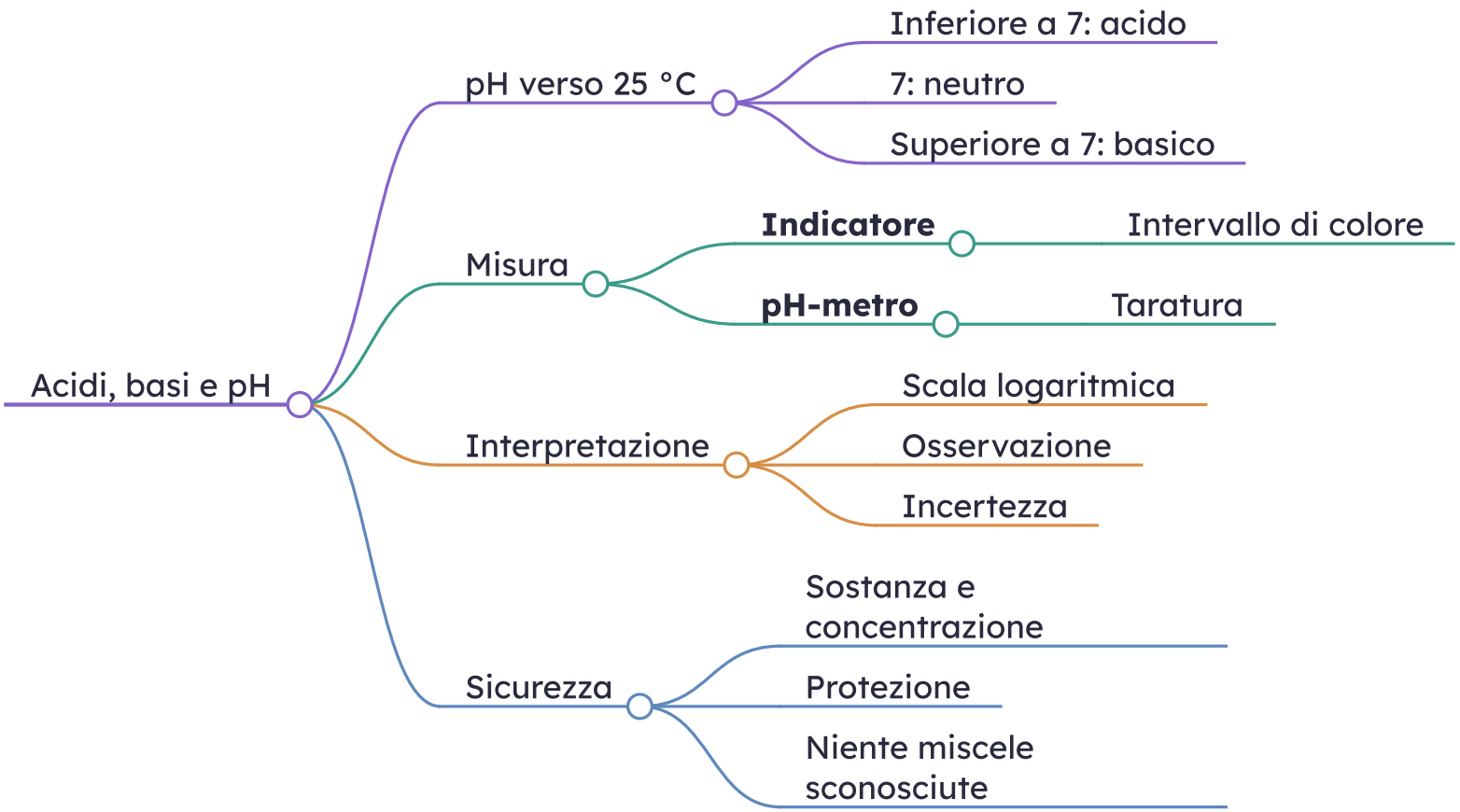
Acidi, basi e pH

Interpreta una misura distinguendo osservazione e conclusione.



Leggi un ramo alla volta. Poi copri i dettagli e prova a spiegarli con parole tue.

Comprendi l’argomento

In soluzioni acquose vicine a 25 °C, pH inferiore a 7 indica acidità, 7 neutralità e superiore a 7 basicità. La scala è logaritmica. Gli indicatori cambiano colore in un intervallo, senza sempre dare un valore esatto. Natura e concentrazione delle sostanze contano anche per il rischio.

Come è organizzata la mappa

Collega categorie di pH, metodi di misura, incertezza e sicurezza.

> **Attenzione a questo punto**
> Non assaggiare soluzioni sconosciute e non mescolare detergenti. Un pH neutro non garantisce innocuità.

Prova tu

Confronta due colori di indicatore con una scala. Quale intervallo è compatibile e che cosa resta incerto?

Due domande a cui rispondere

Come si descrive pH 3 vicino a 25 °C?

Il valore è inferiore al pH neutro a quella temperatura.

Il colore di un indicatore è…

Va confrontato con l’intervallo di viraggio noto dell’indicatore.

Fonti

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

Esercizi originali e sintesi a cura di Studera.ai. Esplora le mappe su studera.ai/it/risorse/esempi-mappe-mentali.