المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بمنطقة الحدود الشمالية

وزارة التعليم

المـادة : علـــــــوم
الصـف : الثاني المتوسط
التـاريخ : / / ١٤ هـ

ورقة عمل (٢)

الاسم / .....

==========

السؤال الأول :ضع علامة [✓] أمام العبارة الصحيحة وعلامة [×] أمام العبارة الخاطئة

١- الرقم الهيدروجيني لحمض الهيدروكلوريك أقل من ٧ (✓)

٢- يسمى التفاعل بين الحمض والقاعدة التعادل (✓)

٣- الحمض الضعيف هو الذي تنفصلُ ايوناته بسهولة (×)

السؤال الثاني : أكمل العبارات التالية بما يناسبها

١- يتحول لون ورق تباع الشمس إلي __الأحمر__ عند وضعه في حمض.

٢- الرقم الهيدروجيني للأحماض __أقل__ من ٧

٣- تستخدم ___القواعد__ في صناعة الصابون .

٤- عند نقصان PH للحمض بمقدار درجة يعني أن الحمضية ازدادت .عشرة. أضعاف

السؤال الثالث : اكتب المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل عبارة من العبارات التالية :

١- مواد تطلق أيونات الهيدروجين الموجبة H^+ في الماء (الأحماض)

٢- مركبات تتفاعل مع كل من المحاليل الحمضية والقاعدية وتعطي ألوانًا مختلفة (الكواشف)

٣- مادة لا يمكن تجزئتها إلى مواد أبسط بعمليات فيزيائية (العنصر)

٤- مواد تستقبل أيونات الهيدروجين H^+ وتطلق أيونات الهيدروكسيل OH^- فى الماء. (القواعد)

السؤال الرابع : اختر الإجابة الصحيحة في كلٍ مما يلي:

١- أي مما يلي يمثل الرقم الهيدروجيني للقواعد

أ- أقل من ٧ ب- أكبر من ٧ ج- يساوي ٧ د- صفرًا

٢- ما الذي يحدث لحمض معدتك عندما تبتلع حبة مضاد للحموضة ؟

أ-يصبح أكثر حمضية ب- يخفف ج- يزداد تركيزه د- يتعادل

السؤال الخامس أ] قارن بين الأحماض والقواعد

وجه المقارنة	الأحماض	القواعد
التعريف	مواد تطلق أيونات الهيدروجين الموجبة +H في الماء	مواد تتقبل أيونات H^+ وتطلق أيونات OH^- في الماء
الطعم	لاذع	مر
تأثيرها على الجلد	كاوية	كاوية
تفاعلها مع الفلزات	تتفاعل بشدة	تتفاعل بدرجة أقل من الأحماض
استخدامها	صناعة الأسمدة - والطلاء	صناعة الصابون – الآمونيا