

Nos Conseils

- ✓ Contrôler le pH au moins deux fois par semaine avant et après chaque baignade et l'ajuster entre 7,0 et 7,4. Éviter les traitements brutaux. Ajuster de 0,2 unités puis refaire une analyse après recyclage complet de l'eau du bassin. Renouveler l'opération si nécessaire.
- ✓ Contrôler le TAC à l'ouverture de la piscine en début de saison et lors de valeurs de pH fortement décalées ; maintenir le TAC entre 8° f et 14° f (80 à 140 mg/l). L'ajuster progressivement de 3° f en 3° f.
- ✓ Contrôler le TH à l'ouverture et à la fermeture de la piscine. Utiliser du **hth**® STOP-CALC dès que le TH dépasse 25° f (250 mg/l).
- ✓ Renouveler chaque année au moins 30% de l'eau de votre piscine pour diluer la charge minérale de l'eau.

Les méthodes d'analyse **hth**® :

POOLTESTER Chlore/ pH/TAC	Contient un comparateur colorimétrique : 20 pastilles pH, 20 pastilles chlore et 10 pastilles alcalinité	
Test d'analyse bandelettes	6 paramètres : Chlore, pH, TAC, TH, Brome, Stabilisant	

N'hésitez pas à demander conseil à votre revendeur pour une analyse et une prescription personnalisées.

Votre revendeur conseil **hth**®

Solution la plus fiable !

00539440 - 0316 - Photo - Folio - Photos et illustrations non contractuelles.

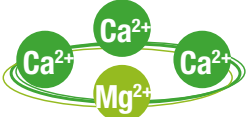
Service consommateurs
0 826 102 395 Service 0,15 € / min + prix appel

Utilisez les produits chimiques de traitement d'eau avec précaution. Avant toute utilisation, lisez l'étiquette et les informations concernant le produit.

Votre eau est-elle calcaire ? Mesurer le TH

3 TH : Titre Hydrotimétrique

Le TH : Titre Hydrotimétrique (couramment appelé Dureté) représente la teneur de l'eau en sels de calcium et en magnésium.

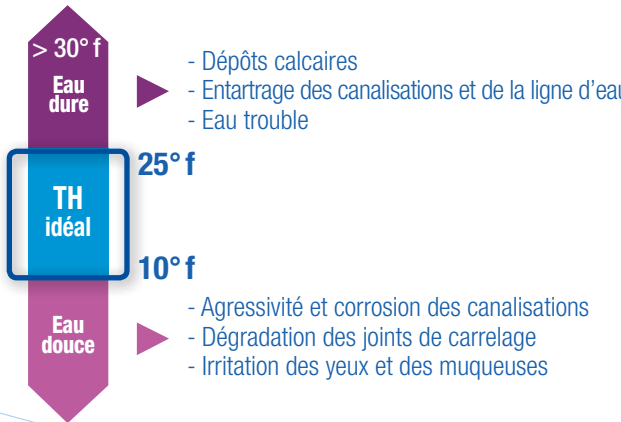


Selon votre région, l'eau est plus ou moins dure (ou calcaire). Lorsque la pluie tombe sur la terre, elle s'infiltre dans le sol vers le réservoir et absorbe les différents éléments avec lesquels elle se trouve en contact : c'est à ce moment que l'eau se minéralise.

La dureté de l'eau dépend de la nature des terrains qu'elle aura traversés : un sol granitique donnera une eau douce peu chargée en calcium et magnésium, tandis qu'un sol crayeux ou calcaire laissera couler une eau dure, avec une forte teneur en calcium et magnésium. De plus, la pollution atmosphérique a une forte responsabilité dans le taux de calcaire de certaines eaux.

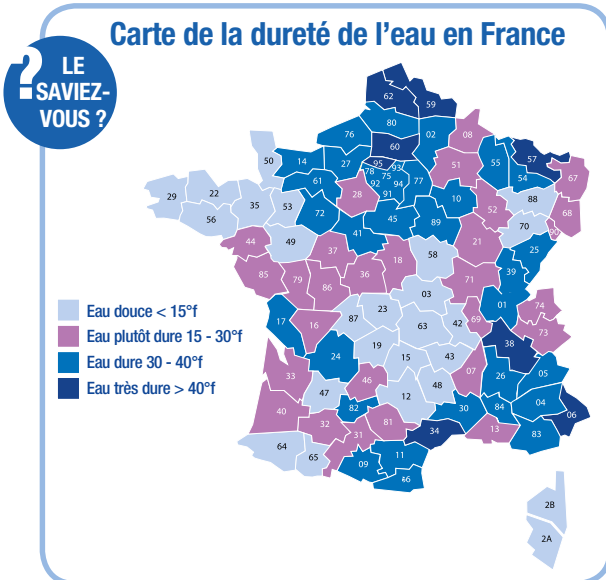
Tout comme le TAC, la mesure de la dureté s'exprime en degrés français (° f) ou en mg/l : 1° f = 10 mg/l.

