

## تركيز المحلول والذوبانية

- يطلق على المادة التي تذوب في مذيب تسمية **ذائبة**. أما المادة التي لا تذوب فيطلق عليها تسمية **غير ذائبة**.
- **تركيز المحلول**: هو كمية المذاب الموجودة في لتر واحد من المذيب.
- **المحلول المخفف**: هو المحلول الذي يحتوي على كمية قليلة (نسبة منخفضة) من المذاب.
- **المحلول المركز**: هو المحلول الذي يحتوي على كمية كبيرة (نسبة مرتفعة) من المذاب.
- يمكن زيادة تركيز المحلول بإضافة كمية من المذاب أو بتبخير المذيب.
- **المحلول المشبع**: هو المحلول الذي لا يمكن إذابة المزيد من المذاب فيه.
- **الذوبانية**: هي تركيز المذاب في محلول مشبع عند درجة حرارة معينة.

### ملاحظات مهمة على الذوبانية:

- لإذابة المزيد في محلول مشبع نقوم بتسخينه.
- عند تبريد المحلول المشبع ببطء يتبلور بعض المذاب (أي يتجمع بعض المادة الذائبة على هيئة بلورات صلبة).

