



اختبار الشهر الثاني لمادة الكيمياء للصف التاسع

الفصل الدراسي الثاني 2015 - 2016

السؤال الأول

اوضح لكل مما يأتي :-

١ - التأيّن :

٢ - الكواشف :

٣ - درجة الحموضة :

٤ - جهاز مقياس الرقم الهيدروجيني :

السؤال الثاني

اكتب اسم الحمض / القاعدة الذي يحتويه كل مادة من المواد التالية :-

اسم المادة	اسم الحمض / القاعدة
عصير الليمون	
المعدة	
فيتامين C	
الورق	
الاسمدة	
صابون الحلاقة	
المنظفات والصابون	
اللبن	
طلاء سيقان الاشجار	
الجير الحي	
الفوسفات	



السؤال
الثالث

علل ما يلي :-

أ - تصنيف المركبات الكيميائية يستند إلى سماتها وخواصها وليس إلى طعمها أو مذاقها.

ب - يوصف الحمض بأنه قوي أو ضعيف اعتمادا على درجة تأينه في الماء.

ج - لا يجوز تذوق القواعد .

د - قد يتسبب هيدروكسيد الصوديوم بالعمى خلال ثواني إذا لامس العينين .

السؤال
الرابع

أكمل الفراغات التالية بما يناسبها :

- ١ - تغير لون ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى اللون الاحمر.
- ٢ - H_2SO_4 هو الرمز الكيميائي لحمض
- ٣ - الحموض مواد كهربية عند إذابتها في الماء.
- ٤ - المادة التي تضاف مع زيت الزيتون لتصنع صابونا هي
- ٥ - يمكن تعريف القاعدة بأنها مادة تذوب في الماء وينتج عن تأينها
- ٦ - من الأمثلة على الكواشف الطبيعية
- ٧ - عند تفاعل الحموض مع القواعد ينتج عنها و
- ٨ - من أشهر الأملاح الموجودة في البحر الميت
- ٩ - أطلق جابر بن حيان على حمض الكبريتيك اسم
- ١٠ - يعتبر الماء المقطر الحموضة .



السؤال
الخامس

أي العبارات صحيحة وأيها خاطئة :

- ١ - تتفاعل القواعد مع الفلزات لتنتج غاز النيتروجين ()
- ٢ - الرمز الكيميائي لحمض الاستيك هو CH_3COOH ()
- ٣ - يعد حمض الـ HCL حمضا ضعيفا ()
- ٤ - يستخدم حمض هيدروكسيد الصوديوم في صناعة مواد تنظيف البالوعات ()
- ٥ - تعتبر الصودا الكاوية قاعدة قوية ()
- ٦ - كاشف الفينولفثالين لا لون له في الوسط الحمضي ()

السؤال
السادس

عرف المطر الحمضي وأذكر آثاره :

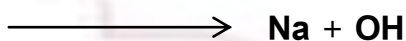
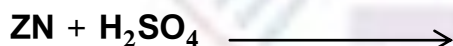
التعريف :

آثاره : (1)

(2)

(3)

أكمل المعادلات الكيميائية الآتية :



السؤال
السابع

بالتوفيق