



## اختبار الشهر الثاني لمادة الكيمياء للصف التاسع

الفصل الدراسي الثاني 2015 - 2016

السؤال الأول

اصحاحاً لكل مما يأتي :-

١. **التأيّن** :

٢. **الكوافش** :

٣. **درجة الحموضة** :

٤. **جهاز مقياس الرقم الهيدروجيني** :

السؤال الثاني

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

اسم الحمض / القاعدة	اسم المادة
	عصير الليمون
	المعدة
	فيتامين C
	ورق
	الاسمدة
	صابون الحلقة
	المنظفات والصابون
	اللبن
	طلاء سiquان الاشجار
	الجير الحي
	الفوسفات



السؤال  
الثالث

حل ما يلي :-

أ - تصنیف المركبات الكیمائيّة یستند إلى سماتها و خواصها ولیس إلى طعمها أو مذاقها.

ب - یوصف الحمض بأنه قوي أو ضعيف اعتمادا على درجة تأینه في الماء.

ج - لا یجوز تذوق القواعد .

د - قد یتسبب هیدروکسید الصودیوم بالعمى خلال ثوانی إذا لامس العینين .

السؤال  
الرابع

أكمل الفراغات التالية بما یناسبها :

- ١ تغير ..... لون ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى اللون الاحمر.
- ٢  $\text{H}_2\text{SO}_4^-$  هو الرمز الكيميائي لحمض ..... .
- ٣ الحموض مواد كهربائية ..... عند إذابتها في الماء.
- ٤ المادة التي تضاف مع زيت الزيتون لتصنیع صابونا هي ..... .
- ٥ يمكن تعريف القاعدة بأنها مادة تنوب في الماء وينتج عن تأینها ..... .
- ٦ من الأمثلة على الكواشف الطبيعية ..... .
- ٧ عند تفاعل الحموض مع القواعد ینتج عنها ..... و ..... .
- ٨ من أشهر الأملاح الموجودة في البحر الميت ..... .
- ٩ أطلق جابر بن حيان على حمض الكبريتیک اسم ..... الحموضة .
- ١٠ یعتبر الماء المقطر ..... .



السؤال  
الخامس

أي العبارات صحيحة وأيها خاطئة :

- (١) تتفاعل القواعد مع الفلزات لتنتج غاز النيتروجين (N<sub>2</sub>)
- (٢) الرمز الكيميائي لحمض الاستيك هو CH<sub>3</sub>COOH
- (٣) يعد حمض HCl حمضاً ضعيفاً
- (٤) يستخدم حمض هيدروكسيد الصوديوم في صناعة مواد تنظيف البالوعات
- (٥) تعتبر الصودا الكاوية قاعدة قوية (NaOH)
- (٦) كاشف الفينولفتالين لا لون له في الوسط الحمضي

السؤال  
السادس

عرف المطر الحمضي وأنذر آثاره :

التعريف :

آثاره : (1)

(2)

(3)

السؤال  
السابع

أكمل المعادلات الكيميائية الآتية :



بالتوفيق

سوار  
2016