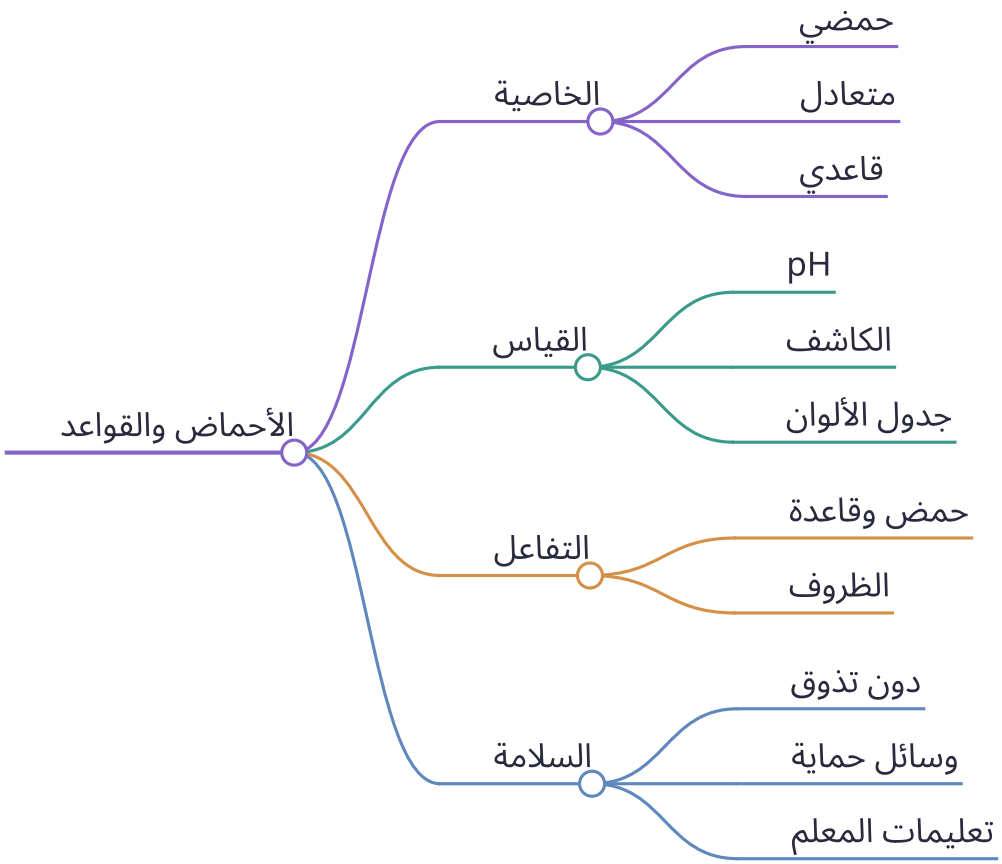
الأحماض والقواعد

فسّر pH مع مراعاة ظروف القياس.



اقرأ فرعًا واحدًا كل مرة. أخفِ التفاصيل وحاول شرحها بكلماتك.

فهم المحتوى

يعطي pH معلومات عن حموضة المحلول المائي. في المحاليل المعتادة عند درجة الغرفة تكون القيم دون 7 حمضية وفوقه قاعدية. المقياس لوغاريتمي. تُفسّر ألوان الكاشف وفقا لجدوله الخاص، لا وفقا لأي لون مألوف.

كيف نُظّمت الخريطة

افصل الخاصية والقياس والتجربة الآمنة.

> **انتبه إلى هذه النقطة**
> لا تتذوق مادة مجهولة. الحمض القوي والمحلول المركز ليسا المفهوم نفسه.

جرّب بنفسك

قارن لون كاشف في محلولين معروفين بجدوله، وسجل الملاحظة قبل تفسيرها.

سؤالان للتفكير

بم نقارن لون الكاشف؟

تختلف مجالات تغير اللون باختلاف الكاشف.

هل قوي ومركز مترادفان؟

القوة والتركيز يصفان خاصيتين مختلفتين.

المراجع

openstax.org
https://openstax.org/books/chemistry-2e/pages/14-1-bronsted-lowry-acids-and-bases

مثال وتدريب من إعداد Studera.ai. استخدم الخرائط على studera.ai/ar/mawarid/amthilat-kharaita-dhihniyya.