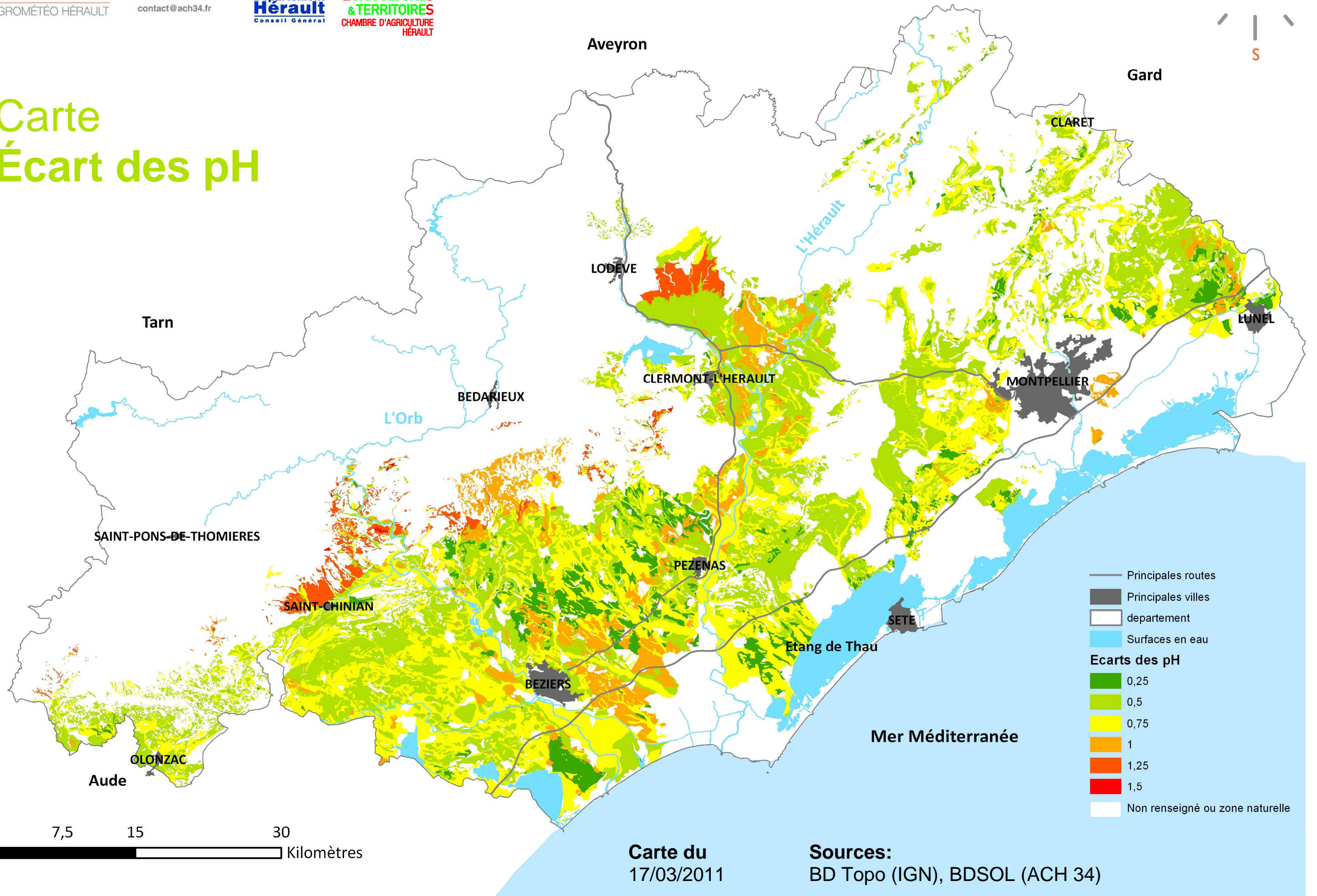


# Carte Écart des pH



## Fiche technique

**Le pH détermine l'assimilabilité des éléments nutritifs du sol par les plantes**

### Définition scientifique

. L'acidité du sol est exprimée par le pH. Il correspond à la quantité de cations d'hydrogène soit fixée par le complexe argilo-humique, soit en mouvement dans la solution du sol.

. Le pH affecte les processus de solubilisation des éléments nutritifs et de leur assimilation par le couvert végétal et joue donc un rôle capital dans le rendement d'une culture. Chaque élément possède en effet un intervalle de pH où son assimilabilité est optimale. Par ailleurs, l'activité des bactéries est optimale entre 6 et 8.

. Une légère acidité, en dessous de la neutralité est généralement recherchée, pour favoriser l'assimilation. Les sols ont une tendance naturelle à l'acidification : les cations minéraux sont remplacés par des cations hydrogène. Certains engrais accentuant ce phénomène (phosphate, nitrate, ammoniacque), il faut parfois réaliser des amendements calcaiques et magnésiens ou réaliser un chaulage.

