اختبار تحصيلي بمادة العلوم لطالبات الصف الثاني متوسط

تعليمات الاختبار التحصيلي لمادة العلوم

اسم الطالبة	
الصف	
الشعبة	
الزمن	45 دقيقة

عزيزتي الطالبة:

يهدف الاختبار الذي بين يديكِ إلى قياس مدى تحصيلكِ الدراسي لمادة العلوم والمتضمنة لموضوعات الوحدات الثلاث من كتابكِ المقرر، إذ يتضمن الاختبار (35) فقرة من نوع الاختيار من متعدد، إذ تتألف كُلّ فِقرة من عبارة متبوعة بأربعة اختيارات (بدائل) واحد منها فقط صحيح، مجموع درجات السؤال (35) درجة، لكل فقرة درجة واحدة، إذا كانت الإجابة صحيحة وصفر اذا كانت الاجابة غير صحيحة أو بدون اجابة.

المطلوب منكِ:

1. قراءة كل فقرة بدقة وانتباه.
2. اختيار الإجابة الصحيحة، ثم دون أجابتكِ على ورقة الإجابة المرافقة.
3. لا تتركِ فقرة من دون إجابة.
4. ضعي دائرة حول حرف الاختبار الصحيح.
5. تعامل الفقرة المتروكة أو التي تحمل أكثر من إجابة واحدة معاملة الفقرة غير الصحيحة.

المثال التطبيقي: يطلق على أصغر جزء من المادة يحمل خواص تلك المادة مصطلح:

أ	ب	ج	د
الايونات	الذرة	البروتينات	الجزيئة

1. عندما تكتسب أو تفقد الذرة لإلكترون واحد أو أكثر تسمى:

أ	ب	ج	د
الايون	البروتون	الالكترون	النيترون

2. يختلف الايون السالب عن الايون الموجب من حيث أنه:

أ	ب	ج	د
فاقد الالكترونات	مكتسب الالكترونات	عدد البروتونات يساوي الالكترونات	عدد البروتونات أكثر من الالكترونات

3. ذرة غلافها الثاني يحتوي على (7) الكترونات، فأنها ستكون أيوناً يحمل شحنة:

أ	ب	ج	د
1+	1−	2+	2−

4. نشوء قوة كيميائية تربط بين الذرات مع بعضها البعض تدعى:

أ	ب	ج	د
الهدرجة	الاختزال	الاكسدة	الرابطة الكيميائية

5. العناصر النبيلة التي تحتوي على الكترونين في غلافها الخارجي هو:

أ	ب	ج	د
الهليوم	الاوكسجين	الهيدروجين	النيون

6. عند انتقال الكترون التكافؤ من ذرة الى ذرة اخرى فان الذرة تتحول الى:

أ	ب	ج	د
أيون	مركب	عنصر	مخلوط

7. سبب استقرار العناصر النبيلة هو ان غلافها الخارجي:

أ	ب	ج	د
نصف مشبع بالإلكترونات	غير مشبع بالإلكترونات	مشبع بالإلكترونات	يحتوي على الكترونين

8. من المواد التي ترتبط برابطة أيونية:

أ	ب	ج	د
الفلور	كلوريد الصوديوم	الماء	الميثان

9. تصنف المركبات اعتماداً على:

أ	ب	ج	د
الصيغة الكيميائية	نوع الرابطة الكيميائية	الاصرة الكيميائية	المعادلة الكيميائية

10. شحنة الايون عند اكتساب الالكترونات تكون:

أ	ب	ج	د
سالبة	قوية	موجبة	متعادلة

11. قوى فاندرفالز هي قوى فيزيائية وليست روابط:

أ	ب	ج	د
أيونية	تساهمية	كيميائية	فلزية

12. هناك ذرات أو عناصر توجد فيها قوى فاندرفالز مثل:

أ	ب	ج	د
بروم	الماء	الكحول	كلوريد الهيدروجين

13. سبب ارتفاع درجة غليان الماء هو وجود:

أ	ب	ج	د
الاوكسجين	ذرتي هيدروجين	الرابطة الهيدروجينية	الكاربون

14. تحدث الرابطة الهيدروجينية بين ذرتي:

أ	ب	ج	د
النتروجين والفلور	الكاربون والبوتاسيوم	الصوديوم والكلور	الاوكسجين والهيدروجين

15. التعبير عن التفاعل الكيميائي بكتابة أسماء ورموز للمواد الداخلة في التفاعل و الخارجة منه تسمى:

أ	ب	ج	د
الصيغة الكيميائية	التفاعل الكيميائي	المعادلة الكيميائية	الاصرة الكيميائية

