

مراجعة للصف الخامس

علم و م

الوحدة (11)

التغيرات الكيميائية و الفيزيائية

الدرس 3: المركبات و التغيرات الكيميائية (تقويم ختامي)

الاسم..... الدرجة /

طابق المفردة المناسبة بين الجمل في العمود (أ) مع مفردات العمود (ب)

عمود (ب)	عمود (أ)
النواتج يتكون من خلال اتحاد عنصرين أو أكثر.
المتفاعلات عندما ترتبط الذرات معاً بطرق جديدة لتكون مركبات مختلفة عن المركبات الأصلية.
المركب 3- تسمى المواد الكيميائية على الجانب <u>الأيسر</u> من المعادلة اسم.....
التفاعل الكيميائي (التغيرات الكيميائية) 4- تسمى المواد الكيميائية على الجانب <u>اليمين</u> من المعادلة اسم.....
كلوريد الصوديوم 5- الاسم الكيميائي <u>للصدأ</u>
العناصر 6- الاسم الكيميائي لملح الطعام
أكسيد الحديد 7- تستخدم <u>الأسماء الكيميائية</u> أسماء

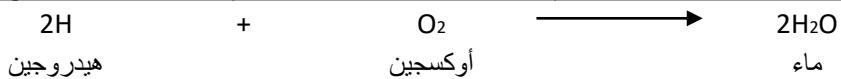
8- ضع علامة (✓) أمام الإجابة الصحيحة وعلامة (✗) أمام الإجابة الخاطئة..

(A) تختلف خصائص المركب عن خصائص العنصر المكون له.	(....)
(B) معظم التغيرات الكيميائية قابلة للعكس.	(....)
(C) يشير الاسم الكيميائي إلى العناصر التي تكون المركب	(....)

9- الجدول الآتي للتعرف على عدد الذرات لعناصر كل مركب مما يلى:

(D) مركب صودا الخبز (بيكربونات الصوديوم) NaHCO_3	(C) مركب الخل $\text{HC}_2\text{H}_3\text{O}_2$	(B) مركب الفركتوز $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$	(A) مركب صدأ الحديد Fe_2O_3
عدد ذرات الصوديوم (Na) =	عدد ذرات الاكسجين (O) =	عدد ذرات الكربون (C) =	عدد ذرات الحديد (Fe) =
عدد ذرات الهيدروجين (H) =	عدد ذرات الهيدروجين (H) =	عدد ذرات الهيدروجين (H) =	عدد ذرات الاكسجين (O) =
عدد ذرات الكربون (C) =	عدد ذرات الكربون (C) =	عدد ذرات الاكسجين (O) =	

9- على المعادلة الكيميائية التالية ارسم خط تحت المتفاعلات ارسم دائرة حول النواتج:



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

1- يسمى الحمض الموجود في عصير الليمون

ج/ الماء

ب/ الهيدروكلوريك

أ/ الستريك

2- يفقد الحمض أيون الهيدروجين الموجب عند تفاعلاته مع الماء ليشكل أيون

ج/ الماء

ب/ الهيدرونيوم

أ/ الستريك

3- يسمى الحمض الموجود داخل بطون البشر بحمض

ج/ الهيدروكلوريك

ب/ قاعدة

أ/ الكواشف

4- تكون القواعد عند تفاعلاتها مع الماء أيونات

Ph

ب/ الهيدروكسيد

أ/ الملح

5- تستخدم القواعد القوية في إذابة

ج/ الشمع

ب/ التربة

أ/ الشعر والأطعمة

6- يستخدم محلول هيدروكسيد الصوديوم في صناعة

ج/ القماش والصابون

ب/ الحديد

أ/ الجبن

7- تستخدم لتحديد الأحواض والقواعد ويظهر التفاعل عن طريق تغير اللون

ج/ الترمومتر

ب/ الكواشف

أ/ ميزان ذو كفتين

9- يطلق على قوة الحمض

ج/ الحمضية

ب/ درجة الحرارة

أ/ الكاشف

10- يشير الرقم الهيدروجيني المنخفض إلى (7-0)

ج/ حمض قوي

ب/ درجة الحرارة

أ/ القاعدة القوية

11- يشير الرقم الهيدروجيني المنخفض إلى (7-0)

ج/ الذوبانية

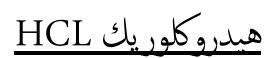
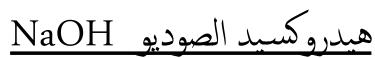
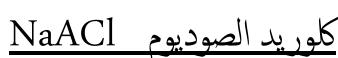
ب/ حمض قوي

أ/ القاعدة القوية

- 12- يشير الرقم الهيدروجيني المرتفع (7-14) إلى
 ج/ ملح ب/ الحمض القوي أ/ الستريك
- 13- يشير الرقم الهيدروجيني 7 إلى أن محلول
 ج/ أيون ب/ حمض أ/ متعادل
- 14- عند خلط حمض مع قاعدة ينتج
 ج/ ملح مع ماء ب/ حمض أ/ متعادل
- يستخدم ملح كلورات البوتاسيوم في صناعة
 ج/ الذهب ب/ المتفجرات أ/ الملح
- 15- الملح مركب مكون من أيونات
 ج/ سالبة فقط ب/ سالبة و موجبة أ/ موجبة فقط
- 15- تسمى محاليل الأملاح
 ج/ خليط ب/ أيونات أ/ الكتروليت
- 16- الذرات عندما تكتسب ذرات أو تفقد ذرات فإنها تصبح
 ج/ أيونات ب/ محاليل أ/ خليط
- 16- تعتبر الأمونيا من القواعد وتستخدم في صناعة
 ج/ الملح ب/ الخل أ/ الأسمدة
- 17- تنمو الزهور الكوبية الوردية في التربة
 ج/ القاعدية ب/ الحمضية أ/ الأسمدة
- 18- تنمو الزهور الكوبية الزرقاء في التربة
 ج/ الحمضية ب/ الخل أ/ القاعدية

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

19- صنف المركبات التالية ..



ج/ حمض

(.....)

ب/ قاعدة

(.....)

أ/ ملح

(.....)

20- اذكر خواص كل مما يلي

أ/ الأملاح

أ/ القواعد

أ/ الأحماض

.....

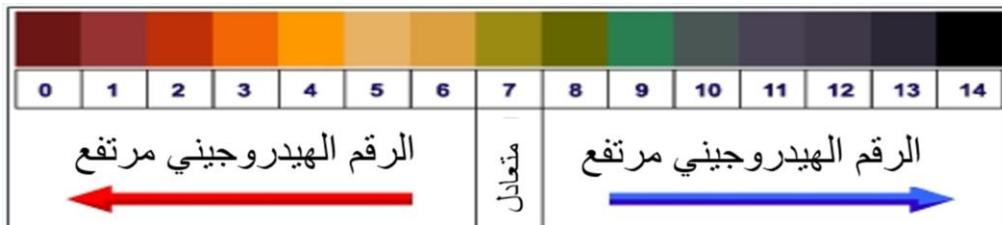
.....

.....

21- اذكر سبب توصيل الأملاح لتيارات الكهربائي؟

.....

السؤال الثالث..



مقياس الرقم

الهيدروجيني..

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

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

24- محلول المتعادل رقمه الهيدروجيني =.....

نتحت الأسئلة