### Codification du pH

. Sur le terrain, nous procédons à des mesures du pH de la solution du sol avec un pH-mètre. Les mesures effectuées ont permis d'affecter à chaque unité agro-pédologique des intervalles de pH.

. Afin de cartographier cette information, nous avons fait le choix de représenter deux variables : la médiane de cet intervalle et son écart-type. Les valeurs médianes du pH varient pour les zones cartographiées entre 5.75 et 8.25.

### Répartition sur le territoire

. Les zones de schistes à tendance acide au Nord du département sont clairement identifiables. Les calcaires et les marnes présentent un profil davantage basique. Les alluvions et colluvions le long des cours d'eau s'apparentent à des terrains au pH élevé, tandis que les terrasses hautes peuvent se révéler très acides.

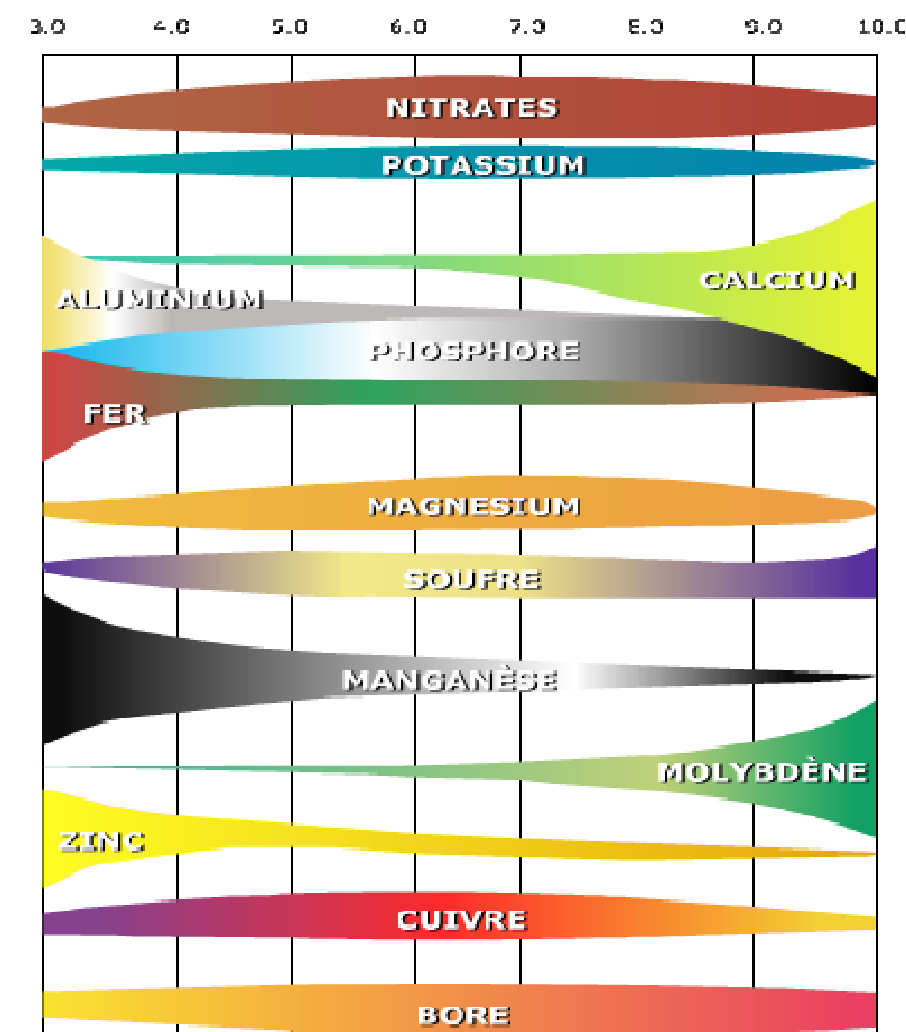
. La carte des écart-types permet de situer la précision des intervalles de pH. La précision est importante sur l'ensemble du département, sauf au Nord au niveau des zones de schistes où elle est moindre.

. A noter que lors d'un défrichage avec concassage sur sol calcaire, la roche est fragmentée formant de petits éléments qui migrent vers la terre fine. Ce calcaire dit actif provoque une augmentation du pH.

. Des pH extrêmes (trop bas, trop élevés) peuvent entraîner des problèmes de toxicité comme pour certains sols schisteux (pH<5).



**Un pH-mètre**  
Cet appareil permet de mesurer le pH d'une solution.



**Assimilabilité des éléments nutritifs selon le pH**  
Chaque élément présente un intervalle de pH où son assimilabilité est optimale. (Source : UVED)



**Opération de chaulage dans un champ**  
Des apports de produits carbonatés (roches calcaires, dolomies, chaux, coquillages...) permettent de relever le pH.

Pour toutes questions relatives aux cartes et aux données, n'hésitez pas à contacter l'équipe de l'ACH 34