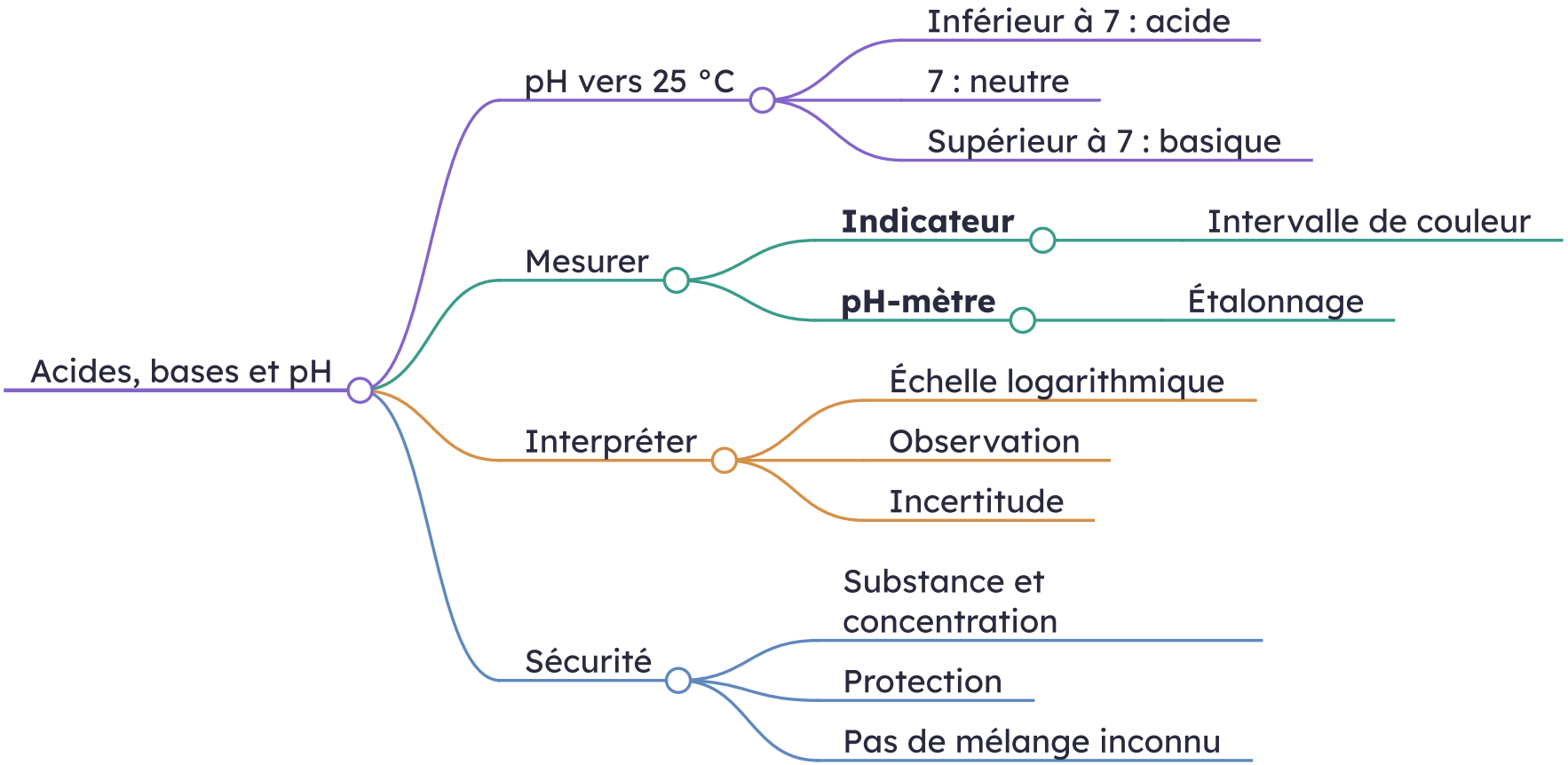
Acides, bases et pH

Interprétez une mesure sans confondre observation et conclusion.



Lisez une branche à la fois. Cachez ensuite les détails et expliquez-les avec vos propres mots.

Comprendre le sujet

Dans une solution aqueuse proche de 25 °C, un pH inférieur à 7 est acide, égal à 7 neutre et supérieur à 7 basique. L'échelle est logarithmique. Un indicateur change de couleur dans un intervalle, sans toujours donner une valeur exacte. La nature et la concentration des substances comptent aussi pour la sécurité.

Organisation de la carte

Reliez les catégories de pH aux méthodes de mesure et à leurs limites.

> **Point de vigilance**
> Ne goûtez pas une solution inconnue et ne mélangez pas de produits ménagers. Un pH neutre ne garantit pas l'innocuité.

À vous d'essayer

Comparez deux couleurs d'indicateur à une échelle. Donnez l'intervalle compatible et ce qui reste incertain.

Deux questions pour s'entraîner

Comment qualifier un pH de 3 vers 25 °C ?

La valeur est inférieure au pH neutre à cette température.

Une couleur d'indicateur est…

Il faut la comparer à l'intervalle de virage connu de l'indicateur.

Sources

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

Exercices originaux et synthèse réalisés par Studera.ai. Explorez les cartes sur studera.ai/fr/ressources/exemples-cartes-mentales.