

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

الشعبة:

الرقم الأكاديمي:

الاسم:

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:

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

س2: اجيبي عن الأسئلة التالية حسب فهمك للدرس:

(2) A^- أقوى كقاعدة من X^- ، فأى الحمضين HA أم HX له ثابت تأين K_a أكبر؟	1) حمض النيتروز HNO_2 أقوى من حمض الايثانويك CH_3COOH ، فأيهما أضعف كقاعدة NO_2^- أم CH_3COO^-.
HX HA	CH_3COO^- NO_2^-

س3: مركب لا يمكن ان يكتب له ثابت تأين:

دعواتي لكن بكل التوفيق
أ. ليلي الفردان