

اختبار تحصيلي لطالبات الصف الأول متوسط بمادة العلوم / كيمياء

عزيزتي الطالبة:-

بين يديك اختبار تحصيلي للموضوعات التي درستها في مادة العلوم (الكيمياء). المطلوب منك قراءة كل عبارة رئيسة وبدائلها بدقة والاجابة عنها.

اتبعي التعليمات الآتية:-

- ١ - اكتبى اسمك وشعبتك ومدرستك في المكان المخصص.
- ٢ - لا تكتبى اي شيء على ورقة الاسئلة.
- ٣ - لا تتركى فقرة من دون الاجابة عنها ، لانها ستعامل معاملة الاجابة الخاطئة.

مثال للإجابة عن السؤال:

- الرمز الكيميائي لعنصر الهيليوم هو :

أ- He

ب- H

ج- H₂

د- H₂O

ت	رمز الاجابة الصحيحة
-	أ

فقرات الاختبار التحصيلي	ت
<p>١ اي مما يلي مادة صلبة متبلورة:</p> <p>أ- زجاج ب- مطاط ج- ثلج د- بلاستيك</p>	
<p>٢ اي من مجموعات الوحدات التالية تعبر عن وحدات الحجم:</p> <p>أ- $g - Cm^2 - L$ ب- $g - k - mL$ ج- $Cm^3 - L - mL$ د- $cm^2 - g - mL$</p>	
<p>٣ تأخذ السوائل شكل الوعاء الذي يحتويها وذلك لان من صفات المادة السائلة لها:</p> <p>أ- حجم محدد وشكل متغير ب- حجم متغير وشكل متغير ج- حجم متغير وشكل متغير د- حجم ثابت وشكل ثابت</p>	
<p>٤ تناسب بعض المواد كالماء بسهولة كالماء ولا تناسب بعض المواد بسهولة مثل العسل، ويعود ذلك الى:</p> <p>أ- اختلاف اللزوجة إذ ان لزوجة العسل اكبر من لزوجة الماء ب- اختلاف الكثافة إذ ان كثافة العسل اكبر من الماء ج- اختلاف اللزوجة إذ ان لزوجة الماء اكبر من لزوجة العسل د- اختلاف الكثافة إذ ان كثافة الماء اكبر من كثافة العسل</p>	
<p>٥ حجم الهواء الموجود في غرفة ابعادها (6m,5m,4m) :</p> <p>أ- $120cm^3$ ب- $15cm^3$ ج- $90Cm^3$ د- $60cm^3$</p>	

٦	<p>وحدات قياس الكتلة هي:</p> <p>أ- Kg-g-mg ب- Cm-L-g ج- mL-Kg-L د- cm-L-mg</p>
٧	<p>العلاقة الرياضية للكثافة :</p> <p>أ- الحجم * الوزن ب- الكتلة / الوزن ج- الكتلة / الحجم د- الحجم * المساحة</p>
٨	<p>وحدة قياس الكثافة :</p> <p>أ- g /Cm ب- g /Cm³ ج- g /Cm² د- g.Cm</p>
٩	<p>تقل كثافة الماء عند تحوله الى جليد بسبب:</p> <p>أ- زيادة في حجم الماء ب- نقصان في كتلة الماء ج- زيادة في كتلة الماء د- نقصان في حجم الماء</p>
١٠	<p>أصغر جزء من المادة وهي لا ترى بالعين المجردة تسمى بـ:</p> <p>أ- الذرة ب- المدار الالكتروني ج- الالكترونات د- النيوترونات</p>
١١	<p>جسيمات تكون ذات احجام اصغر من الذرة تسمى بـ:</p> <p>أ- البروتونات والنيوترونات ب- النيوترونات والالكترونات ج- البروتونات والالكترونات د- البروتونات والنيوترونات والالكترونات</p>

