



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. السيتريك.

ب. الإيثانويك

أ. اللاكتيك

٢. الصيغة الكيميائية الصحيحة لهيدروكسيد الصوديوم

د. NaOH

ج. HCL

ب. H₂SO₄أ. HNO₃

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 Li₂O 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

