# Fiche technique de l’utilisation d’un papier pH

|  |  |
| --- | --- |
| https://scontent.fnou1-1.fna.fbcdn.net/v/t1.15752-9/46965329_314091109433869_7375495888560455680_n.jpg?_nc_cat=101&_nc_ht=scontent.fnou1-1.fna&oh=b3bf99e473c3a2fd8fdbc16925485899&oe=5CA9BBAE  **1 < pH < 7** **: Acide**  **pH = 7 : Neutre**  **7 < pH < 14 : Basique** | **À quoi ça sert ?**  Le pH caractérise **l’acidité** ou la **basicité** d’une solution. C’est une grandeur sans unité que l’on détermine avec un **papier pH** ou avec un **pH-mètre**.  C’est une grandeur sans unité.  **Comment l’utiliser ?**   * On coupe un morceau de papier pH d’environ 1 cm de long, que l’on place dans une soucoupe * On plonge un agitateur en verre dans la solution dont on veut déterminer le pH et on en prélève une goutte. * On touche avec l’agitateur en verre le papier pH. * On compare la couleur du papier pH avec l’échelle de teinte.   **Schéma de mesure de pH.**  Résultat de recherche d'images pour "mesure pH papier pH" |