اختبار تحصيلي لطالبات الصف الثاني متوسط بمادة الكيمياء

(الاختبار التحصيلي مع تعليماته)

عزيزتي الطالبة :

بين يديك اختبار تحصيلي الهدف منه قياس تحصيلك في الموضوعات التي درستها من مادة الكيمياء في الفصل الدراسي الثاني وتحديدا الفصول الخامس ، السادس والسابع من الكتاب المقرر .

اتبع التعليمات الاتية :

١- اكتب اسمك الثلاثي وصفك وشعبتك بخط واضح في المكان المخصص له .

٢- الاجابة تكون على ورقة الاسئلة نفسها .

٣- اجيبي عن جميع فقرات الاختبار من دون ترك اي فقرة .

٤- تصحيح الاجابة سيكون بواقع درجة واحدة لكل اجابة صحيحة ، وصفر للأجابة الخاطئة أو المتروكة أو عند وجود أكثر من اختيار للفقرة الواحدة.

٥- ارسم دائرة حول الحرف الذي يدل على الاجابة الصحيحة كما في المثال الأتي :

س/ الصيغة الكيميائية لكبريتيد الهيدروجين هي :

أ- H_2S ب- HCL ج- HS د- SH

ت	فقرات الأختبار التحصيلي
١	يوجد الماء في دم الأنسان بنسبة : أ- ٦٠ % ب- ٧٠ % ج- ٨٠ % د- ٩٠ %
٢	توصل العالمان (Joseph lewis و Alskander von) أن الماء : أ- يتكون من حجم من الهيدروجين فقط ب- يتكون من حجم من الأوكسجين فقط ج- يتكون من حجمين هيدروجين وحجم واحد اوكسجين د- يتكون من حجم واحد هيدروجين وحجم واحد اوكسجين
٣	معادلة الكشف عن بخار الماء هي : أ- $SO2+H2O \rightarrow H2SO3$ ب- $CO2+H2O \rightarrow H2CO3$ ج- $CuSO4+5H2O \rightarrow CuSO4.5H2O$ د- $NH_3+H_2O \rightarrow NH_4^+ + OH^-$
٤	يقصد بالمحلول هو : أ- المذاب والمذيب ب- المذاب فقط ج- المذيب فقط د- الملح الهيدروجيني
٥	يشذ الماء عن بقية السوائل بسبب : أ- زيادة كثافته عند الانجماد ب- قلة كثافته عند الانجماد ج- قلة حجمه عند الانجماد د- كثافته ثابته

٦	يزداد حجم الماء عند الأنجماد بسبب : أ- زيادة عدد الجزيئات المترابطة ب-زيادة عدد الأواصر الهيدروجينية ج-قلة عدد الجزيئات المترابطة د-تكسر الاواصر الهيدروجينية
٧	لكسر الاواصر الهيدروجينية لجزيئات الماء القطبية فأنها تحتاج الى طاقة : أ- كهربائية عالية ب- حرارية عالية ج- حرارية وكهربائية د- حركية
٨	يمتاز الماء بأرتفاع درجة غليانه نسبيا أذا ما قورن مع بقية السوائل والسبب يعود الى وجود الاواصر : أ- التساهمية ب- الهيدروجينية ج- التساهمية المستقطبة د- الايونية
٩	من المواد التي تذوب في الماء : أ- NaCl ب- KOH ج- NH_4OH د- كل ما سبق ذكره
١٠	أن زيادة ايون المغنيسيوم في الماء يؤدي الى : أ- حدوث عسرة ب-عدم حدوث عسرة ت-التأثير السلبي على حياة الانسان د- ليس له اي تأثير
١١	معادلة تفاعل حامض النتريك المخفف مع المغنيسيوم هي: أ- $CaCO_3+HCL\rightarrow CaCl_2+H_2O+CO_2$ ب- $Mg+2HNO_3\rightarrow Mg(NO_3)_2+H_2$ ج- $Ca(OH)_2+CO_2\rightarrow CaCO_3+H_2O$ د- $CaCO_3+2HCL\rightarrow CaCl_2+H_2O+CO_2$

