مملكة البحرين

وزارة التربية والتعليم

مدرسة مدينة عيسى الثانوية للبنات

التطبيق الأول (1) لمقرر الكيمياء 4 (كيم 315)

الاسم: الرقم الأكاديمي: الشعبة:

س1: إذا علمت أن K_a لحمض HF = 7.1×10^{-4} و K_a لحمض H_2CO_3 = 4.2×10^{-7} ، أجب عما يلي:

أ) أي الحمضين أضعف في محاليل متساوية التركيز لكل منهما ؟	HF	H_2CO_3
ب) أيهما يحوي تركيز أكبر من $[H^+]$ (محاليل متساوية التركيز) ؟	HF	H_2CO_3
ج) أيهما تكون قيمة pH له أكبر (محاليل متساوية التركيز) ؟	HF	H_2CO_3
د) أيهما يحوي تركيز أكبر من $[OH^-]$ (محاليل متساوية التركيز) ؟	HF	H_2CO_3

س2: اجيبي عن الأسئلة التالية حسب فهمك للدرس:

1) حمض النيتروز HNO_2 أقوى من حمض الايثانويك CH_3COOH، فأيهما أضعف كقاعدة NO_2^- أم CH_3COO^-.

NO_2^-	CH_3COO^-

2) A^- أقوى كقاعدة من X^-، فأي الحمضين HA أم HX له ثابت تأين K_a أكبر؟

HA	HX

س3: مركب لا يمكن ان يكتب له ثابت تأين:

دعواتي لكن بكل التوفيق

أ. ليلى الفردان