

Chapitre 4 — Solutions, ions et pH

Niveau 4e
Type Cours élève

Discipline Physique-chimie

Mots et expressions à placer

- Identifier le caractère acide ou basique d'une solution par mesure de pH
- Ions H^+ et OH^-

Trace de cours à compléter

1. La question étudiée consiste à comparer le pH de solutions courantes et étudier l'action d'un acide sur un métal.
2. Le premier repère à mobiliser est _____.
3. Le modèle doit préciser _____ ainsi que les unités utilisées.
4. La conclusion est recevable si _____ et si elle répond à la question.

Schéma de raisonnement

Observation $\rightarrow$ choix du modèle $\rightarrow$ traitement $\rightarrow$ validation $\rightarrow$ conclusion.

À vérifier avant de ranger la fiche

- Tous les blancs sont complétés avec un vocabulaire scientifique précis.
- Les grandeurs sont accompagnées de leur unité.
- Un exemple personnel illustre au moins une notion.