Plus le TH est élevé, plus l'eau est dure et moins le TH est élevé, plus elle est douce.



- Dépôts calcaires
 - Entartrage des canalisations et de la ligne d'eau
 - Eau trouble
- Agressivité et corrosion des canalisations
 - Dégradation des joints de carrelage
 - Irritation des yeux et des muqueuses

[10° f < TH idéal > 25° f]
(100 mg/l) (250 mg/l)



La solution **hth**® :

Fonction	Produits	Dosage
Prévenir la formation de tartre	hth ® STOP-CALC liquide	A la 1 ^{ère} utilisation, prévoyez 500 ml pour 10 m ³ d'eau. Par la suite, ajouter le produit de façon régulière, en fonction des apports d'eau neuve, en respectant la même proportion
Réhausser le TH (apporte du calcium dans les eaux douces)	Traitement à l'hypochlorite de calcium : hth ® STICK et SHOCK	- 1 Stick pour 20 m ³ tous les 5 jours - Shock : 15 g pour 10 m ³ d'eau

hth Problèmes & Solutions

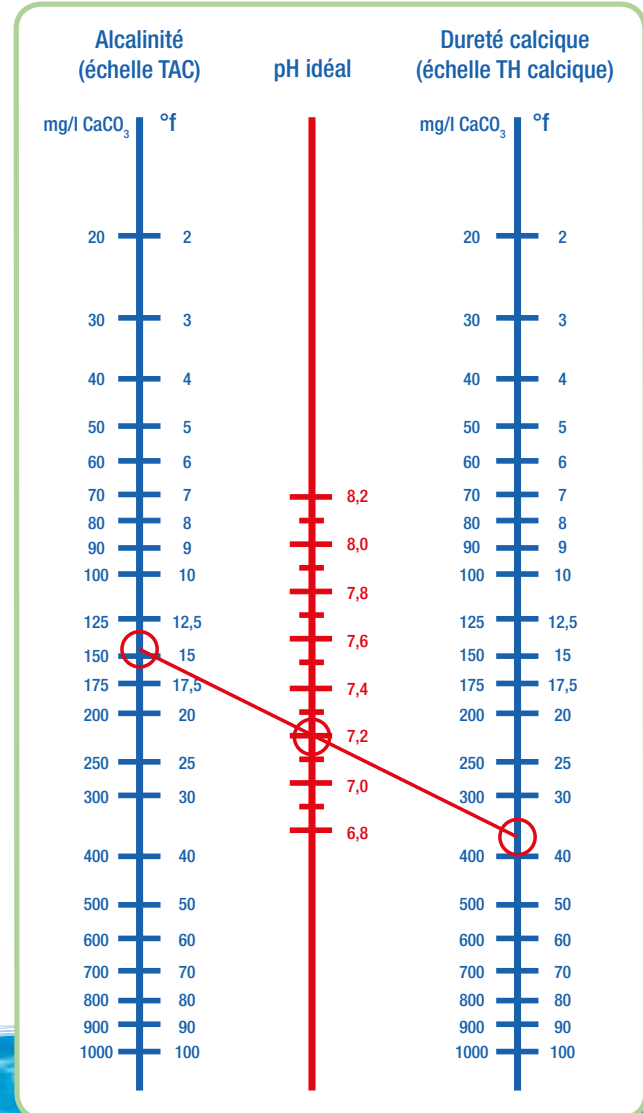
Eau trouble	• Le TAC ou pH est incorrect : Ajuster le TAC entre 8° f et 14° f avec hth® ALKANAL puis réajuster le pH entre 7,0 et 7,4
Dépôts calcaires	• Le TAC ou pH est incorrect : Ajuster le TAC entre 8° f et 14° f avec hth® ALKANAL puis réajuster le pH entre 7,0 et 7,4 • Dureté élevée : Ajouter hth® STOP-CALC en fonction des apports d'eau neuve
Irritation des yeux et de la peau	• Le pH est incorrect : Réajuster le pH entre 7,0 et 7,4
pH instable	• Le TAC est trop haut : Ajouter hth® pH MOINS (demandez conseil à votre revendeur spécialisé) • Le TAC est trop bas : Ajuster le TAC entre 8° f et 14° f avec hth® ALKANAL
pH incorrect	• Le pH est trop haut : Contrôler fréquemment le pH, ajouter hth® pH MOINS • Le pH est trop bas : Contrôler le TAC, l'ajuster si nécessaire puis remonter le pH avec hth® pH PLUS

La table de Taylor

La table de TAYLOR définit la combinaison théorique «idéale» entre le TAC, le pH et le TH.