16. يعبر هذا السهم (↑) في المعادلة الكيميائية عن وجود مادة:

أ	ب	ج	د
سائلة	صلبة	غازية	راسب

17. ناتج المعادلة الآتية c + o2 هو:

أ	ب	ج	د
CO	O_2C	C_2O	CO_2

18. تسمى عملية كسر أواصر المواد المتفاعلة وتكون أواصر المواد الناتجة:-

أ	ب	ج	د
الذوبان	التفاعل الكيميائي.	الانصهار	الاحتراق

19. يطلق على المواد التي تتكسر أواصرها في التفاعل الكيميائي بالمواد:

أ	ب	ج	د
المتفاعلة	الناتجة	المساعدة	المتحررة

20. تفاعل الاحتراق يحدث بوجود وفرة من المادة مع:

أ	ب	ج	د
النتروجين	الكاربون	الكلور	الاوكسجين

21. محلول السكر في الماء غير قابل على التوصيل الكهربائي، لان مركب السكر:

أ	ب	ج	د
أيوني لا يذوب في الماء ولا يكون شحنات	تساهمي يذوب في الماء لكن لا يكون شحنات	ايوني يذوب في الماء لكن لا يكون شحنات	تساهمي يذوب في الماء ويكون شحنات

22. أمثلة المركبات التساهمية هو:

أ	ب	ج	د
البنزين	هيدروكسيد الصوديوم	ملح الطعام	الأوزون

23. لا يمتزج زيت الزيتون عند أضافته الى الماء، لأنه من المركبات:

أ	ب	ج	د
التساهمية	النيتروجينية.	الايونية	فلزية

24. عدد العناصر المكونة للجدول الدوري تبلغ:

أ	ب	ج	د
117عنصراً	118 عنصراً	119عنصراً	120 عنصراً

25. تتألف الذرة متعادلة كهربائيا وذلك بسبب:

أ	ب	ج	د
البروتونات والنواة	الالكترونات والبروتونات	النواة والالكترونات	النيوترونات والبروتونات

26. تعد الذرة متعادلة كهربائيا وذلك بسبب:

أ	ب	ج	د
عدد البروتونات مساوي الى عدد الالكترونات	النيوترونات تكون متعادلة الشحنة الكهربائية	الالكترونات تدور حول النواة بمدارات ثابتة	جميع ما ذكر غير صحيح

27. سميت العناصر النبيلة بهذا الاسم لان ذرات اغلفتها الخارجية:

أ	ب	ج	د
مملوءة بالإلكترونات	غير مملوءة بالإلكترونات (مشبعة)	غير مملوءة بالإلكترونات (غير مشبعة)	مملوءة بالإلكترونات (مشبعة)

28. عدد الكترونات ايون المغنيسيوم (Mg) هو.....:علما ان العدد الذري له (12)

أ	ب	ج	د
2	6	10	12

29. عدد لتأكسد لعنصر الباريوم في مركب Ba(HO)2 يساوي:

أ	ب	ج	د
2+	2 −	3+	3 −

30. توجد العديد من المركبات الايونية مثل:

أ	ب	ج	د
NH_4	K_2O	$MgCl_2$	$CaCl_2$

31. انواع التفاعلات الكيميائية هي :

أ	ب	ج	د
الاتحاد	التفكك	الاحتراق	جميع ما سبق

32. نواتج الاستبدال الثنائي هي:

أ	ب	ج	د
غاز	راسب صلب	(أ+ب)	حرارة وضوء

33. ما عدد ذرات عنصر الاوكسجين بالمركب $3H_2SO_4$:

أ	ب	ج	د
4	12	3	6

34. من اشكال الطاقة الباعثة للحرارة والمتحررة من التفاعل هي :

أ	ب	ج	د
الضوئية	الحرارية	المغناطيسية	الكهربائية

35. الامثلة على المركبات الكيميائية :

أ	ب	ج	د
السكر	ملح الطعام	الفلين	زيت الزيتون

مفتاح تصحيح الاختبار التحصيلي

ت	البدائل			
	أ	ب	ج	د
1	■			
2		■		
3		■		
4				■
5	■			
6	■			
7			■	
8		■		
9		■		
10	■			
11			■	
12	■			
13			■	
14				■
15			■	
16	■			
17				■
18		■		

ت	البدائل			
	أ	ب	ج	د
19	■			
20				■
21		■		
22				■
23	■			
24		■		
25			■	
26	■			
27	■			
28			■	
29	■			
30				■
31			■	
32			■	
33		■		
34				■
35		■		