

مراجعة للصف الخامس

# علوم

الوحدة (11)

التغيرات الكيميائية و الفيزيائية



## السؤال الأول.. أرسم ○ حول الإجابة المناسبة...

- 1- يسمى الحمض الموجود في عصير الليمون.....  
أ/ الستريك      ب/ الهيدروكلوريك      ج/ الماء
- 2- يفقد الحمض أيون الهيدروجين الموجب عند تفاعله مع الماء ليشكل أيون.....  
أ/ الستريك      ب/ الهيدرونيوم      ج/ الماء
- 3- يسمى الحمض الموجود داخل بطون البشر بـحمض.....  
أ/ الكواشف      ب/ قاعدة      ج/ الهيدروكلوريك
- 4- تكون القواعد عند تفاعلها مع الماء أيونات.....  
أ/ الملح      ب/ الهيدروكسيد      ج/ Ph
- 5- تستخدم القواعد القوية في إذابة.....  
أ/ الشعر والأطعمة      ب/ التربة      ج/ الشمع
- 6- يستخدم محلول هيدروكسيد الصوديوم في صناعة.....  
أ/ الجبن      ب/ الحديد      ج/ القماش والصابون
- 7- تستخدم لتحديد الأحماض والقواعد ويظهر التفاعل عن طريق تغير اللون.....  
أ/ ميزان ذو كفتين      ب/ الكواشف      ج/ الترمومتر
- 9- يطلق على قوة الحمض.....  
أ/ الكاشف      ب/ درجة الحرارة      ج/ الحمضية
- 10- يشير الرقم الهيدروجيني المنخفض إلى (7-0)....  
أ/ القاعدة القوية      ب/ درجة الحرارة      ج/ حمض قوي
- 11- يشير الرقم الهيدروجيني المنخفض إلى (7-0)....  
أ/ القاعدة القوية      ب/ حمض قوي      ج/ الذوبانية

12- يشير الرقم الهيدروجيني المرتفع(7-14) إلى .....  
أ/ الستريك  
ب/ الحمض القوي  
ج/ ملح

13- يشير الرقم الهيدروجيني 7 إلى أن المحلول.....  
أ/ متعادل  
ب/ حمض  
ج/ أيون

14- عند خلط حمض مع قاعدة ينتج  
أ/ متعادل  
ب/ حمض  
ج/ ملح مع ماء

يستخدم ملح كلورات البوتاسيوم في صناعة.....  
أ/ الملح  
ب/ المتفجرات  
ج/ الذهب

15- الملح مركب مكون من أيونات.....  
أ/ موجبة فقط  
ب/ سالبة وموجبة  
ج/ سالبة فقط

15- تسمى محاليل الأملاح.....  
أ/ الكتروليت  
ب/ أيونات  
ج/ خليط

16- الذرات عندما تكتسب ذرات أو تفقد ذرات فإنها تصبح.....  
أ/ خليط  
ب/ محاليل  
ج/ ايونات

16- تعتبر الأمونيا من القواعد وتستخدم في صناعة.....  
أ/ الأسمدة  
ب/ الخل  
ج/ الملح

17- تنمو الزهور الكوبية الوردية في التربة.....  
أ/ الأسمدة  
ب/ الحمضية  
ج/ القاعدية

18- تنمو الزهور الكوبية الزرقاء في التربة.....  
أ/ القاعدية  
ب/ الخل  
ج/ الحمضية

## السؤال الثاني.. أكمل كل سؤال بما يناسب...

19- صنف المركبات التالية ..

NaCl كلوريد الصوديوم

NaOH هيدروكسيد الصوديوم

HCl هيدروكلوريك

ج/ حمض  
(.....)

ب/ قاعدة  
(.....)

أ/ ملح  
(.....)

20- أذكر خواص كل مما يلي

أ/ الأملاح

أ/ القواعد

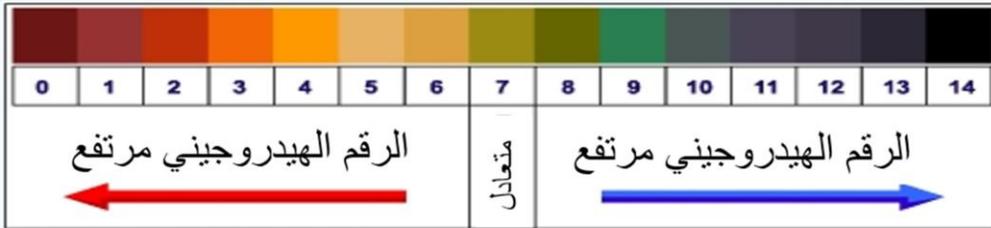
أ/ الأحماض

21- اذكر سبب توصيل الأملاح لتيارات الكهرباء؟

## السؤال الثالث..

مقياس الرقم

الهيدروجيني..



22- المنطقة من (8-14) تمثل محلول ..... و يحتوي على أيونات.....

23 - المنطقة من (0-6) تمثل محلول ..... و يحتوي على أيونات.....

24- المحلول المتعادل رقمه الهيدروجيني =.....

انتهت الأسئلة