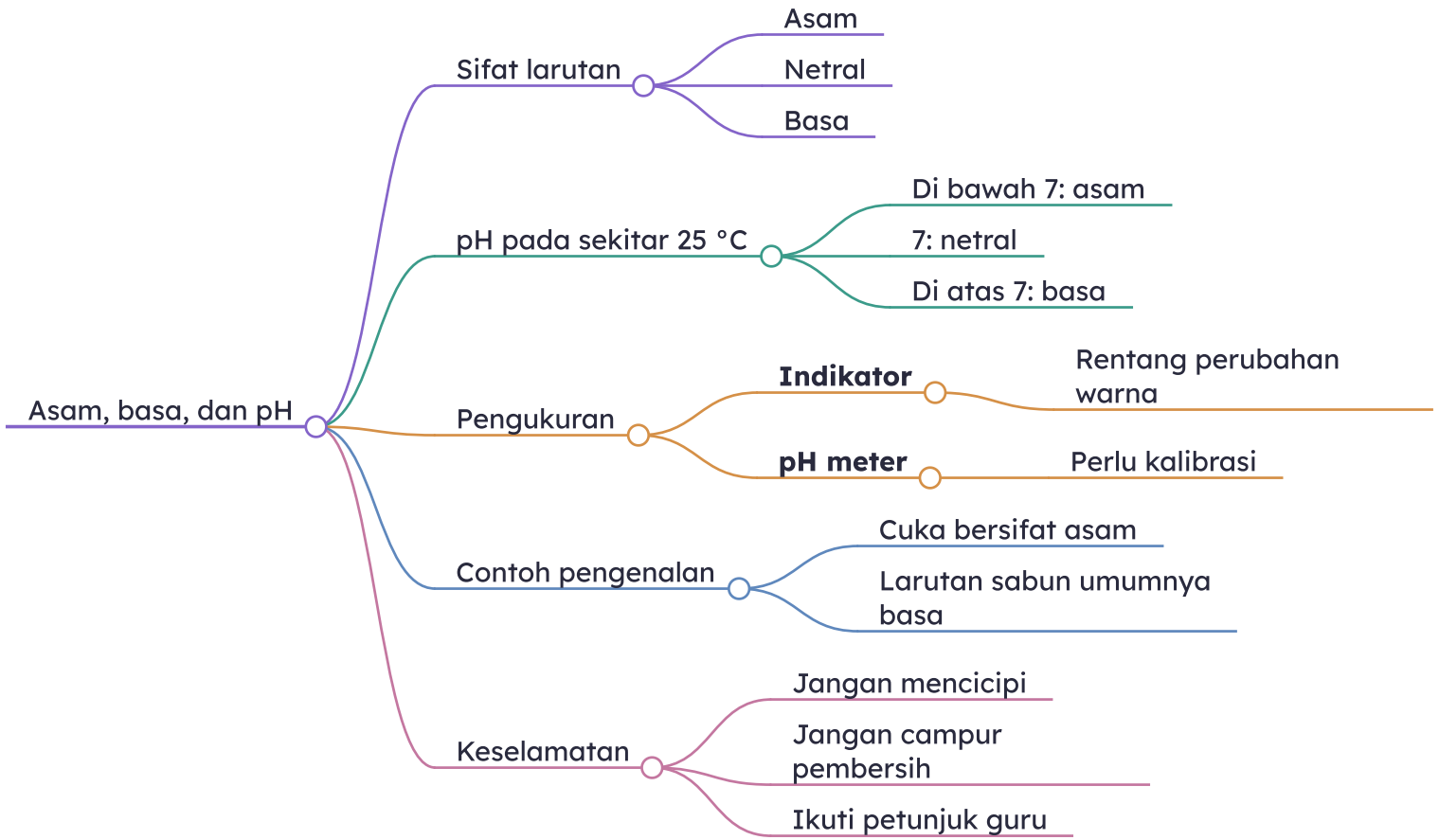
Asam, basa, dan pH

Gunakan indikator dan pH untuk membandingkan larutan tanpa mencicipi bahan kimia.



Baca satu cabang. Tutup rinciannya, lalu jelaskan kembali dengan kata-katamu sendiri.

Pahami materinya

Pada larutan berair sekitar 25 °C, pH di bawah 7 bersifat asam, pH 7 netral, dan pH di atas 7 bersifat basa. Skala pH bersifat logaritmik. Indikator berubah warna dalam rentang tertentu, sehingga tidak selalu memberikan angka tepat. Reaksi asam dan basa harus dibahas sesuai zat serta kondisi yang digunakan.

Cara peta disusun

Cabang konsep memisahkan sifat dari cara mengukurnya. Cabang contoh memakai bahan sehari-hari untuk pengenalan, tetapi keselamatan tetap berlaku karena konsentrasi dan komposisi dapat berbeda.

> **Perhatikan hal ini**
> Jangan mencicipi atau mencampur bahan pembersih. Istilah “alami” tidak menjamin suatu zat aman, dan pH saja tidak menjelaskan seluruh bahayanya.

Coba sendiri

Baca tabel warna indikator yang disediakan guru. Kelompokkan sampel berlabel berdasarkan hasil pengamatan, lalu bedakan pengamatan warna dengan kesimpulan tentang sifat larutan.

Dua pertanyaan untuk dijawab

Larutan ber-pH 3 pada sekitar 25 °C bersifat…

pH 3 berada di bawah nilai netral pada kondisi tersebut.

Warna indikator merupakan…

Warna dibandingkan dengan rentang indikator untuk menyimpulkan sifat larutan.

Sumber rujukan

openstax.org · Kimia

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

Latihan dan susunan orisinal oleh Studera.ai. Jelajahi di studera.ai/id/sumber-belajar/contoh-mind-mapping.