

La mesure de l'acidité d'une solution : le pH

Protocole : Vous allez mesurer le pH de diverses solutions grâce au **papier pH**, dont la couleur varie selon le pH.

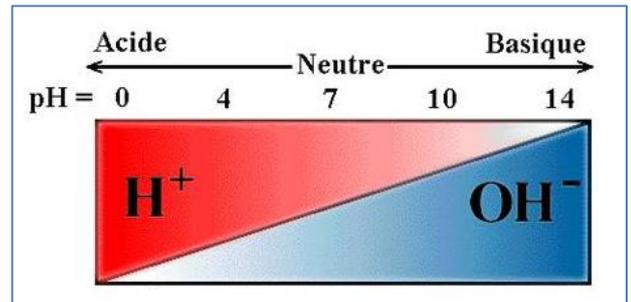
- Découper des bandes de 2cm de papier pH, les déposer dans les coupelles.
- A l'aide d'une pipette, prélever la solution à tester et en déposer une goutte sur la bande de papier pH.
- Repérer le pH de la solution grâce au nuancier du papier pH.
- Remplir le tableau ci-dessous.

Solution testée					
Couleur du papier pH					
pH de la solution					

Le **pH** (potentiel **H**ydrogène) est une échelle **sans unité** de 0 à 14 permettant d'évaluer l'acidité ou la basicité d'une solution. Toutes les solutions aqueuses (**H₂O**) contiennent des ions **hydrogène H⁺** et **hydroxyde HO⁻** participant à l'acidité ou à la basicité d'une solution.



- Q1.** Quelles sont, parmi les solutions testées, les solutions acides ?
Q2. Quelles sont, parmi les solutions testées, les solutions basiques ?
Q3. Quelle est la solution la plus acide ? Justifier
Q4. L'eau minérale est-elle acide, neutre ou basique ? Justifier
Q5. Une solution acide contient-elle plus d'ions hydrogène (H⁺) ou hydroxyde (HO⁻) ?
Q6. Une solution basique contient-elle plus d'ions hydrogène (H⁺) ou hydroxyde (HO⁻) ?
Q7. Une solution neutre contient-elle plus d'ions hydrogène (H⁺) ou hydroxyde (HO⁻) ?
Q8. Diluer une solution acide (*en ajoutant progressivement de l'eau*), comment varie son pH ?
Q9. En déduire quel pH va atteindre une solution basique si on ajoute une quantité infinie l'eau ?



La mesure de l'acidité d'une solution : le pH

Protocole : Vous allez mesurer le pH de diverses solutions grâce au **papier pH**, dont la couleur varie selon le pH.

- Découper des bandes de 2cm de papier pH, les déposer dans les coupelles.
- A l'aide d'une pipette, prélever la solution à tester et en déposer une goutte sur la bande de papier pH.
- Repérer le pH de la solution grâce au nuancier du papier pH.
- Remplir le tableau ci-dessous.

Solution testée					
Couleur du papier pH					
pH de la solution					

Le **pH** (potentiel **H**ydrogène) est une échelle **sans unité** de 0 à 14 permettant d'évaluer l'acidité ou la basicité d'une solution. Toutes les solutions aqueuses (**H₂O**) contiennent des ions **hydrogène H⁺** et **hydroxyde HO⁻** participant à l'acidité ou à la basicité d'une solution.



- Q1.** Quelles sont, parmi les solutions testées, les solutions acides ?
Q2. Quelles sont, parmi les solutions testées, les solutions basiques ?
Q3. Quelle est la solution la plus acide ? Justifier
Q4. L'eau minérale est-elle acide, neutre ou basique ? Justifier
Q5. Une solution acide contient-elle plus d'ions hydrogène (H⁺) ou hydroxyde (HO⁻) ?
Q6. Une solution basique contient-elle plus d'ions hydrogène (H⁺) ou hydroxyde (HO⁻) ?
Q7. Une solution neutre contient-elle plus d'ions hydrogène (H⁺) ou hydroxyde (HO⁻) ?
Q8. Diluer une solution acide (*en ajoutant progressivement de l'eau*), comment varie son pH ?
Q9. En déduire quel pH va atteindre une solution basique si on ajoute une quantité infinie l'eau ?

