

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〕