Exemple : pour une eau possédant une alcalinité (TAC) de 150 mg/l et une dureté calcique (TH) de 360 mg/l on obtient le pH "idéal" en reliant ces deux points par une ligne droite → 7,2.

Pensez à renouveler vos tests d'analyse chaque année pour une fiabilité maximale



Équilibre de l'eau



COMMENT ÉQUILIBRER VOTRE EAU ?



Accédez aux vidéos **hth**®

www.hthpiscine.fr

hth Pourquoi équilibrer mon eau ?

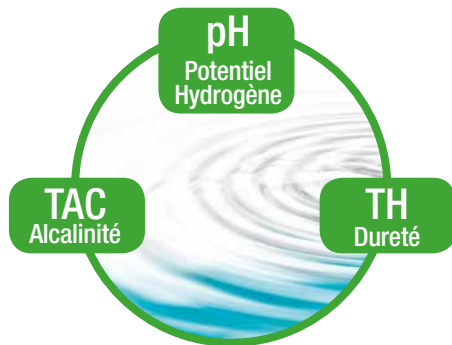
L'eau de la piscine est un élément variable pour lequel un traitement est indispensable.

Vivante, l'eau évolue rapidement à la lumière, au froid, à la chaleur, aux sels minéraux, aux sédiments et aux déchets organiques. L'apport des baigneurs et la pollution environnante sont autant d'éléments étrangers qui vont la faire évoluer.

C'est pourquoi l'eau d'une piscine doit être contrôlée et équilibrée !

L'ÉQUILIBRE de l'eau est la 1^{ère} étape incontournable pour garantir le confort des baigneurs et une efficacité optimale des produits de désinfection.

L'équilibre de l'eau s'articule autour de 3 paramètres étroitement liés :



Une eau de piscine est dite équilibrée lorsque chacun de ces paramètres se situe aux valeurs conseillées.



L'équilibre de l'eau passe avant tout par un bon ajustement du pH

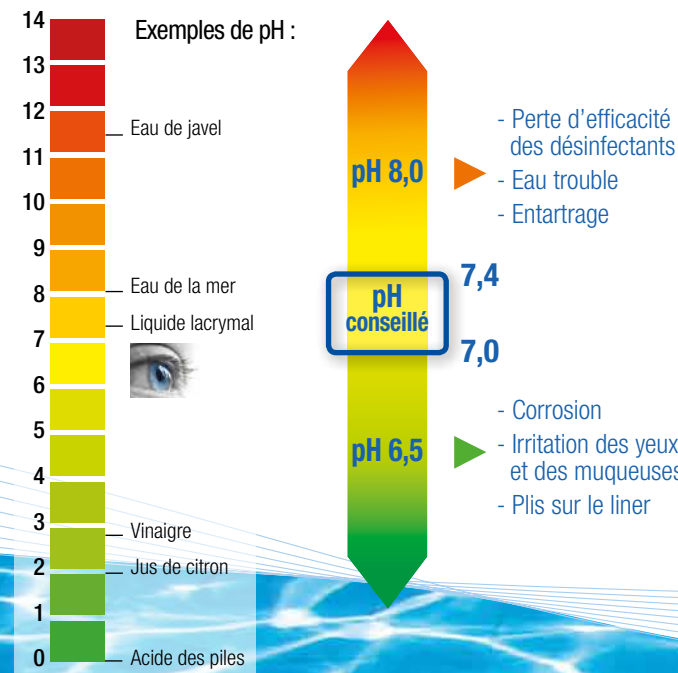
1 pH : Potentiel Hydrogène

Le potentiel Hydrogène, plus connu sous le nom de pH, permet de connaître l'acidité ou la basicité de l'eau.

Le pH est une échelle logarithmique qui varie de 0 à 14. Un pH de 7,0 est synonyme de pH neutre. L'eau dont la valeur de pH est inférieure à 7,0 est considérée comme acide et peut causer une irritation des yeux, la corrosion des composants métalliques et l'endommagement du liner (apparition de plis quand le pH est trop bas). Une eau dont la valeur de pH est supérieure à 7,0 est considérée comme basique.

Lorsque le pH augmente, les désinfectants deviennent progressivement moins efficaces pour détruire les bactéries et les algues. D'autre part, l'eau peut devenir trouble et du tartre peut se former.

