

次の記述のうち、正しいものをすべて選べ。

- (a) アンモニアは水によく溶けるため、強塩基である。
- (b) 同じモル濃度の1価の酸では、電離度が大きいほどpHは低くなる。 [23 京都産大]
- (c) 同一温度での弱酸の電離度は、濃度が低いほど大きい。
- (d) 炭酸の第1段階の電離度は、第2段階のものより大きい。 [15 北海道薬大]
- (e) 1.0×10^{-5} mol/L の塩酸を1000倍に薄めた水溶液のpHは8である。
- (f) 1.0×10^{-5} mol/L の水酸化ナトリウム水溶液のpHは9である。 [21 関西学院大]
- (g) 1.0×10^{-1} mol/L の酢酸水溶液(電離度0.016)のpHは、 1.0×10^{-3} mol/L の硝酸水溶液のpHよりも大きい。
- (h) 安息香酸と水酸化ナトリウム水溶液の中和点にある水溶液のpHは、7を示す。 [23 星薬大]