

Groupe Chaulage COMIFER
Avril 2012 – Avril 2013

• 3 réunions sur l'année

1-Réunion Paris-La Défense : 06/04/2012
9 participants

2-Réunion Toulouse : 11/10/2012
10 participants

3-Réunion Paris-La Défense : 20/02/2013
8 participants

• Une réunion sous-groupe pour préparation intervention Poitiers
11^{ème} rencontre GEMAS-COMIFER

-Toulouse le 21/03/2013

« [Comment prendre en compte les différents indicateurs de l'acidité des sols dans l'interprétation et le conseil](#) »

(Gérer les problématiques de discordance entre pH et taux de saturation)

Sujet « GEMAS » : Mise en commun de données de divers laboratoires, partage des savoir faire et rédaction à « plusieurs mains » ... (en cours)

(3 participants de 3 laboratoires : GALYS, SAS-Agrosystème, LCA)

Les travaux et réflexions :

■ Mieux comprendre les mécanismes de dissolutions des amendements minéraux basiques.

- Utilisation de la méthode de mesure des carbonates résiduels
(*méthode mise au point dans un 1^{er} temps par JY Baliteau SADEF*)

Après les essais laboratoire en incubation, 2 types d'essais plein champ :

→ Essai MEAC : Mélange à la bétonnière, mise en pot, et en plein champ.

Deux sols comparables pH = 5,1 et pH = 6,6

Amendement minéral basique à 3 finesses de mouture

Mesure du % de CaCO₃ dissout en fonction du temps

→ Essai ARVALIS : Deux sols pH 6,3 et pH 5,4

3 produits (correspondant à 3 fractions d'un même carbonate) à 2 doses

Incorporation herse rotative.

Suivi pH et % CaCO₃ dissout sur 900 jours

◆ Mise au point à partir de ces résultats d'essais d'un modèle de dissolution des carbonates.

◆ Ces résultats expérimentaux feront l'objet d'une intervention à Poitiers au 11^{ème} rencontre :

« [Utilisation de la méthode d'analyse des carbonates résiduels pour comprendre et simuler le devenir au champ des amendements minéraux basiques carbonatés](#) »

■ Le Bilan de protons dans le raisonnement du Statut Acido-Basique

→ Quelle approche pour remplacer le bilan calcique ?

Approche par le bilan protons (H^+)

Dans le bilan de protons, la lixiviation des nitrates a une incidence importante.
(la fuite des nitrates contribue à l'acidification des sols)

→ Proposition d'un modèle.

Mais certains postes de ce bilan sont encore sujet à discussion

→ Ceci a été l'objet d'une réunion à Toulouse pour bénéficier des connaissances en chimie des sols d'André Turpin :

Sans remettre tout en cause, A. Turpin nous démontre que le rapport d'absorption par la racine, d'un nitrate (NO_3^-) et d'un protons (H^+), ne correspond pas un 1, mais que ce rapport oscille dans une certaine fourchette.

Le bilan proton ne peut être qu'une méthode approximative (mais somme toute suffisante) de simulation de la réalité au champ.

Le bilan proton fera l'objet d'un poster à Poitiers au 11^{ème} rencontre :

« [Éléments en vue de la préparation du bilan de protons en remplacement du bilan calcique.](#) »

Prochaine réunion du groupe chaulage : vendredi 17/05/2013 Paris-La Défense