١٢	من الحوامض الشائعة الأستعمال هي : أ- حامض الكبريتيك ب-حامض الستريك ج-حامض الهيدروركلوريك د-كل ما سبق ذكره
١٣	لصيغة العامة للحامض هي : أ- OHX ب- XH ج-HX د- XO
١٤	أحدى المعادلات الاتية تمثل معادلة تحضير حامض الكاربونيك : أ- $CO_2+H_2O\rightarrow H_2CO_3$ ب- $SO_2+H_2O\rightarrow H_2SO_3$ ج- $Ca(OH)_2+CO_2\rightarrow CaCO_3+H_2O$ د- $H_3PO_4\rightarrow 3H^++PO_4^{-3}$
١٥	الحامض احادي البروتون هو الذي يولد : أ- بروتونا واحدا ب-بروتونيين ج- ثلاث برتونات د- يولد بروتون واليكترون
١٦	عملية التزهر هي : أ- امتصاص الاملاح الرطوبة من الهواء ب-عدم فقدان الاملاح ماء تبلورها ج-فقدان الاملاح ماء تبلورها بالتجميد د-فقدان الاملاح ماء تبلورها بالتسخين
١٧	قيمة ال PH للمحاليل المتعادلة : أ- ٧ ب- ٨ ج- ٩ د- ٦

١٨	للمحاليل الحامضية القابلية على توصيل التيار الكهربائي لانها تتأين في الماء مكونة أيون : أ- ايون ال H^+ و ايون ال OH^- ب-ايون ال H^+ وايون أخر سالب حسب نوع الحامض ج-ايون H^+ د-ايون ال OH^-
١٩	تعتمد درجة حموضة المحلول على تركيز ايونات الهيدروجين لان : أ- ايونات H^+ مسؤولة عن ظهور الصفات الحامضية ب-أيونات OH^- مسؤولة عن ظهور الصفات ألحامضية ج-أيونات K^+ مسؤولة عن ظهور الحامضية والقاعدية د-عند زيادة تركيز H^+ تقل الصفات الحامضية
٢٠	يؤثر المحلول القاعدي في لون ورقة زهرة الشمس الحمراء تأثيراً : أ- قاعدياً ويحولها الى أصفر ب-قاعدياً ويحولها من زرقاء الى حمراء ج-قاعديا ويحولها من حمراء الى زرقاء د-قاعدياً ويحولها من احمر الى برتقالي
٢١	يسمى تفاعل الحامض مع القاعدة بتفاعل التعادل بسبب تكون : أ- الحامض المتعادل ب-القاعدة المتعادلة ج-الماء المتعادل د-الملح المتعادل

٢٢	يوجد نوعان من الأملاح النوع الأول الملح الهيدروجيني والنوع الثاني الملح الأعتيادي ويتميز الملح الاعتيادي عن الملح الهيدروجيني بانه يحل : أ- الايون الموجب للقاعدة محل جميع هيدروجين الحامض ب- الايون السالب للقاعدة محل جميع هيدروجين الحامض ج-الايون الموجب للقاعدة محل بعض هيدروجين الحامض د-الايون السالب للقاعدة محل بعض هيدروجين الحامض
٢٣	من الاساليب المستعملة لقياس ال PHهي : أ- استخدام اجهزة خاصة فقط ب-استخدام اوراق خاصة فقط ج-استخدام اجهزة واوراق خاصة د-أستخدام دليل الفينونفثالين
٢٤	يتعكر ماء الكلس عند امرار غاز ثنائي اوكسيد الكاربون فيه بسبب تكون : أ- راسب ابيض من كاربونات الكالسيوم ب-راسب ازرق من كاربونات الكالسيوم ج-راسب احمر من كاربونات الكالسيوم د-راسب اصفر من كاربونات الكالسيوم
٢٥	اي من الحوامض التالية يعد حامض ثنائي البروتون : أ- H_2S ب- CH_3COOH ج- H_3PO_3 د- HF
٢٦	اي من القواعد الأتية تعد قاعدة ثنائية الهيدروكسيد : أ- $NaOH$ ب- $Sr(OH)_3$ ج- $Sr(OH)_2$ د- $LiOH$
٢٧	ان ناتج تفكك حامض الفسفوروز هي : أ- $H_3PO_3 \rightarrow H^{+1}+PO_3^{-3}$ ب- $H_3PO_3 \rightarrow 2H^{+1}+PO_3^{-3}$ ج- $H_3PO_3 \rightarrow 3H^{+1}+PO_3^{-3}$ د- $H_3PO_3 \rightarrow 4H^{+1}+PO_3^{-3}$

