

## اختبار تحصيلي لدى طالبات الصف الثاني المتوسط في مادة الكيمياء

### تعليمات الإجابة عن الاختبار التحصيلي

عزيزتي الطالبة:

بين يديك اختبار تحصيلي للمادة الدراسية التي درستوها في مادة الكيمياء للفصول الثلاثة الأخيرة من الكتاب المقرر خلال الفصل الدراسي الثاني، وفيما يأتي تعليمات الاختبار:-

- (1) اكتبي اسمك والمعلومات الأخرى في المكان المخصص لها في ورقة الإجابة.
- (2) قراءة سؤال قراءة جيدة ومتأنية قبل البدء بالإجابة.
- (3) يتكون هذا الاختبار من (50) فقرة كل فقرة رئيسة تحتوي على أربعة بدائل (أ، ب، ج، د).
- (4) الإجابة عن الأسئلة جميعها دون ترك .
- (5) تكون الإجابة بوضع دائرة حول الحرف الذي يمثل الجواب الصحيح لكل سؤال، وكما موضح في المثال الآتي:  
مثال /الرمز الكيميائي لعنصر الحديد هو:

أ- Al (ب) ب - Fe ج - Cu د - Ca

(6) درجة الاختبار تكون على النحو الآتي:

- الإجابة الصحيحة لكل فقرة تعطي درجة واحدة.
- الإجابة غير الصحيحة أو المتروكة أو اختيار أكثر من بديل تعطي صفراً.

الفقرات	
1- العالم الذي حضر الماء عام 1784م هو هو: أ-لافوازييه ب- هنري كافنديش ج- نيوتن د- مندل	
2- التركيب الكيميائي للماء يتكون من اتحاد: أ- حجم من الهيدروجين وحجم من الأوكسجين ب- حجمين من الهيدروجين وحجمين من الأوكسجين ج- حجمين من الهيدروجين وحجم من الأوكسجين د- حجم من الهيدروجين وحجمين من الأوكسجين	
3 المادة الأساسية في الخلايا الحية للجسم هي: أ- البروتوبلازم ب- الدم ج- الماء د- البلازما	
4- قوة التجاذب بين جزيئات الماء هي: أ- أيونية ب- تساهمية ج- تناسقية د- هيدروجينية	
5- اللون الظاهري للماء سببه وجود: أ- المواد العالقة ب- المواد العضوية ج- المواد غير العضوية د- المواد العضوية وغير العضوية	
6- يتكون $H_2SO_4$ من: أ- $SO_2 + H_2O_2$ ب- $HO + HSO_3$ ج- $SO_3 + H_2O$ د- $H_2S + 2O_2$	
7- الغاز الذي يحدث عسرة الماء نتيجة ذوبانه في مياه الأمطار هو: أ- CO ب- $CO_2$ ج- $SO_2$ د- $H_2S$	
الفقرات	
8- سبب العسرة المؤقتة في الماء هو أملاح: أ- كربونات الصوديوم ب- كبريتات الصوديوم ج- كبريتات الكالسيوم د- كربونات الكالسيوم الهيدروجينية	
9- ناتج التفكك من أ- $CO_3 + H_2O + CaCO_2$ ب- $H_2CO_3 + CO_3 + 2CO$ ج- $CaCO_3 CO_2 + H_2O$ د- $Ca(OH)_2 + CO_3 + CO$	
10- سبب العسرة الدائمة في الماء: أ- كربونات الكالسيوم ب- أكسيد المغنيسيوم ج- كربونات المغنيسيوم د- أملاح الكالسيوم	

