

أجابة نموذجية لأحد الاختبارات القصيرة ما
الاسم:- الرقم الجامعي:- كيسي (quiz)

Quiz for Biochemical Calculation (BCH312)

١- بالنسبة لحمض الهيدروكلوريك HCl الذي تركيزه 0.01 M أحسب كلا من

أ- تركيز أيون الهيدروجين H^+

ب- قيمة PH

ج- قيمة POH

بما أنه HCl حمض قوي Strong acid

إذاً تركيزه يساوي تركيز أيون الهيدروجين H^+

$$a) HCl = H^+ = 0.01 M$$

$$b) pH = -\log[H^+] = -\log[0.01] = 2$$

$$c) pH + pOH = 14$$

$$2 + pOH = 14$$

$$pOH = 14 - 2 = 12$$

٢- عرف الحمض القوي؟

هو الحمض الذي يتأين تماماً كاملاً ويطلق أيون
الهيدروجين $[H^+]$.

٣- أكتب ثابت الاتزان للتفاعل التالي:-



للتفاعل
أعلى

$$K_{eq} = \frac{[Ca^{2+}][Cl^-]^2}{[CaCl_2]}$$