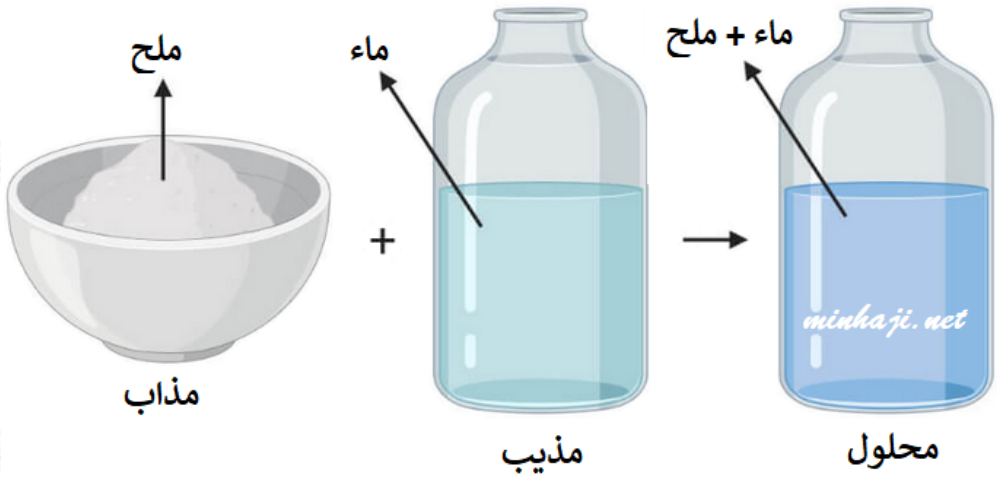
يتكون المخلوط المتجانس (المحلول) من مكونين، هما:

1- المذاب.

المذاب: مادة أو أكثر تتفكك جسيماتها في المحلول، وتنتشر بين جزيئات المذيب، وتكون كميتها قليلة مقارنة بالمذيب.

2- المذيب.

المذيب: مادة تفكك جسيمات المذاب، وتكون كميتها –غالباً- أكبر مقارنة بكمية المذاب.



لماذا تسمى المحاليل المخاليط المتجانسة؟

لأن جسيمات المذاب تنتشر بين جسيمات المذيب بشكل منتظم، فتبدو كأنها اختفت، ولا يمكن تمييز جسيماتها عن جسيمات المذيب.

مفهوم الذوبان

الذوبان: انتشار جسيمات المذاب بانتظام بين جزيئات المذيب.