

38

Solution	$[\text{H}_3\text{O}^+]$ (en mol·L ⁻¹)	pH
Eau savonneuse	$2,5 \times 10^{-9}$	8,60
Ammoniaque	$3,2 \times 10^{-11}$	10,49
Eau minérale	$4,0 \times 10^{-8}$	7,40
Eau de mer	$6,3 \times 10^{-9}$	8,20