

who finds very great constancy, the extreme variations (with the exception of the Black Sea) being 0.000000011 N to 0.0000000045 N. Allowing for the change of the ionization constant of water with the temperature, and the fact that in such systems the hydrogen ionization is nearly independent of the temperature, these values roughly correspond to hydroxyl ion concentrations 0.000002 N and 0.000005 N respectively at the lower temperatures and slightly higher values at the higher temperatures of sea water. This is a sufficient excess of hydroxyl ions properly to be termed faint alkalinity, though it amounts to but about 0.00005 gram per liter, or 0.000005 per cent. It is in part due to the fact that the quantity of carbonic acid in the air is now very small, while in the ocean the concentration of bicarbonates is great. Indeed, the ocean has unquestionably grown alkaline;

justifié de la placer dans la même catégorie que les autres-liquides physiologiques. Des déterminations exposés dans ce qui précède il ressort que, de même que ces liquides, l'eau de mer est douée d'une grande capacité de régler sa concentration en ions hydrogène, bien que cette capacité soit moins prononcée que celle constatée par exemple dans le sang." — S. PALITZSCH, "Sur le mesurage et la grandeur de la concentration en ions hydrogène de l'eau salée," *Comptes-rendus des travaux du Laboratoire de Carlsberg*, 10me Volume, 1re Livraison, 1911, p. 93.