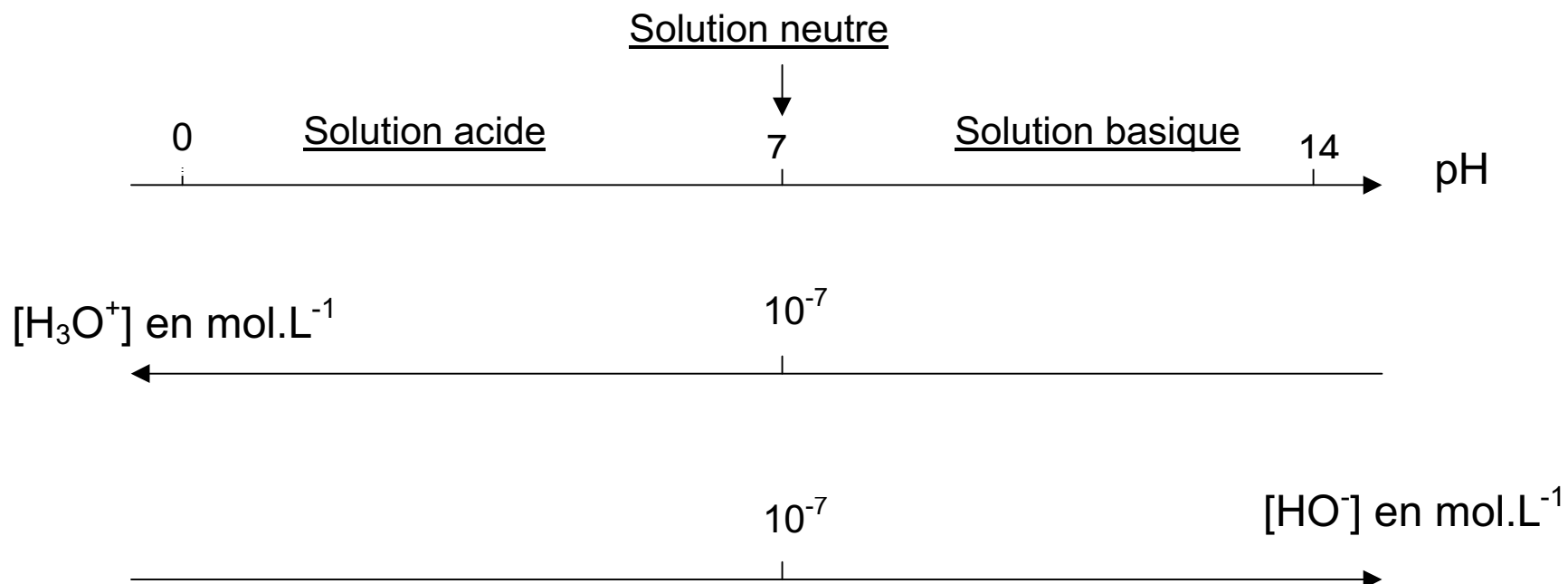


ECHELLE DE pH



IMPORTANT :

Solution acide : pH < 7 et [H₃O⁺] > [HO⁻]

Solution neutre : pH = 7 et [H₃O⁺] = [HO⁻]

Solution basique : pH > 7 et [HO⁻] > [H₃O⁺]

Plus une solution est acide, plus la concentration en ion H₃O⁺ est grande et donc la concentration en ion HO⁻ est faible

Plus une solution est basique, plus la concentration en ion HO⁻ est grande et donc la concentration en ion H₃O⁺ est faible