القواعد

Bases

القواعد: مواد تتقبل أيونات الهيدروجين.

- معظم القواعد تحتوي صيغها على أيونات الهيدروكسيد تطلقها عن تفاعلها مع الماء، مثل هيدروكسيد الصوديوم NaOH .
- بعض القواعد لا تحتوي صيغها على أيون الهيدروكسيد، ولكن عند ذوبانها في الماء تتقبل أيون هيدروجين من الماء فتتكوّن أيونات هيدروكسيد في المحلول، مثل الأمونيا NH_3 .

خصائص المحاليل القاعدية

1. ملمسها زلق كملمس الصابون.
2. طعمها مرّ.
3. كاوية، وتسبب الحروق والضرر للأنسجة.
4. محاليلها موصلة للكهرباء؛ لأنها تحتوي على أيونات.
5. لا تتفاعل مع الفلزات بالنشاط نفسه الذي تتفاعل به مع الأحماض.

استخدامات القواعد

1. تدخل في صناعة الصابون ومستحضرات التنظيف، فالقواعد تنتج أيونات الهيدروكسيد التي تتفاعل بشدة مع الدهنيات وتزيل الأوساخ.
2. تحتوي منظفات الأفران والطباشير على قواعد.

3. الدم محلول قاعدي.
4. يستخدم هيدروكسيد الكالسيوم لتحديد خطوط الملاعب الرياضية، وفي معالجة حموضة التربة في الحقول والبساتين.
5. يستخدم هيدروكسيد الصوديوم في صناعة الصابون، وفي تنظيف الأفران، وتسليك المجاري والمصارف.