

## Le pH (potentiel Hydrogène)

- Amalgame des ions H<sup>+</sup> et des ions OH<sup>-</sup>
- Mesure de l'acidité de l'eau

### Niveaux =

- De 0 à 14
- Niveau idéal pour une piscine = entre 7.4 et 7.6

### Conséquences des variations du pH =

- < 7.4 =
  - Eau corrosive
  - Perte plus rapide de chlore
  - Formation de chloramines
  - Décapage du ciment
  - Plissage de la toile
  - Baisse de l'efficacité du désinfectant (66%)
  - Irritation de la peau et des yeux
  - Rouille et corrosion des équipements
- > 7.6 =
  - Eau entartrante
  - Formation de tartre
  - Cycle de filtration court
  - Moins d'acide hypochloreux et moins d'ions H<sup>+</sup>
  - Baisse de l'efficacité du désinfectant (33%) pouvant mener à l'apparition d'algues
  - Irritation de la peau
  - Eau trouble/brouillée
  - Incrustation

### Effet du pH sur le chlore =

- pH de 1 = chlore efficace à 20%
- pH de 2 = chlore efficace à 70%
- pH de 3 = chlore efficace à 90%
- pH de 4 = chlore efficace à 97%
- pH de 5 = chlore efficace à 100%
- pH de 6 = chlore efficace à 95%
- **pH de 7 = chlore efficace à 80%**
- pH de 8 = chlore efficace à 20%
- pH de 9 = chlore efficace à 5%
- pH de 10 = chlore efficace à 0%