

# Rôle du calcium dans le sol

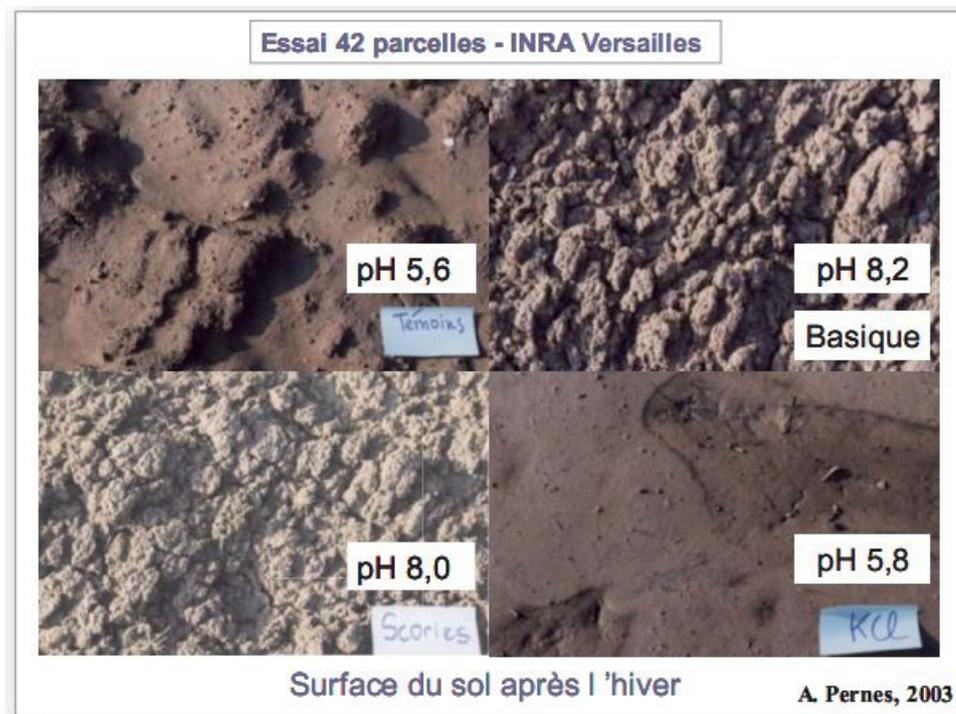
Le calcium est un élément présent dans tous les sols. Il joue un rôle important sur la fertilité car il détermine les propriétés physiques et physico-chimiques du sol.

## 1. Rôle alimentaire du calcium

- Le calcium est d'abord un **élément nutritif indispensable pour les plantes**. C'est un constituant des tissus végétaux qui augmente leur résistance. Il favorise aussi le développement des racines. Dans l'ensemble, les besoins sont modestes et sont facilement satisfaits.
- Le calcium est également un **aliment important pour les animaux qui consomment des plantes fourragères**. Cela n'empêche pas qu'il est généralement nécessaire de leur en apporter dans les rations alimentaires sous forme de complément minéral.

## 2. Rôle sur les propriétés physiques

Le calcium **améliore la structure et la stabilité structurale**, conférant au sol une structure grumeleuse favorable aux plantes. Il favorise ainsi la perméabilité et le réchauffement du sol, facilite le travail du sol et la pénétration des racines.



- Le calcium favorise la formation du complexe argilo-humique (CAH) qu'on appelle également complexe adsorbant ou complexe organo-minéral. Il permet de flocculer (= assembler) les colloïdes, c'est-à-dire l'argile et l'humus. Il sert ainsi de ciment aux agrégats dont il améliore la cohésion.

### 3. Rôle sur les propriétés chimiques (en relation avec le pH)

- Le rôle du calcium sur les propriétés chimiques du sol est bien entendu en relation avec l'acidité.

- On sait que le pH du sol est en relation avec le nombre d'ions  $\text{Ca}^{2+}$  adsorbés sur le complexe adsorbant (: **plus les ions  $\text{Ca}^{2+}$  adsorbés sont nombreux, plus le pH est élevé** (c'est notamment le cas des sols calcaires)).

