

## اختبار تحصيلي لطلاب الصف الأول متوسط بمادة العلوم / كيمياء

عزيزي 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- اكتب اسمك وشعبتك ومدرستك في المكان المخصص.
- ٢- لا تكتبي اي شيء على ورقة الاسئلة.
- ٣- لا تتركي فقرة من دون الاجابة عنها ، لانها ستعامل معاملة الاجابة الخاطئة.

مثال للإجابة عن السؤال:

- الرمز الكيميائي لعنصر الهيليوم هو :

أ- He

ب- H

ج- H<sub>2</sub>

د- H<sub>2</sub>O

رمز الاجابة الصحيحة	ت
أ	-

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

وحدات قياس الكتلة هي:	٦
<ul style="list-style-type: none"> <li>أ- <math>\text{Kg-g-mg}</math></li> <li>ب- <math>\text{Cm-L-g}</math></li> <li>ج- <math>\text{mL-Kg-L}</math></li> <li>د- <math>\text{cm-L-mg}</math></li> </ul>	
العلاقة الرياضية للكثافة : <ul style="list-style-type: none"> <li>أ- الحجم * الوزن</li> <li>ب- الكتلة / الوزن</li> <li>ج- الكتلة / الحجم</li> <li>د- الحجم * المساحة</li> </ul>	٧
وحدة قياس الكثافة : <ul style="list-style-type: none"> <li>أ- <math>\text{g /Cm}</math></li> <li>ب- <math>\text{g /Cm}^3</math></li> <li>ج- <math>\text{g /Cm}^2</math></li> <li>د- <math>\text{g.Cm}</math></li> </ul>	٨
تقل كثافة الماء عند تحوله الى جليد بسبب: <ul style="list-style-type: none"> <li>أ- زيادة في حجم الماء</li> <li>ب- نقصان في كتلة الماء</li> <li>ج- زيادة في كتلة الماء</li> <li>د- نقصان في حجم الماء</li> </ul>	٩
أصغر جزء من المادة وهي لا ترى بالعين المجردة تسمى بـ: <ul style="list-style-type: none"> <li>أ- الذرة</li> <li>ب- المدار الالكتروني</li> <li>ج- الالكترونات</li> <li>د- النيوترونات</li> </ul>	١٠
جسيمات تكون ذات احجام اصغر من الذرة تسمى بـ: <ul style="list-style-type: none"> <li>أ- البروتونات والنيوترونات</li> <li>ب- النيوترونات والالكترونات</li> <li>ج- البروتونات والالكترونات</li> <li>د- البروتونات والنيوترونات والالكترونات</li> </ul>	١١

١٢	<p>تسمى الجسيمات التي توجد داخل النواة :</p> <p>أ- البروتونات والنيوترونات      ب- الالكترونات      ج- الالكترونات والبروتونات      د- النيوترونات والالكترونات</p>
١٣	<p>اذا احتوت ذرة عنصر الاركون على 18 إلكتروناً فما عدد البروتونات الموجودة في</p>
نواتها للذرة:	<p>أ- 36      ب- 18      ج- 9      د- 1</p>
١٤	<p>ان مجموع عدد البروتونات مع النيوترونات يعرف بـ :</p>
١٤	<p>أ- العدد الكتلي      ب- العدد الذري      ج- عدد تأكسد      د- عدد التكافؤ</p>
١٥	<p>عنصر ايونه موجب ثانوي الشحنة يعني انه:</p>
١٥	<p>أ- اكتسب إلكتروناً واحداً      ب- فقد كترونين      ج- اكتسب كترونين      د- فقد إلكترون واحداً</p>
١٦	<p>يشير عدد تأكسد العناصر الى:</p>
١٦	<p>أ- عدد ونوع الشحنات      ب- عدد الجزيئات      ج- عدد النيوترونات      د- عدد المدارات الالكترونية</p>
١٧	<p>نظير العنصر هو :- نوع من العناصر الكيميائية التي :</p>
١٧	<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	الصيغة الكيميائية لجزيئه $NH_3$ تتألف من:	أ- ثلاثة ذرات هيدروجين وذرة نتروجين ب- ثلاثة ذرات كاربون وذرة نتروجين ج- ذرة هيدروجين وثلاث ذرات نتروجين د- ذرتين كاربون وثلاث ذرات هيدروجين
١٩	فرق الرابطة التساهمية عن الرابطة الايونية :	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 الالكترونات د- تنشأ بين ذرتين تميلان الى فقدان واكتساب الالكترونات
٢٠	اعتمد موزلي في ترتيب العناصر في الجدول الدوري الحديث على:	أ- الزيادة في العدد الذري ب- النقصان في العدد الذري ج- الزيادة في الكتلة الذرية د- النقصان في الكتلة الذرية
٢١	ترتيب العناصر بالجدول الدوري بنحو عمودي يسمى:	أ- الدورة ب- الزمرة ج- السلم د- العمود
٢٢	أغلب العناصر الموجودة على يسار الجدول الدوري تسمى بـ:	أ- الفلزات ب- الغازات ج- اللافزات د- اشباه الفلزات
٢٣	غالباً ما تخزن الفلزات في الزيوت لكي لا تتفاعل مع الماء والهواء كونها:	أ- فعالة جداً ب- غير فعالة ج- غير نشطة د- قليلة الفعالية

