



المادة : كيمياء	العاشر	الصف: العاشر
ورقة عمل 6	المجموعة السادسة	

صل العمود الأول ما يناسبه في العمود الثاني:

العمود الأول	العمود الثاني
مركبات أيونية محاليلها توصل التيار الكهربائي لوجود أيونات حرة	قيمة الرقم الهيدروجيني pH
مقياس لتركيز أيونات الهيدروجين في المحلول	الالكتروليت
غاز ينتج من تفاعل حمض النيتريك مع كربونات الكالسيوم	الأحماض والقواعد المركزة
مواد كاوية تسبب حروقاً للأنسجة الحية	تفاعل التعادل
تفاعل الحمض والقاعدة لينتج الملح والماء	غاز ثاني أكسيد الكربون
غاز ينتج من تفاعل الماغنسيوم مع حمض الهيدروكلوريك	غاز الهيدروجين
مادة تستخدم للكشف عن غاز ثاني أكسيد الكربون	الأدلة (الكواشف)
مواد كيميائية تنتج أيونات الهيدروكسيد عندما تذوب في الماء	قاعدة أرهينيوس
مواد كيميائية يتغير لونها عند إضافة كميات محددة من الحمض والقاعدة	ماء الجير الرائق
هو المادة المانحة للبروتون أثناء التفاعل الكيميائي	أيون الهيدروجين
الجسم الذي يتم تبادله حمض وقاعدة برونستد-لوري	حمض برونستد-لوري
تفسير أن محلول حمض الكبريتيك يعتبر حمض قوي	لأنه يتأين بشكل جزئي في الماء
تفسير أن محلول حمض الأسيتيك يعتبر حمض ضعيف	لأنه يتأين بشكل كامل في الماء