Pour un sol donné, la situation la plus favorable est d'avoir un complexe adsorbant saturé, ce qui caractérise un milieu basique ou calcaire. **Un complexe adsorbant saturé signifie que les cations  $\text{Ca}^{2+}$  (secondairement  $\text{Mg}^{2+}$ ,  $\text{K}^+$  et  $\text{Na}^+$ ) sont très majoritaires par rapport aux cations  $\text{H}^+$  et  $\text{Al}^{3+}$ .** Les ions  $\text{H}^+$  et  $\text{Al}^{3+}$  sont caractéristiques des sols acides, leur excès est préjudiciable à la vie du sol.

- Le pH des sols peut varier de 3.5 à 9, ce qui peut modifier considérablement les propriétés chimiques du sol. En effet, **le pH du sol détermine la mobilité et la disponibilité des éléments nutritifs, et donc l'alimentation minérale des plantes .**

Ainsi :

➤ à pH < 6

- diminution de l'assimilabilité, risque de carence et difficultés d'absorption de P,  $\text{K}^+$ , N,  $\text{Ca}^{2+}$ ,  $\text{Mg}^{2+}$ , S, Mb  
- à l'inverse, risques de toxicité pour la plante due à certains éléments (notamment l'aluminium) qui devient soluble.

➤ à pH > 7 :

- blocage des éléments P, Fe, Mn, Bo : en terrain calcaire, il y a formation de phosphates calciques insolubles et risques de carence en fer, manganèse, cuivre, zinc, bore.

**\* La valeur optimale du pH se situe entre 6 et 6.5 pour les prairies et entre 6.5 et 7.5 pour les autres cultures.**

#### 4. Rôle sur les propriétés biologiques

- La présence de  $\text{Ca}^{2+}$  dans le sol crée un **milieu favorable aux micro-organismes utiles du sol**, notamment la micro-faune et la micro-flore responsables de la minéralisation et de l'humification des matières organiques.
- En sol acide, la **fixation de l'azote se l'air par les bactéries symbiotiques** est perturbée (cas des légumineuses : trèfle, luzerne, pois, féverole...).
- Il existe également **des plantes calcicoles et des plantes calcifuges** : certaines espèces végétales préfèrent les sols contenant du calcaire, d'autres les sols ne contenant pas de calcaire.

## 5. Rappel des principaux inconvénients des sols acides

En résumé, les sols acides présentent 3 types d'inconvénients :

✓ d'ordre chimique => fertilité chimique

Risques	Conséquences en sol acide
Apparition de la toxicité aluminique ou man-ganiqu	<b>Réduction de croissance</b> , voire mort de la plante (enjeu prioritaire en dessous de pH 5,5)
Diminution de la CEC effective	Baisse des <b>capacités de stockage de cations</b> , lixiviation d'éléments nutritifs
Diminution de la disponibilité des éléments nutritifs	Diminution de l' <b>indice de nutrition</b> (indicateur qui reflète l'état de nutrition de la plante grâce à une analyse de la plante) des éléments nutritifs majeurs (Phosphore en particulier), voire possibilité de carences, en particulier pour le molybdène

✓ d'ordre physique : fertilité physique

Risques	Conséquences en sol acide
battance	<b>Levée perturbée</b> , moins d'oxygénation du système racinaire.
Prise en masse, mau- vaise structure	<b>Développement racinaire réduit</b> et diminution de la porosité des mottes.
Diminution de la mo- bilité de l'eau due à une porosité totale ré- duite	Ressuyage et ré-humectation du profil plus lents. <b>Disponibilité de l'eau réduite.</b>
Diminution de la pra- ticabilité	Diminution de <b>nombre de jours disponibles</b> (jours pendant les- quels il est possible de rentrer dans la parcelle avec une machine)
Erosion	<b>Perte de terre, rigoles, dépôts.</b>

✓ d'ordre biologique : fertilité biologique

Risques	Conséquences en sol acide
Modification de l'activité biologique	<p>La décomposition de la matière organique et sa minéralisation sont défavorisés.</p> <p>Réduction de la nitrification.</p> <p>La fixation symbiotique de l'azote est perturbée (cas des légumineuses : trèfle, luzerne, soja, pois...).</p> <p>Diminution du nombre de vers de terre.</p>
Action sur les maladies du sol (telluriques)	<p>ex. Développement de la hernie du chou.</p>