

Sous le haut patronage



Avec le soutien



ACTIONS MISES EN ŒUVRE POUR,

Remédier au risque d'acidification des sols cultivés et des prairies

Améliorer la nutrition des plantes dans les différents valeurs du pH

(pour les sols acides, comme calcaires)

Hier



Sous le haut patronage

Aujourd'hui



Et demain ?

ACTIONS MISES EN ŒUVRE POUR,

Remédier au risque d'acidification des sols cultivés et des prairies

Améliorer la nutrition des plantes dans les différents valeurs du pH (pour les sols acides, comme calcaires)

$$pH = -\log[H_3O^+]$$

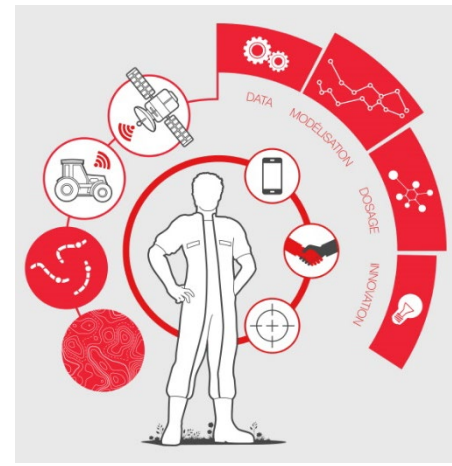
a) $[H_3O^+] = 1 \times 10^{-6} M$
 $pH = -\log [1 \times 10^{-6} M]$
 $pH = 6$

b) $[H_3O^+] = 0.001 M$
 $pH = -\log (0.001)$
 $pH = 3$

c) $[H_3O^+] = 1 \times 10^{-12} M$
 $pH = -\log (1 \times 10^{-12})$
 $pH = 12$

Nouvelles formules ?

Nouvelles données



Nouvelles pratiques !

Sous le haut patronage