١٢	<p>تسمى الجسيمات التي توجد داخل النواة :</p> <p>أ- البروتونات والنيوترونات ب- الإلكترونات ج- الإلكترونات والبروتونات د- النيوترونات والإلكترونات</p>
١٣	<p>إذا احتوت ذرة عنصر الاركون على 18 إلكترونًا فما عدد البروتونات الموجودة في نواتها للذرة:</p> <p>أ- 36 ب- 18 ج- 9 د- 1</p>
١٤	<p>ان مجموع عدد البروتونات مع النيوترونات يعرف بـ :</p> <p>أ- العدد الكتلي ب- العدد الذري ج- عدد التأكسد د- عدد التكافؤ</p>
١٥	<p>عنصر ايونه موجب ثنائي الشحنة يعني انه:</p> <p>أ- اكتسب إلكترونًا واحدًا ب- فقد الكترونين ج- اكتسب الكترونين د- فقد إلكترون واحدًا</p>
١٦	<p>يشير عدد تأكسد العناصر الى:</p> <p>أ- عدد ونوع الشحنات ب- عدد الجزيئات ج- عدد النيوترونات د- عدد المدارات الإلكترونية</p>
١٧	<p>نظير العنصر هو :- نوع من العناصر الكيميائية التي :</p> <p>أ- تتشابه في صفاتها ب- تختلف في صفاتها ج- تتشابه في العدد الذري وتختلف في العدد الكتلي د- تختلف في العدد الذري وتتشابه في العدد الكتلي</p>

١٨	<p>الصيغة الكيميائية لجزيئة NH_3 تتألف من:</p> <p>أ- ثلاث ذرات هيدروجين وذرة نيتروجين ب- ثلاث ذرات كاربون وذرة نيتروجين ج- ذرة هيدروجين وثلاث ذرات نيتروجين د- ذرتين كاربون وثلاث ذرات هيدروجين</p>
١٩	<p>فرق الرابطة التساهمية عن الرابطة الايونية :</p> <p>أ- تنشأ بين ذرتين لا تميلان الى فقدان او اكتساب الالكترونات ب- تحصل بين ذرتين لا تميلان الى اكتساب الالكترونات ج- تحصل بين ذرتين تميلان الى اكتساب الكترونات د- تنشأ بين ذرتين تميلان الى فقدان واكتساب الالكترونات</p>
٢٠	<p>اعتمد موزلي في ترتيب العناصر في الجدول الدوري الحديث على:</p> <p>أ- الزيادة في العدد الذري ب- النقصان في العدد الذري ج- الزيادة في الكتلة الذرية د- النقصان في الكتلة الذرية</p>
٢١	<p>ترتيب العناصر بالجدول الدوري بنحو عمودي يسمى:</p> <p>أ- الدورة ب- الزمرة ج- السلم د- العمود</p>
٢٢	<p>اغلب العناصر الموجودة على يسار الجدول الدوري تسمى بـ:</p> <p>أ- الفلزات ب-الغازات ج- اللافلزات د- اشباه الفلزات</p>
٢٣	<p>غالباً ما تخزن الفلزات في الزيوت لكي لا تتفاعل مع الماء والهواء كونها:</p> <p>أ- فعالة جداً ب- غير فعالة ج- غير نشطة د- قليلة الفعالية</p>

٢٤	<p>عنصر فلزي يستعمل في المجال الطبي يسمى بـ :</p> <p>أ- البلاتين Pt ب- الخارصين Zn ج- الكروم Cr د- البوتاسيوم K</p>
٢٥	<p>بأي عنصر تبدأ الزمرة الاولى وبأي عنصر تنتهي :</p> <p>أ- الليثيوم (Li) - الفرانسيوم (Fr) ب- الكلور (Cl) - الليثيوم (Li) ج- اليود (I) - الفرانسيوم (Fr) د- البروم (Br) - الليثيوم (Li)</p>
٢٦	<p>احد العناصر التالية ينفصل عن بقية عناصر الجدول الدوري بسبب سلوكه بوصفه فلز او لافلزا :</p> <p>أ- الهيدروجين ب- الزنك ج- الصوديوم د- الألمنيوم</p>
٢٧	<p>عنصر لافلزي يستعمل في صناعة اجهزة قياس شدة الاضاءة :</p> <p>أ- السيلكون Si ب- السليسيوم Se ج- البورون B د- الجرمانيوم Ge</p>
٢٨	<p>غاز يستعمل في ملئ المناطيد :</p> <p>أ- الهيليوم ب- النيتروجين ج- الكلور د- الاوكسجين</p>
٢٩	<p>ان تغير يحدث على مادة او مجموعة من المواد مكونة مادة او مواد من نوع جديد يعد تفاعل :</p> <p>أ- كيميائي ب- فيزيائي ج- جزيئي د- نري</p>

