

TÌM HIỂU SỰ ĐIỆN LI CỦA NƯỚC. pH

Em hãy điền những thông tin còn thiếu vào các chỗ trống bên dưới!

Sự điện li

Nước không dẫn điện nhưng là mộtrất yếu.
Cứ 555 triệu phân tử H_2O chỉ có 1 phân tử phân li ra ion.

PT điện li

.....
 $[\text{H}^+] = [\text{OH}^-]$
→ Nước có MT

pH và MT dung dịch

❖ Quy ước tính pH:

$[\text{H}^+] = 10^{-a} \text{ M} \leftrightarrow \text{pH} = \dots\dots\dots$

❖ Đặc điểm của các môi trường

▪ MT trung tính:

→ $[\text{H}^+] \dots\dots\dots 10^{-7} \text{ M}$
→ $[\text{H}^+] \dots\dots\dots [\text{OH}^-]$
→ pH $\dots\dots\dots 7$

❖ MT axit:

→ $[\text{H}^+] \dots\dots\dots 10^{-7} \text{ M}$
→ $[\text{H}^+] \dots\dots\dots [\text{OH}^-]$
→ pH $\dots\dots\dots 7$

❖ MT kiềm:

→ $[\text{H}^+] \dots\dots\dots 10^{-7} \text{ M}$
→ $[\text{H}^+] \dots\dots\dots [\text{OH}^-]$
→ pH $\dots\dots\dots 7$

Chất chỉ thị axit – bazơ là chất cóbiến đổi phụ thuộc vào giá trị của dung dịch.