٢٨	العدد الذري لذرة الكاربون هو : أ- ٩ ب- ٨ ج- ٧ د- ٦
٢٩	من خواص الماس : أ- أكثر صور الكاربون كثافة ب-غير موصل للتيار الكهربائي ج-له درجة انصهار عالية د-كل ما سبق ذكره
٣٠	الكاربون الذي يشبه في التركيب البلوري الكرافيت هو : أ- الرصاص ب-الفحم ج- الفوليرين د- الماس
٣١	يقصد بالثلج الجاف : أ- CO الصلب ب- SO الصلب ج-SO_2 الصلب د- CO_2 الصلب
٣٢	ناتج تفاعل اوكسيد الكالسيوم مع الماء هو : أ- $CaCO_3 \rightarrow Ca+CO_2$ ب-$CaCO_3+H_2O \rightarrow Ca(OH)_2+CO_2$ ج- حرارة $+CaO+H_2O \rightarrow Ca(OH)_2$ د- $Na_2O+H_2O \rightarrow 2NaOH$
٣٣	يتم تحضير الفحم الحيواني والفحم النباتي من : أ- الأول بأضافة H_2SO_4 والثاني بالتقطير الأتلافي للعظام . ب-الأول بالتقطير الأتلافي للعظام والثاني بأضافة HCl. ج- الأول بأضافة H_2SO_4 والثاني باضافة HCl. د- الأول يحضر بالتسخن والثاني بالتقطير الاتلافي للعظام .

٣٤	تكافؤ الكاربون في المركب K_2CO_3هو: أ- ثنائيا ب- احاديا ج- رباعيا د- ثلاثيا
٣٥	ينتج من تفاعل المغنيسيوم مع الكاربون : أ- Mg_2C $Mg+C\rightarrow$ ب- MgC_2 $Mg+C\rightarrow$ ج- $2MgC$ $Mg+C\rightarrow$ د- Mg_2C_2 $Mg+C\rightarrow$
٣٦	يتم الكشف عن غاز ثنائي اوكسيد الكاربون من خلال امرار غاز ثنائي اوكسيد الكاربون في: أ- اوكسيد الكالسيوم ب-كاربيد الكالسيوم ج- هيدروكسيد الكالسيوم د- نترات الكالسيوم
٣٧	الكاربون رباعي التكافؤ بسبب وجود : أ- اربع اواصر تساهمية ب-اربع اواصر هيدروجينية ج- اربع اواصر ايونية د- اربع اواصر تساهمية مستقطبة
٣٨	الماس مادة شديدة الصلابة وتعزى صلابته الى : أ- قوة الترابط بين ذرات الكاربون ب-درجة انصهاره العالية ج-كونه اكثر صور الكاربون كثافة د- كونه غير موصل للتيار الكهربائي

٣٩	يدخل الكرافيت في صناعة البوادق التي تتحمل التسخين الشديد لكون : أ- درجة انصهاره عالية ب- ذو بريق معدني ج- كثافته اقل من الماس د- موصل للتيار الكهربائي
٤٠	يستعمل الماس النقي في صناعة المجوهرات لانه مادة : أ- كثافتها عالية ب- شديدة الصلابة ج- شفافة د- لها بريق ولمعان

مع تمنياتي لكن بالنجاح

(الأجابات الأنموذجية لفقرات الأختبار التحصيلي)

الفقرة	الاجابة	الفقرة	الاجابة
١	د	٢١	ج
٢	ج	٢٢	ج
٣	ج	٢٣	ب
٤	أ	٢٤	أ
٥	ب	٢٥	أ
٦	ج	٢٦	ج
٧	ب	٢٧	ج
٨	ب	٢٨	د
٩	د	٢٩	ج
١٠	أ	٣٠	ب
١١	ب	٣١	د
١٢	أ	٣٢	ج
١٣	ج	٣٣	ب
١٤	أ	٣٤	ج
١٥	أ	٣٥	ب
١٦	د	٣٦	ج
١٧	أ	٣٧	أ
١٨	ب	٣٨	أ
١٩	أ	٣٩	أ
٢٠	ج	٤٠	د