

المبحث : كيمياء

الصف والشعبة : التاسع

الموضوع : خصائص الحموض والقواعد

التاريخ : / /

اسم الطالب/ة :

السؤال الأول : عرفني 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
 أ. اللاكتيك ب. الإيثانويك ج. السيتيريك د. الأسيتيك
٢. الصيغة الكيميائية الصحيحة لهيدروكسيد الصوديوم
 أ. HNO_3 ب. H_2SO_4 ج. HCL د. NaOH

السؤال الثالث : فسري 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 قلويا .
٤. تعد محاليل القواعد موصلة للتيار الكهربائي .

السؤال الرابع : ضعي إشارة (√) امام العبارة الصحيحة ، وإشارة (X) امام العبارة الخاطئة .

١. () يفرز حمض الهيدروكلوريك في المعدة ويساعد على الهضم .
٢. () يحتوي اللبن على حمض اللاكتيك .
٣. () تعد محاليل الحموض موصلة للتيار الكهربائي .
٤. () المحاليل القاعدية هي التي يكون الرقم الهيدروجيني لها من (0 إلى اقل من 7)
٤. () من الأمثلة على الاكاسيد القاعدية التي لا تذوب في الماء أكسيد النحاس .
٥. () يكتب السهم باتجاهين متعاكسين عند كتابة معادلة الحمض القوي .

السؤال الخامس : اكمل المعادلات الاتية ، ثم صنفها إلى حموض او قواعد قوية ام ضعيفة .

1. $\text{CH}_3\text{COOH} (\text{aq}) \rightleftharpoons \dots + \dots$
2. $\text{KOH} (\text{s}) \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \dots + \dots$
3. $\text{Na}_2\text{O}(\text{s}) + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \dots$

السؤال الخامس : صنفى المواد الاتية إلى حموض وقواعد .

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

قواعد	حموض