GALLAND Thomas Promo 44

PLATZER Victor Groupe 1

PERRIER Jean-Baptiste

**Compte-rendu de travaux pratiques de chimie appliquée**

**Terre pH**

Le pH d'un sol est un élément essentiel de la fertilité du sol et se fais à travers deux mesures:

* L'acidité dite active ou libre due aux ions H+ dans la solution du sol mesurée à travers le pH de l'eau. Pour notre horizon A1, ce pHH2O = 7.95.
* L'acidité dite liée ou de réserve due à l'aluminium et l'hydrogène intégrés au complexe argilo-humique. On la mesure à travers le pHKCl = 7.19

Ces deux valeurs de pH nous indique que nous somme sur un sol alcalin mais la dilution du sol et les conditions de prélèvement en période humide et de gel contribuent à rehausser légèrement cette mesure du fait du ralentissement de l'activité biologique.

Pour les sols limono argileux comme c'est notre cas, le pH est optimal entre 6.5 et 7. Le sol est donc trop basique et nécessite une attention particulière de l'exploitant.

pHH2O - pHKCl = 0.76 < 1 donc l'acidité de réserve est dite moyenne.

Les autres binômes concluent également tous à des sols alcalins.

Sources:

*APPREHENDER UNE ANALYSE DE SOL* par Marie Claude MAREAUX de LA CHAMBRE D’AGRICULTURE DES PYRENEES ATLANTIQUES

http://echangetv.levalentin.free.fr/Cours/Agronomie/cours\_agro/E.Chapitre\_3\_Chimie\_du\_sol.pdf

Cour de Jean-Marie Vinatier et de Joséphine Peigne

http://www.agro-systemes.com/guide-agronomique/guide-agro-p20.htm