

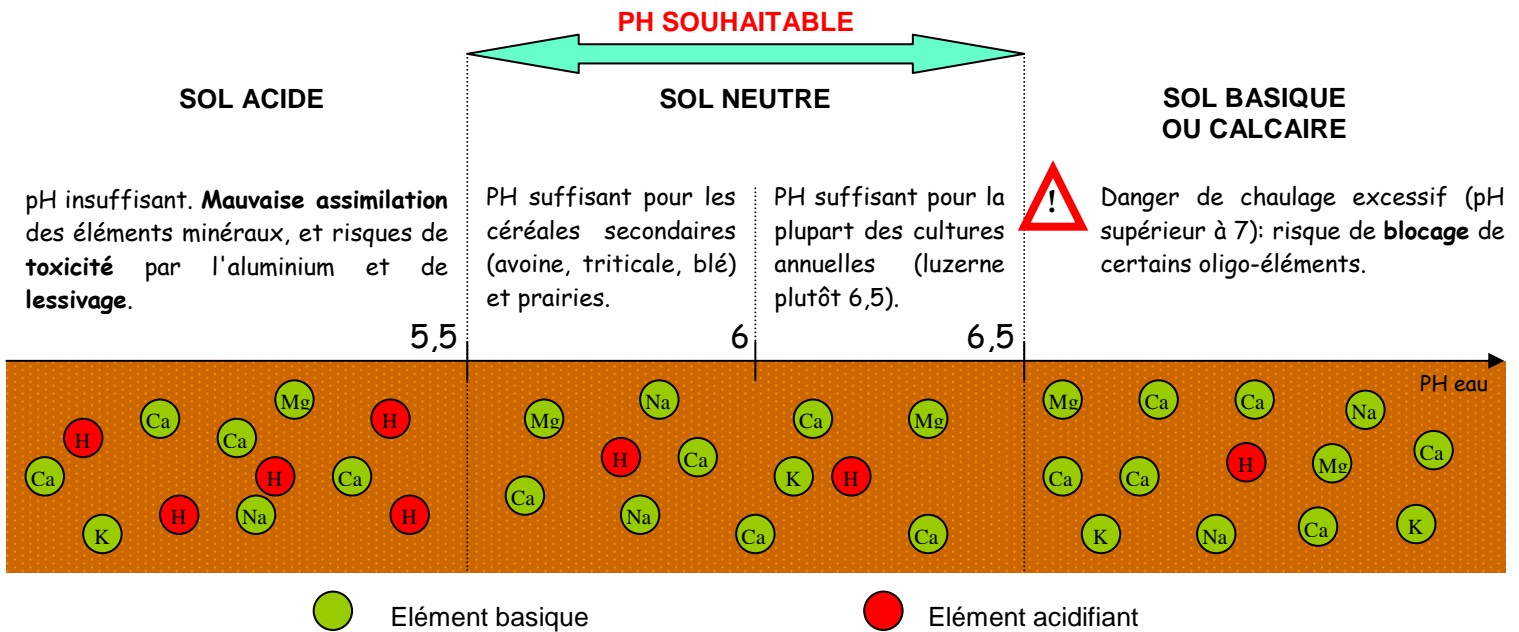
Etat calcique du sol

L'acidité d'un sol (pH) représente l'état calcique de ce sol.
Le niveau d'acidité influence:

- L'état structural du sol (meilleur en terres peu acides)
- La vie biologique (diminution de la minéralisation en terres acides)
- L'assimilabilité des éléments minéraux



Le chaulage entretient le niveau de pH d'un sol et apporte des macro-éléments comme le Ca et le Mg nécessaires à la croissance des plantes.



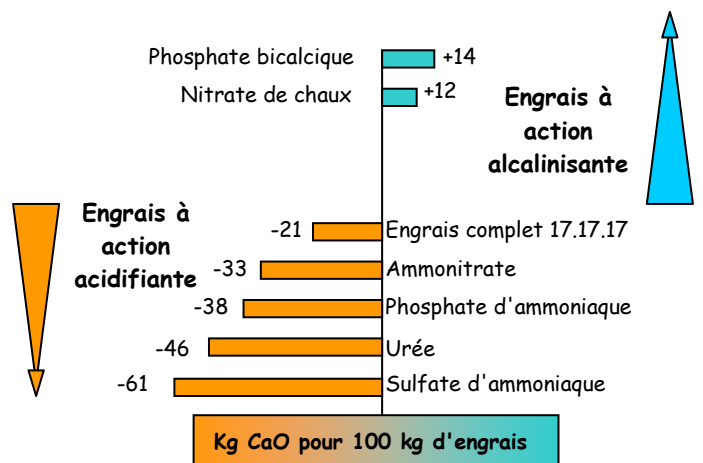
Origine de l'acidification du sol

Les pertes annuelles en CaO ont différentes origines:

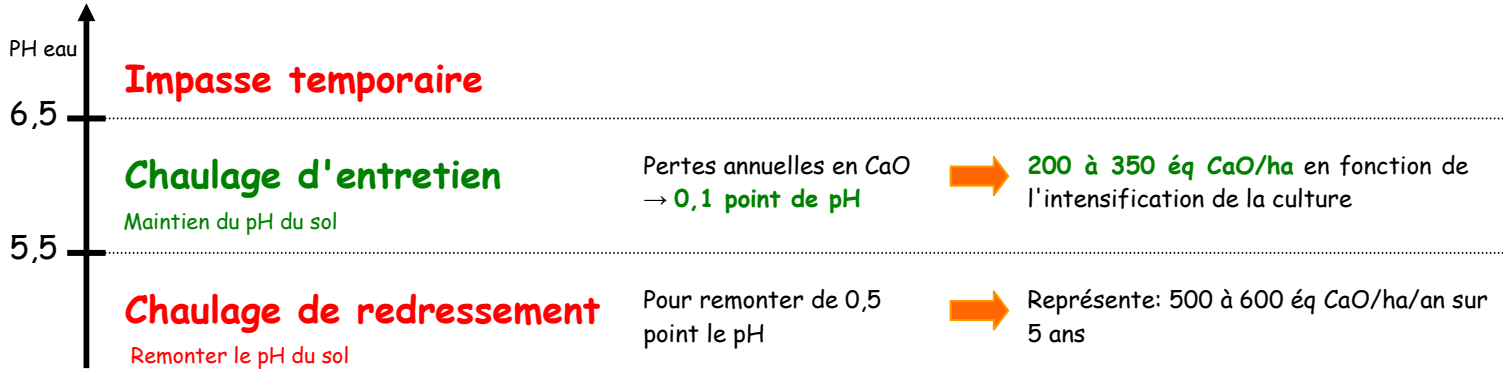
- Exportation par la récolte de la culture en place
- Lessivage
- Emploi de certains engrais minéraux



Effets alcalinisant ou acidifiant des engrais minéraux



Quelle quantité faut-il apporter



Exemples :

pH du sol	Culture en place et rotation	Situation calcique
pH de 6,5	Rotation Maïs / céréales/ prairie temporaire	On vise un pH de 6 . Impasse conseillé au moins 3 à 4 ans, puis analyse et si pH autour de 6 passer en situation d'entretien
pH de 6	Prairie avec peu de légumineuses / céréales. Conduite peu intensive	pH optimum. Situation d'entretien . On apporte l'équivalent de 200 Éq CaO/an
pH de 6	Prairie longue durée à base de luzerne . Conduite assez intensive.	On vise un pH de 6,5. Il faut faire un redressement de 0,5 unité. En situation assez intensive, cela représente autour de 1500 éq CaO.

A quelle période et sous quelle forme

Privilégier:

- Les **apports d'automne** (portance, délai d'action avant implantation de la culture ou son démarrage).
- Les amendements avant les cultures les plus sensibles dans les rotations.
Ne pas dépasser 1500 éq CaO.



Choix de l'amendement en fonction :

- Besoins éventuels en magnésies**
- Valeur neutralisante**
(efficacité du produit)
1kg ou 1 unité CaO= 1 équivalent CaO
1kg ou 1unité MgO= 1,4 éq CaO
- Vitesse**
redressement →Rapide
faible redressement ou entretien →moyennement rapide
produits lents utilisables que pour l'entretien si peu coûteux.
- Le coût**
produit le moins cher à l'équivalent CaO
$$\text{Prix équivalent CaO} = \frac{\text{Prix du produit au kg} \times 100}{\text{Valeur neutralisante}}$$

Autres effets du chaulage

