**ورقة عمل : قوة الأحماص والقواعد**

**من خواص المحاليل والقواعد أنها: موصلة للكهرباء وتعتمد على عدد الأيونات وتحتوي الأحماض على أيونات (هيدروجين H) وتحتوي القواعد على أيونات (هيدروكسيد HO).**

**تسمى الأحماض التي تتاين كلياً: الاحماض القوية.**

**وتعتبر موصل جيد للـكهرباء.**

**الحمض الذي يتأين جزيئا يسمى: الحمض الضعيف.**

**لأانها تحتوي على عدد اقل من الأيونات.**

**اجب ب(صح) او خطا:**

**تساعد نظرية برونستد – لوري على تفسير قوة الأحماض (صح)**

**تعبر نظرية برونستد – لوري بطريقة كمية عن قوة الاحماض(خطا)**

**الحمض الضعيف ينتج خليط اتزان من الجزيئات و الأيونات في المحلول المائي(صح)**

**عرف ثابت التاين الحمضي Ka : قيمة ثابت الاتزان لتاين الحمض الضعيف.**

**القاعدة القوية: القواعد التي تتاين كلياً.**

**القاعدة الضعيفة: القواعد التي تتاين جزئياً.**

**ثابت تاين القاعدة Kb : قيمة ثابت الاتزان لتاين القاعدة الضعيف.**