Ácidos, bases y pH

Interpreta indicadores sin probar ni mezclar sustancias.



Lee una rama cada vez. Después, tapa los detalles y explícalos con tus propias palabras.

Comprende el tema

En disoluciones acuosas cerca de 25 °C, un pH inferior a 7 indica acidez, 7 neutralidad y un valor superior basicidad. La escala es logarítmica. Los indicadores cambian de color en intervalos, por lo que no siempre dan un valor exacto. El comportamiento y el riesgo dependen también de las sustancias y concentraciones.

Cómo está organizado el mapa

Separa propiedades, medición, ejemplos y seguridad. El color es una observación que debe interpretarse.

> **Presta atención a esto**
> No pruebes productos químicos ni mezcles limpiadores. Que algo sea natural o tenga cierto pH no demuestra que sea seguro.

Pruébalo tú

Utiliza una tabla de indicadores y muestras etiquetadas por el docente. Anota colores antes de clasificar las disoluciones.

Dos preguntas para responder

Una disolución de pH 3 cerca de 25 °C es…

Su pH está por debajo del valor neutro en esas condiciones.

El color del indicador es…

Se compara con el intervalo de respuesta del indicador.

Fuentes

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

Material original de práctica elaborado por Studera.ai. Descúbrelo en studera.ai/es/recursos/ejemplos-mapas-mentales.