

المبحث : كيمياء

الصف والشعبة : التاسع

الموضوع : خصائص الحموض والقواعد

التاريخ : / /

اسم الطالب/ة :

السؤال الأول : عرفي كل مما يلي .

١. أكسيد حمضي :

٢. الكاشف :

٣. الرقم الهيدروجيني :

٤. قلويات :

السؤال الثاني : ضعي دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة فيما يلي .

١. يحتوي الليمون والبرتقال على حمض

د. الأسيتيك

ج. السيتيريك.

ب. الإيثانوليك

أ. اللاكتيك

NaOH

HCl

٢. الصيغة الكيميائية الصحيحة لهيدروكسيد الصوديوم

B. H_2SO_4

A. HNO_3

السؤال الثالث : فسرify سبب كل مما يلي .

١. يجب الحذر عند استخدام المواد الكيميائية وتجنب تذوقها او شمها او لمسها .

٢. محلول حمض الهيدروبروميك HBr موصل للتيار الكهربائي .

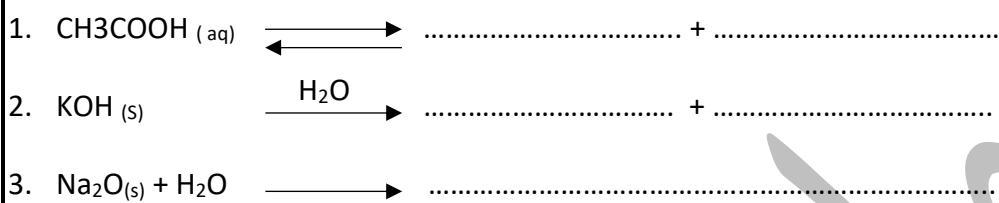
٣. فسر مستعينا بمعادلات كيميائية ، لماذا يعد أكسيد الليثيوم Li_2O قلوايا .

٤. تعد محليل القواعد موصلة للتيار الكهربائي .

السؤال الرابع : ضعي إشارة (✓) امام العبارة الصحيحة ، و اشارة (X) امام العبارة الخاطئة .

١.) يفرز حمض الهيدروكلوريك في المعدة ويساعد على الهضم .
٢.) يحتوي اللبن على حمض اللاكتيك .
٣.) تعد محليل الحموض موصلة للتيار الكهربائي .
٤.) المحاليل القاعدية هي التي يكون الرقم الهيدروجيني لها من (٥ إلى أقل من ٧)
٤.) من الأمثلة على الأكاسيد القاعدية التي لا تذوب في الماء أكسيد النحاس .
٥.) يكتب السهم باتجاهين متلاقيين عند كتابة معادلة الحمض القوي .

السؤال الخامس : اكمل المعادلات الآتية ، ثم صنفيها إلى حموض او قواعد قوية او ضعيفة .



السؤال الخامس : صنفي المواد الآتية إلى حموض وقواعد .

() حمض بطارية السيارة ، مبيض الغسيل ، منظف المصارف ، القهوة ، محلول الامونيا ، بندورة ، خل ، صابون سائل ()

قواعد	حموض