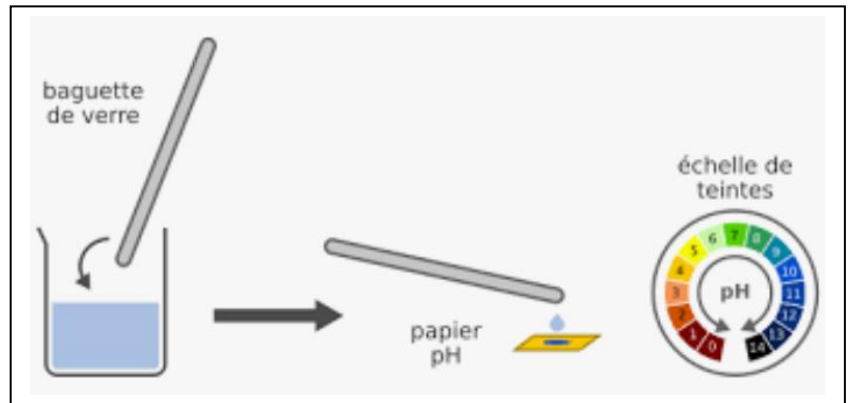


III. Test au papier pH

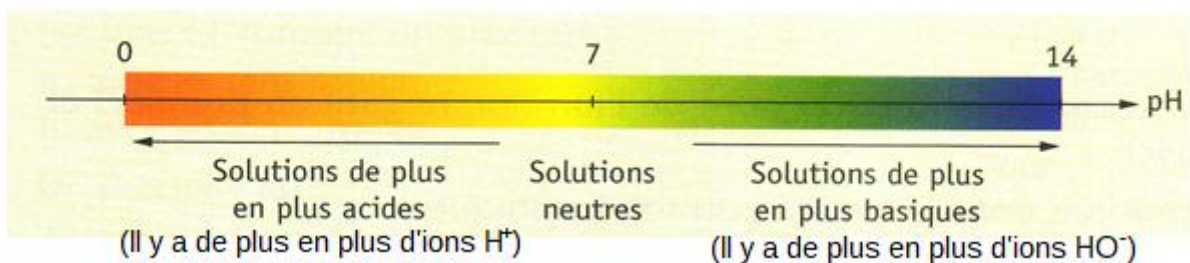
En versant une goutte de solution ionique sur un petit morceau de **papier pH**, on peut déterminer la présence d'ions H^+ ou d'ions HO^-



Pour un pH compris entre 0 et 7 : solution acide qui contient une grande quantité d'ions H^+ et une faible quantité d'ions HO^- .

Pour un pH égal à 7 : solution neutre qui contient autant d'ions HO^- que d'ions H^+ et qui se neutralisent.

Pour un pH compris entre 7 et 14 : solution basique qui contient une grande quantité d'ions HO^- et une faible quantité d'ions H^+ .



IV. Effet de la dilution sur le pH

Ajouter de l'eau à une solution acide, diminue sa concentration en ion H^+ donc le pH se rapproche de 7.

Ajouter de l'eau à une solution basique, diminue sa concentration en ion HO^- donc le pH se rapproche également de 7.

Conclusion : la dilution d'une solution acide ou basique fait tendre le pH vers 7.