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

٣٠ تفاعل كيميائي احد نواتجه دائماً او كسيد المعنصر يعرف بـ تفاعل :	أ- الاحتراق ب- الاستبدال الاحادي ج- الاستبدال الثنائي د- الاتحاد
٣١ المعادلة الكيميائية هي طريقة مختصرة للتعبير عن تفاعل:	أ- كيميائي بدلالة الرموز ب- فيزيائي بدلالة الصيغ الكيميائية ج- كيميائي بدلالة الرموز والصيغ الكيميائية د- فيزيائي بدلالة الرموز والصيغ الكيميائية
٣٢ العدد الذي يجعل المعادلة الآتية موزونة :-	$K + Br_2 \longrightarrow 2KBr$ أ- 9 ب- 6 ج- 3 د- 2
٣٣ ان احدى طرائق تنقية المياه في المنزل:	أ- المرشحات ب- اشعة الاوزون ج- اشعة فوق البنفسجية د- بالكلور
٣٤ يعود سبب تكون الحموضة في اللبن الرائب الى وجود:	أ- الفايروسات ب- الفطريات ج- البكتيريا د- الطفيليات
٣٥ تتميز بسترة الحليب من غليه ان عملية البسترة يتم فيها:	أ- تسخين الحليب الى ٩٠ درجة سيليزية وتبریده 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

مادة غذائية سائلة ناتجة من تحول المواد السكرية والنشوية الى حامض الخليك  
تعرف بـ:

- أ- الخل
- ب- الماء
- ج- الحليب
- د- اللبن

٣٦

يعرف النفط الخام بأنه سائل:

٣٧

- أ- عديم اللون ذو رائحة مميزة يمترز مع الماء
- ب- عديم اللون وعديم الرائحة لا يمترز مع الماء
- ج- كثيف زيتوي اسود مخضر او بني ذو رائحة كريهة لا يمترز مع الماء
- د- لزج ذو رائحة نفاثة قليل الكثافة يمترز مع الماء

٣٨

تدعى عملية فصل المكونات الرئيسية للنفط الخام بعضها عن بعض بـ:

- أ- العزل
- ب- التكرير
- ج- التقية
- د- الغربلة

٣٩

قارني بين المركبات الايونية والمركبات التساهمية من حيث (قابلية التوصيل الكهربائي، ودرجة انصهارها، ونوع الرابطة)

٤٠

صنفي المواد الموجودة في الطبيعة على اساس وجودها

الاسم:

## ملحق (١٢ - ب)

الصف والشعبة:

### ورقة اجابة الطالبة عن الاختبار التحصيلي

المدرسة:

ملاحظة: ضعي دائرة حول الاجابة الصحيحة

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

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

## ملحق (٤-ج)

### الاجوبة النموذجية للاختبار التحصيلي

رقم السؤال	البديل الصحيح	رقم السؤال						
١. ج	٣١. ج	٢. ج	٣٢. د	٣. ج	٤١. ج	٥. ج	٦. ج	٧. ج
٢. ج	٣٢. د	٣. ج	٣٣. أ	٤. ج	٣٤. ج	٥. ج	٦. ج	٧. ج
٣. ج	٣٣. أ	٤. ج	٣٤. أ	٥. ج	٣٥. أ	٦. ج	٧. ج	٨. ج
٤. ج	٣٤. ج	٥. ج	٣٥. أ	٦. ج	٣٦. أ	٧. ج	٨. ج	٩. ج
٥. ج	٣٥. أ	٦. ج	٣٦. أ	٧. ج	٣٧. ج	٨. ج	٩. ج	١٠. ج
٦. ج	٣٦. أ	٧. ج	٣٧. ج	٨. ج	٩. ج	١٠. ج		
٧. ج	٣٧. ج	٨. ج	٣٨. ب	٩. ج	١٠. ج			
٨. ج	٣٨. ب	٩. ج		١٠. ج				
٩. ج		١٠. ج						
١٠. ج								

٣٩/س

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

٤٠/س

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 (كالأسمدة، والزجاج)