

مراجعة للصف الخامس

علوم

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 (أ)	عمود (ب)
1- يتكون من خلال اتحاد عنصرين أو أكثر.....	النواتج
2- عندما ترتبط الذرات معا بطرق جديدة لتكوين مركبات مختلفة عن المركبات الأصلية	المتفاعلات
3- تسمى المواد الكيميائية على الجانب الأيسر من المعادلة اسم.....	المركب
4- تسمى المواد الكيميائية على الجانب الأيمن من المعادلة اسم.....	التفاعل الكيميائي (التغيرات الكيميائية)
5- الاسم الكيميائي للصدأ	كلوريد الصوديوم
6- الاسم الكيميائي لمالح الطعام	العناصر
7- تستخدم الأسماء الكيميائية أسماء	أكسيد الحديد

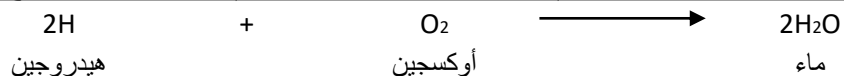
8- ضع علامة (✓) أمام الإجابة الصحيحة وعلامة (x) أمام الإجابة الخاطئة..

(....)	(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 لتتعرف على عدد الذرات لعناصر كل مركب مما يلي:

(A) مركب صدأ الحديد Fe ₂ O ₃	(B) مركب الفركتوز C ₆ H ₁₂ O ₆	(C) مركب الخل HC ₂ H ₃ O ₂	(D) مركب صودا الخبز (بيكربونات الصوديوم) NaHCO ₃
عدد ذرات الحديد (Fe)=	عدد ذرات الكربون (C)=.....	عدد ذرات الاكسجين=(O)	عدد ذرات الصوديوم (Na)=.....
عدد ذرات الاكسجين (O)=	عدد ذرات الهيدروجين (H)=...	عدد ذرات الهيدروجين=(H)	عدد ذرات الهيدروجين=(H)
	عدد ذرات الاكسجين (O)=.....	عدد ذرات الكربون (C)=.....	عدد ذرات الكربون (C)=.....

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.....
 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 (0-7)....
 أ/ القاعدة القوية ب/ درجة الحرارة ج/ حمض قوي
- 11- يشير الرقم الهيدروجيني المنخفض إلى (0-7)....
 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 ..

كلوريد الصوديوم NaCl

هيدروكسيد الصوديوم NaOH

هيدروكلوريك HCl

ج/ حمض (.....)	ب/ قاعدة (.....)	أ/ ملح (.....)
-------------------	---------------------	-------------------

20- أذكر خواص كل مما يلي

أ/ الأحماض	أ/ القواعد	أ/ الأملاح
------------------------------	------------------------------	------------------------------

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