

## 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

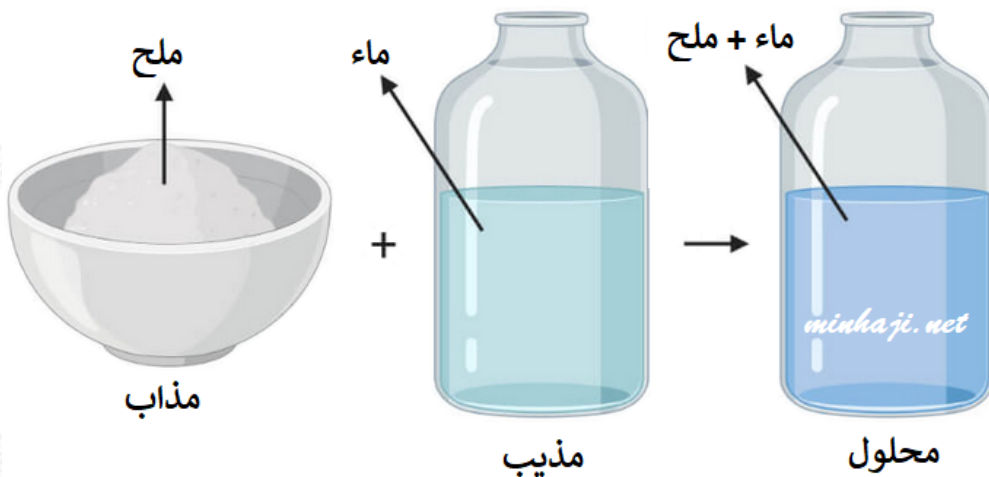
يتكون المخلوط المتجانس (المحلول) من مكونين، هما:

#### 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.