<p>11- تزال العسرة الدائمة بواسطة إضافة:  أ- كبريتات الصوديوم  ب- كربونات الصوديوم  ج- كبريتات الكالسيوم  د- كربونات الكالسيوم</p>
<p>12- الماء اليسر هو الماء الخالي من:  أ- الأملاح  ب- الشوائب  ج- السكر  د- الرمل</p>
<p>13- يذيب الماء الكثير من المواد فيسمى المذاب والمذيب معا:  أ- مركباً  ب- عنصراً  ج- مخلوطاً  د- محلولاً</p>
<p>14- لون كبريتات النحاس اللامائية هو:  أ- أبيض  ب- أزرق  ج- أحمر  د- وردي</p>
<p>الفقرات</p>
<p>15- المادة التي لها القابلية على امتصاص بخار الماء من الهواء الجوي ثم الذوبان فيه هي:  أ- كلوريد الصوديوم  ب- كربونات الصوديوم  ج- هيدروكسيد الصوديوم  د- كربونات البوتاسيوم</p>
<p>16- الحامض الذي يساعدنا على مقاومة البرد هو:  أ- ألكليك  ب- الاسكوريك  ج- الكبريتيك  د- الهيدروكلوريك</p>
<p>17- يسمى المركب <math>H_2S</math> بحامض:  أ- الهيدروكبريتيك  ب- الكبريتيك  ج- الكبريتوز  د- الهيدروكبريت</p>
<p>18- تغير الحوامض لون ورقة عباد الشمس إلى اللون:  أ- الأصفر  ب- الأحمر  ج- الأزرق  د- الأخضر</p>

19- ناتج تفاعل $Mg + 2HNO_3$ هو:	
أ- $Mg[(HNO_3)_2]$	ب- $Mg(NO_3)_3 + H_2$
ج- $MgO + 2HNO_2$	د- $Mg(NO_3)_2 + H_2$
20- تعكر ماء الكلس بسبب تكون راسب أبيض من:	
أ- كربونات الكالسيوم	ب- كربونات الصوديوم
ج- كبريتات الكالسيوم	د- كبريتات الصوديوم
21- يتكون حامض الكبريتوز ( $H_2SO_3$ ) من تفاعل:	
أ- غاز ثنائي أوكسيد الكبريت مع الماء	ب- غاز أحادي أوكسيد الكبريت مع الماء
ج- غاز ثالث أوكسيد الكبريت مع الماء	د- غاز ثنائي أوكسيد الكربون مع الماء
الفقرات	
22- الحامض ثلاثي البروتون هو:	
أ- $H_2SO_4$	ب- $HCl$
ج- $NaOH$	د- $H_3PO_4$
23- يدخل هيدروكسيد الصوديوم في صناعة:	
أ- الأسمدة	ب- الصابون
ج- الطلاء	د- الأدوية
24- تسمية $Ca(OH)_2$ هي:	
أ- أوكسيد الكالسيوم	ب- كبريتات الكالسيوم
هيدروكسيد الكالسيوم	د- كربونات الكالسيوم
ج-	
25- تمتاز القواعد بطعمها:	
أ- المالح	ب- الحامضي
ج- الحلو	د- المر
26- تغير القواعد لون ورقة عباد الشمس إلى اللون:	
أ- الأزرق	ب- الأخضر
ج- الوردي	د- الأحمر

<p>27- ناتج تأين <math>\text{NH}_4\text{OH}</math> في المحلول المائي هو :</p> <p>أ- <math>\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}</math>  ب- <math>\text{NH}_4^+ + \text{OH}^-</math>  ج- <math>\text{NH}_2^- + \text{H}_4\text{O}</math>  د- <math>\text{NH} + \text{H}_4\text{O}</math></p>
<p>28- أي المركبات التالية قاعدة ثنائية الهيدروكسيد:</p> <p>أ- <math>\text{NaOH}</math>      ب- <math>\text{Al(OH)}_3</math>      ج- <math>\text{Ca(OH)}_2</math>      د- <math>\text{KOH}</math></p>
<p>29- يتكون <math>\text{NaOH}</math> من تفاعل:</p> <p>أ- <math>\text{NaO} + \text{H}_2\text{O}</math>  ب- <math>\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}</math>  ج- <math>\text{Na} + \text{H}_2\text{O}</math>  د- <math>\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}</math></p>
<p>الفقرات</p>
<p>30- لون دليل الميثيل الأحمر في المحلول الحامضي:</p> <p>أ- برتقالي      ب- أحمر      ج- عديم اللون      د- أصفر</p>
<p>31- في المحلول المتعادل تكون قيمة pH :</p> <p>أ- 4      ب- 4,5      ج- 7      د- 7,5</p>
<p>32- ناتج تفاعل <math>\text{HCl} + \text{NaOH}</math> هو :</p> <p>أ- <math>\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}</math>      ب- <math>\text{NaH} + \text{ClONa}</math>  ج- <math>\text{OCl} + \text{NaH}_2</math>      د- <math>\text{NaO} + \text{H}_2\text{Cl}</math></p>
<p>33- الأوكسيد الحامضي هو:</p> <p>أ- <math>\text{CuO}</math>      ب- <math>\text{SiO}_2</math>      ج- <math>\text{H}_2\text{O}</math>      د- <math>\text{NaOH}</math></p>
<p>34- تفقد بعض الأملاح ماء تبلورها بالتسخين وتؤدي إلى تغير لون الملح في عملية:</p> <p>أ- التميؤ      ب- البلورة      ج- التبخر      د- التزهير</p>
<p>35- المركب <math>\text{NaCl}</math> هو:</p> <p>أ- ملح      ب- حامض      ج- قاعدة      د- مخلوط</p>

