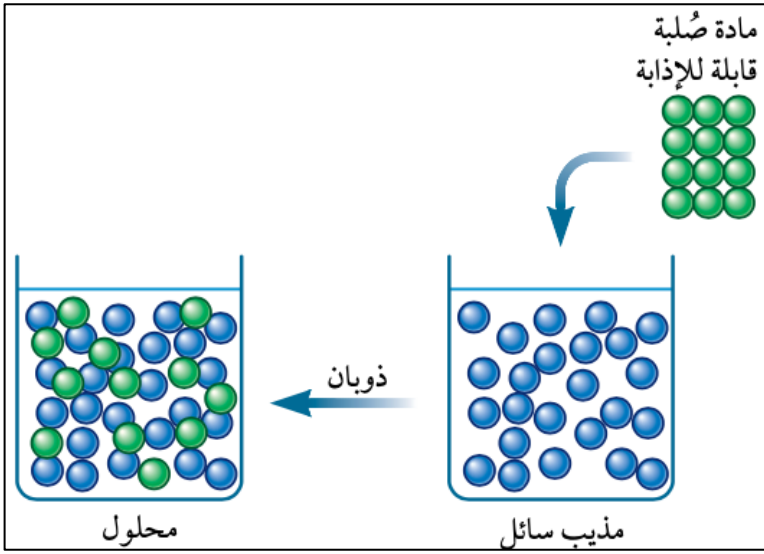


أنواع المحاليل

يتكون المخلوط من مادتين نقيتين على الأقل. قد تكون أي منهما صلبة أو سائلة أو غازية. **المحاليل** هي أحد أنواع المخاليط حيث تذوب مادة في سائل. ويتكون المحلول من جزئين:



1. المذاب: وهو المادة التي تذوب.

2. المذيب: وهو السائل (كالماء مثلاً).

في المحلول تتوزع جزيئات المذاب في المذيب بشكل كامل.

أمثلة على المحاليل.

1. ذوبان صلب في سائل، مثل الملح

في الماء.

2. ذوبان غاز في سائل، مثل الأكسجين في ماء البحر.

3. ذوبان سائل في سائل، مثل الكحول في الماء.

ملحوظة مهمة على ذوبان سائل في سائل:

- لا يذوب الزيت في الماء لأنها لا يتمزجان (الزيت والماء ينفصلان إلى طبقتين).

- بينما يذوب الكحول في الماء لأنها يتمزجان (الكحول والماء لا ينفصلان إلى طبقتين).

المذيبات العضوية: هي السوائل التي تذيب المواد التي لا تذوب في الماء. مثل: الإيثانول والبروبانول (الأسيتون) وثلاثي كلوروميثان (الكلوروفورم).