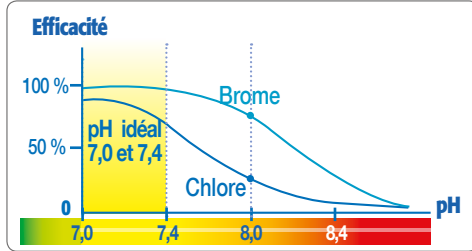
Dans une piscine, « l'idéal » est de s'approcher du pH neutre (7,0) et de celui du liquide lacrymal (nos larmes) qui se situe autour de 7,2.



[7,0 < pH idéal > 7,4]

Cette plage a aussi pour intérêt d'offrir une désinfection optimale.

Efficacité des désinfectants en fonction du pH



La solution **hth**® :

Fonction	Produits	Dosage
Remonter le pH	hth ® pH plus liquide ou poudre	Pour augmenter le pH de 0,2 unités, prévoyez environ 100 ml ou 150 g de produit pour 10 m³ d'eau
Baisser le pH	hth ® pH moins liquide ou micro-billes	Pour diminuer le pH de 0,2 unités, prévoyez environ 100 ml ou 150 g de produit pour 10 m³ d'eau



Visionnez la vidéo **hth**® sur l'équilibre de l'eau

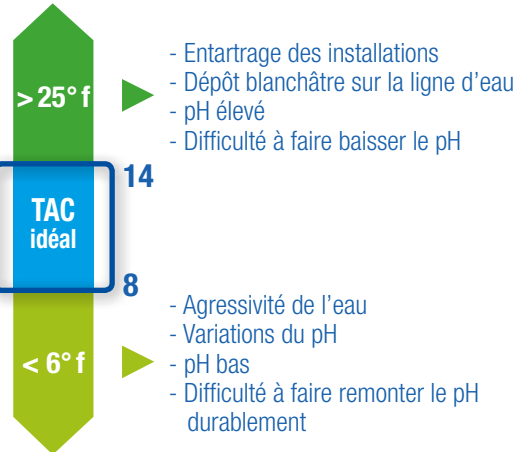
Ne sous-estimez pas le TAC, son rôle est primordial !

2 TAC : Titre Alcalimétrique Complet

Le TAC : Titre Alcalimétrique Complet (couramment appelé : Alcalinité) représente la concentration en ions carbonates, bicarbonates et hydroxydes présents dans l'eau de la piscine.

De nombreux kits d'analyse ne permettent pas l'analyse de l'alcalinité totale ; de fait, son importance est souvent sous-estimée. Pourtant, son rôle est primordial.

Le TAC permet de stabiliser le pH à la valeur recommandée, c'est ce que l'on appelle le « pouvoir tampon ». Une eau ayant une valeur de TAC correcte aura donc un pH relativement stable. L'eau de pluie (acide) peut contribuer à la diminution du TAC.



Piscine à débordement avec chute d'eau



LE SAVIEZ-VOUS ? Si vous constatez des variations de pH, assurez-vous que la valeur du TAC est correcte car la stabilité du pH est étroitement liée au TAC.

Le rôle du CO₂

Quand le pH dépasse la valeur de 8, les bicarbonates se transforment en carbonates qui peuvent précipiter sous forme de calcaire (tartre) sur lequel les germes pathogènes, les algues, les huiles solaires...vont se fixer. La présence de CO₂ en quantité suffisante est primordiale pour éviter cette transformation des bicarbonates en carbonates. Malheureusement, la concentration en CO₂ de l'eau peut fortement diminuer quand cette dernière subit une agitation importante (piscine à débordement, cascade, nage à contre-courant...); l'eau se trouve alors déséquilibrée car en « manque de CO₂ » avec, pour conséquence, la précipitation du calcaire sur les parois du bassin.



La mesure de l'alcalinité s'exprime en degrés français (° f) ou en mg/l. 1° f = 10 mg/l.

Pour avoir un pouvoir tampon suffisant :

[8° f < TAC idéal > 14° f]
(80 mg/l) (140 mg/l)

Pour les traitements à l'hypochlorite de calcium :

[6° f < TAC idéal > 12° f]
(60 mg/l) (120 mg/l)

La solution **hth**® :

Fonction	Produits	Dosage
Remonter le TAC	hth ® ALKANAL	Pour augmenter le TAC de 1° f (10 mg/l), prévoyez environ 170 g de produit pour 10 m³ d'eau
Baisser le TAC (Demandez conseil à votre revendeur spécialisé)	hth ® pH moins liquide ou micro-billes	Pour diminuer le pH (et le TAC) de 0,2 unités, prévoyez environ 100 ml ou 150 g de produit pour 10 m³ d'eau