36- تسمية $CaBr_2$ هي: أ- بروميد المغنيسيوم ج- بروميد الكالسيوم ب- أوكسيد الكالسيوم د- كلوريد الكالسيوم
37- تكافؤ الكربون في أغلب مركباته: أ- ثنائي ب- ثلاثي ج- رباعي د- خماسي
<b>الفقرات</b>
38- الأصرة الموجودة بين ذرات الكربون هي: أ- تساهمية ب- هيدروجينية ج- أيونية د- تناسقية
39- يوجد الكربون في الطبيعة بصورة: أ- معقد ب- حر و متحد ج- متحد د- حر
40- درجة انصهار الماس هي: أ- $500^{\circ}C$ ب- $1000^{\circ}C$ ج- $3600^{\circ}C$ د- $4000^{\circ}C$
41- أحد صور الكربون قادرة على التوصيل الكهربائي: أ- الفوليرين ب- الماس ج- الكرافيت د- الفحم
42- تصنع البنادق المستخدمة لصهر بعض الفلزات كالذهب من الكرافيت لأنه: أ- هش جداً ب- صلب جداً ج- درجة انصهاره واطئة د- درجة انصهاره عالية
43- يسمى الفحم الذي يحضر بالتقطير الاتلافي للعظام هو: أ- الحيواني ب- النباتي ج- الحجري د- السكر
44- من الخواص الفيزيائية للكربون : أ- مادة سائلة ب- يذوب في بعض المعادن المنصهرة ج- له طعم ورائحة د- يذوب في الماء
45- الحامض الذي يستعمل في تحضير غاز CO هو: أ- HCl ب- $H_3PO_4$ ج- $HNO_3$ د- HCOOH
<b>الفقرات</b>

46- من الخواص الفيزيائية لغاز CO:

أ- غاز ذات لون ورائحة

ب- سام جداً

ج- يذوب في الماء

د- أثقل من الهواء

47- حامض الكبريتيك لا يفضل استعماله بدل حامض الهيدروكلوريك المخفف في تحضير

CO<sub>2</sub> وذلك لتكوين:

أ- كربونات الكالسيوم

ب- كربونات المغنيسيوم

ج- كبريتات الكالسيوم

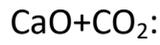
د- كبريتات المغنيسيوم

48- الغاز الذي يتفاعل مع الماء مكوناً حامض الكربونيك هو:

أ- SO<sub>2</sub>      ب- CO      ج- O<sub>2</sub>      د- CO<sub>2</sub>



49- ما ناتج تفاعل



أ- Ca + CO<sub>3</sub>

ب- CaCO<sub>3</sub>

ج- CaO<sub>2</sub> + CO

د- CaCO + O<sub>2</sub>

50- مسحوق أبيض غير متبلورة يتفاعل مع الماء بشدة فيتكون هيدروكسيد الكالسيوم من

أوكسيد:

أ- الكالسيوم

ب- النحاس

ج- الحديد

د- الفضة