٣٠	<p>تفاعل كيميائي احد نواتجه دائماً اوكسيد العنصر يعرف بـ تفاعل :</p> <p>أ- الاحتراق ب- الاستبدال الاحادي ج- الاستبدال الثنائي د- الاتحاد</p>
٣١	<p>المعادلة الكيميائية هي طريقة مختصرة للتعبير عن تفاعل:</p> <p>أ- كيميائي بدلالة الرموز ب- فيزيائي بدلالة الصيغ الكيميائية ج- كيميائي بدلالة الرموز والصيغ الكيميائية د- فيزيائي بدلالة الرموز والصيغ الكيميائية</p>
٣٢	<p>العدد الذي يجعل المعادلة الاتية موزونة :-</p> $—K+Br_2 \longrightarrow 2KBr$ <p>أ- 9 ب- 6 ج- 3 د- 2</p>
٣٣	<p>ان احدى طرائق تنقية المياه في المنزل:</p> <p>أ- المرشحات ب- اشعة الازون ج- اشعة فوق البنفسجية د- بالكلور</p>
٣٤	<p>يعود سبب تكون الحموضة في اللبن الرائب الى وجود:</p> <p>أ- الفايروسات ب- الفطريات ج- البكتريا د- الطفيليات</p>
٣٥	<p>تتميز بسترة الحليب من غليه ان عملية البسترة يتم فيها:</p> <p>أ- تسخين الحليب الى ٩٠ درجة سيليزية وتبريده مباشرة الى ١٠ درجات سيليزية ب- تسخين الحليب الى ٦٥ درجة سيليزية ج- تسخين الحليب بدرجة حرارة (٢٥ درجة سيليزية) د- تسخين الحليب الى ١٠٠ درجة سيليزية</p>

٣٦	<p>مادة غذائية سائلة ناتجة من تحول المواد السكرية والنشوية الى حامض الخليك تعرف بـ:</p> <p>أ- الخل ب- الماء ج- الحليب د- اللبن</p>
٣٧	<p>يعرف النفط الخام بأنه سائل:</p> <p>أ- عديم اللون ذو رائحة مميزة يمتزج مع الماء ب- عديم اللون وعديم الرائحة لا يمتزج مع الماء ج- كثيف زيتي اسود مخضر او بني ذو رائحة كريهة لا يمتزج مع الماء د- لزج ذو رائحة نفاثة قليل الكثافة يمتزج مع الماء</p>
٣٨	<p>تدعى عملية فصل المكونات الرئيسية للنفط الخام بعضها عن بعض بـ:</p> <p>أ- العزل ب- التكرير ج- التنقية د- الغريلة</p>
٣٩	<p>قارني بين المركبات الايونية والمركبات التساهمية من حيث (قابلية التوصيل الكهربائي، ودرجة انصهارها، ونوع الرابطة)</p>
٤٠	<p>صنفي المواد الموجودة في الطبيعة على اساس وجودها</p>

الاسم:

ملحق (١٢ - ب)

الصف والشعبة:

ورقة اجابة الطالبة عن الاختبار التحصيلي

المدرسة:

ملاحظة: ضعي دائرة حول الاجابة الصحيحة

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

الفقرة	الاجابة الصحيحة		
٣٩	من حيث	المركبات الايونية	المركبات التساهمية
	قابلية التوصيل الكهربائي		
	درجة انصهارها		
	نوع الرابطة		
٤٠	١-		
	٢-		
	٣-		

ملحق (١٢-ج)

الاجوبة النموذجية للاختبار التحصيلي

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

س/٣٩

ت	المركبات الايونية	المركبات التساهمية
١	موصلة للتيار الكهربائي	غير موصلة للتيار الكهربائي
٢	لها درجات انصهار عالية	لها درجات انصهار واطئة
٣	متكونة من ارتباط عناصر بروابط ايونية	متكونة من ارتباط عناصر بروابط تساهمية

س/٤٠

تصنف المواد الموجودة في الطبيعة على اساس وجودها الى:-

- ١- مواد طبيعية (كالماء، وملح الطعام)
- ٢- مواد مشتقة من مواد طبيعية (كالأجبان، والعطور)
- ٣- مواد مصنعة (كالأسمنت، والزجاج)