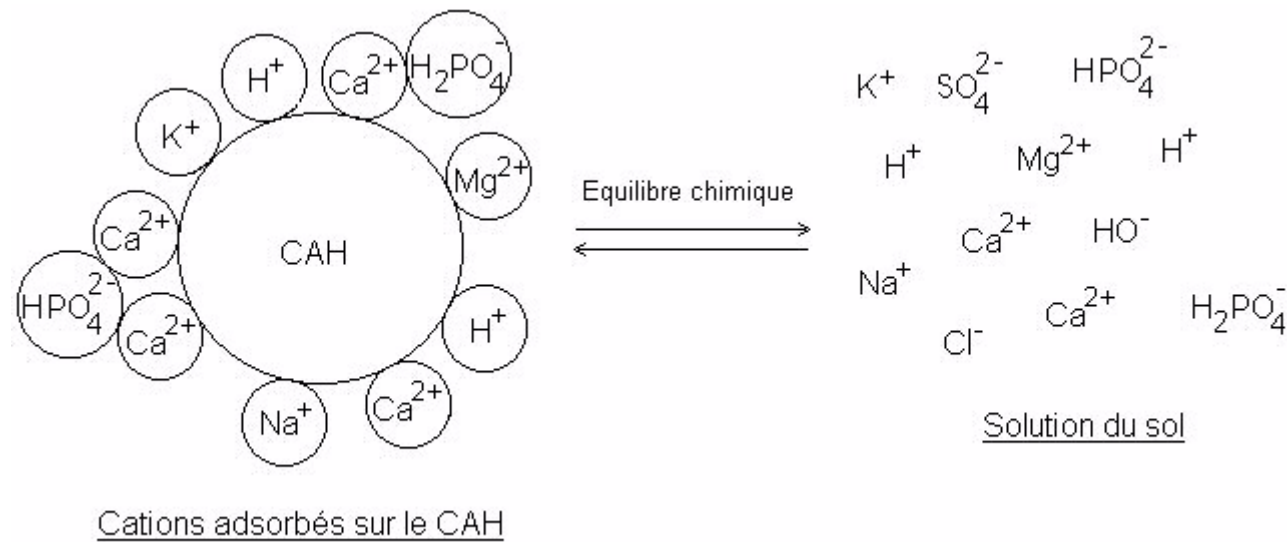


LES PROPRIETES DU COMPLEXE ARGILO-HUMIQUE

1) ADSORPTION DES CATIONS

Un équilibre chimique existe entre les cations fixés sur le CAH et les cations de la solution du sol.



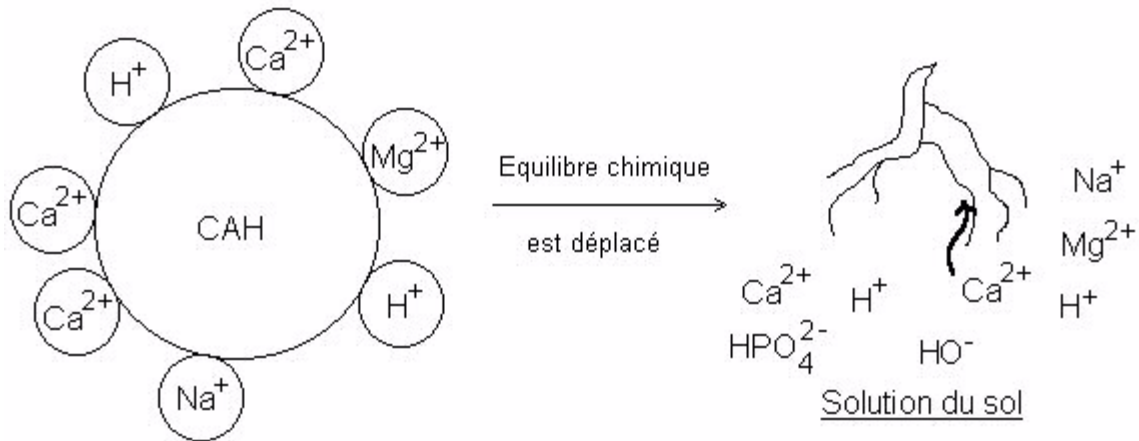
Equilibre chimique entre les cations fixés sur le CAH et les cations libres dans la solution du sol :

Cations adsorbés sur le CAH $\leftrightarrow$ Cations libres dans la solution du sol

II) PROPRIETES D'ECHANGE

1) Départ de cations de la solution du sol

Exemple: Une plante absorbe par ses racines l'ion calcium.

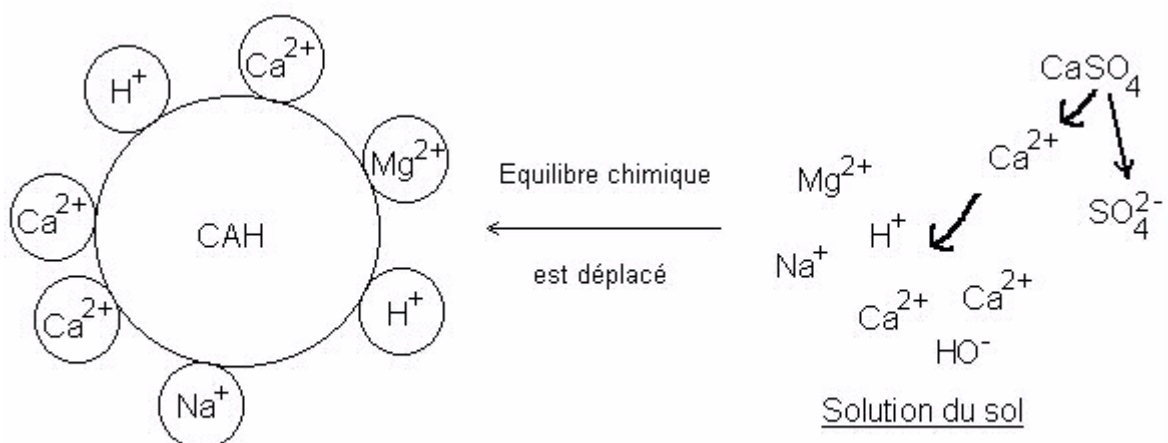


La plante absorbe les ions calcium de la solution du sol donc l'équilibre est déplacé vers la solution du sol. Le CAH libère dans la solution du sol des ions calcium jusqu'à l'obtention d'un nouvel état d'équilibre.

Le CAH porte moins d'ions calcium.

2) Apport de cations à la solution du sol

Exemple : Amendement calcaire, le gypse CaSO_4 ou sulfate de calcium.



On apporte au sol un amendement calcaire CaSO_4 . Ce solide se dissout en ions Ca^{2+} et SO_4^{2-} . La quantité d'ion calcium augmente dans la solution du sol donc l'équilibre est déplacé vers le CAH. Le CAH adsorbe des ions calcium jusqu'à l'obtention d'un nouvel état d'équilibre. Le CAH porte plus d'ion calcium.