

	$HCl_{(g)}$	+	$H_2O$	$\longrightarrow$	$H_3O^+_{(aq)}$	+	$Cl^-_{(aq)}$
État initial	$n(HCl)_i$		excès (solvant)		0		0
En cours	$n(HCl)_i - x$				$x$		$x$
État final	$n(HCl)_i - x_f$				$x_f$		$x_f$

Comme la dissociation est totale ( $HCl$  étant un acide fort),  
alors  $n(HCl)_i - x_f$ , soit  $x_f = n(HCl)_i$  ,  
avec  $x_f = [H_3O^+]_f \times V_{sol} = 10^{-pH} \times V_{sol}$   
où  $V_{sol}$  représente le volume de la solution.