

## اختبار تحصيلي بمادة الكيمياء لطالبات الصف الأول متوسط

### تعليمات الإجابة على فقرات الاختبار التحصيلي

عزيزتي الطالبة، اتبعي التعليمات الآتية:-

اكتبي اسمك وشعبتك ومدرستك في المكان المخصص في ورقة الإجابة.

1- لا تكتبي أي شيء على ورقة الأسئلة.

2- الإجابة تكون حصراً على ورقة الإجابة.

3- زمن الإجابة 45 دقيقة فقط.

### مثال توضيحي

1\_ تصنع الاسلاك الكهربائية عادة من:

أ\_ الفضة

ب\_ الحديد

ت\_ الألمنيوم

د\_ النحاس

الجواب يكون كالآتي :

رقم الفقرة	الإجابة الصحيحة
1	د

1	المادة هي كل شيء له :- أ- كتلة وكثافة. ب- حجم وكثافة. ج- كتلة ووزن. د- كتلة وحجم.
2	للمادة حالات عدة هي :- أ- البلورية والغازية والسائلة. ب- السائلة والصلبة والغازية. ج- السائلة والبلورية والصلبة. د- السائلة والصلبة والبلورية.
3	من أمثلة المواد الصلبة :- أ- الزئبق. ب- الحديد. ج- الأوكسجين. د- الماء.
4	تمتاز المادة السائلة بأن لها :- أ- حجم ثابت وشكل ثابت. ب- حجم ثابت وشكل متغير. ج- شكل متغير وحجم متغير. د- حجم متغير وشكل ثابت.
5	وحدة قياس الكتلة هي :- أ- غرام g. ب- اللتر l. ج- سنتيمتر cm. د- غرام / اللتر g/l.
6	التغيرات التي تحدث في تركيب المادة هي تغيرات :- أ- فيزيائية. ب- كيميائية*. ج- صناعية. د- جيولوجية.
7	العوامل التي تؤثر في حالة المادة هي :- أ- الضغط والكثافة. ب- درجة الحرارة والكتلة. ج- الضغط ودرجة الحرارة. د- الحجم والضغط.
8	تتحول الحالة الصلبة الى السائلة عند :- أ- التسخين. ب- التجميد. ج- الغليان. د- التكثيف.
9	تقل كثافة الماء عند تحوله الى جليد بسبب :- أ- نقصان في حجم الماء. ب- نقصان في كتلة الماء. ج- زيادة في كتلة الماء. د- زيادة في حجم الماء.

10	تأخذ السوائل شكل الوعاء الذي يحتويها وذلك بسبب:- أ- شكلها الثابت.      ب- حجم الثابت. ج- شكلها المتغير.      د- حجمها المتغير.
11	من أمثلة التغيرات الفيزيائية:- أ- تسوس الأسنان.      ب- حرق الورق. ج- تبخر الماء.      د- سلق البيض.
12	أصغر جزء من المادة في هذا الكون لا يرى بالعين المجردة هي:- أ- الجزيئة.      ب- العنصر. ج- الذرة.      د- النواة.
13	من أمثلة الذرات التي لها عدد ذري قليل:- أ- الهيدروجين.      ب- الألمنيوم. ج- الصوديوم.      د- الأكسجين.
14	يرمز لعنصر النتروجين بالرمز:- أ- Ne.      ب- Na. ج- N.      د- Nh.
15	يحسب العدد الكتلي عبر العلاقة الآتية:- أ- $p^{+} + n^{0}$ .      ب- $p^{+} + e^{-}$ . ج- $p^{+} - n^{0}$ .      د- $p^{+} - e^{-}$ .
16	تتكون الذرة من:- أ- البروتونات والجزيئات والنواة.      ب- الإلكترونات والنيوترونات والبروتونات. ج- الجزيئات والأيونات والنيوترونات.      د- الجزيئات والبروتونات والنيوترونات.
17	عدد الإلكترونات في الغلاف الأول لذرة الهيليوم:- أ- 1.      ب- 2. ج- 3.      د- 4.

18	جسيم مسؤول عن تحديد نوع العنصر الذي تنتمي اليه الذرة ويكون موجب الشحنة هو:- أ- الإلكترون. ب- البروتون. ج- النيوترون. د- الجزيء
19	يدور الإلكترون حول النواة في منطقة:- أ- المدار الإلكتروني. ب- الانجذاب الإلكتروني. ج- التنافر الإلكتروني. د- التسارع الإلكتروني.
20	إذا احتوت ذرة عنصر البوتاسيوم على (19) الكتروناً فإن عدد البروتونات يساوي :- أ- 18. ب- 19. ج- 20. د- 21.
21	العناصر التي تقع على يمين الجدول الدوري وأيوناتها تحمل الشحنة الموجبة هي:- أ- الفلزات. ب- اللافلزات. ج- الذرة. د- الزمرة.
22	يشير ترتيب العناصر تبعاً لعدد الإلكترونات الموجودة في المدار الخارجي الى :- أ- الدورة. ب- الزمرة. ج- العمود. د- المدار.
23	الماس والكرافيت صورتان شائعتان لعنصر :- أ- الصوديوم. ب- الأكسجين. ج- السيلكون. د- الكربون.
24	ان ترتيب العناصر في الجدول الدوري بصورة عمودية في ثمانية أعمدة يعرف ب:- أ- الدوري. ب- الزمرة. ج- السلم. د- العمود.
25	العناصر الفلزية تشارك في عملية :- أ- التنفس. ب- تكوين الدهون. ج- تكوين البروتينات. د- البناء
26	تتفاعل الفلزات مع الماء بسبب ان الفلزات :- أ- فعالة. ب- غير فعالة. ج- غير نشطة. د- مؤكسدة.

27	عنصر فلزي يستعمل في المجال الطبي يسمى:- أ- البلاتين pt.      ب- الخارصين zn. ج- الكروم cr.      د- البوتاسيوم k.
28	ان التغيير الذي يحدث على مادة أو مجموعة من المواد مكونة مادة جديدة يعرف ب:- أ- كيميائي.      ب- فيزيائي. ج- جزيئي.      د- ذري.
29	ان الغاز المستعمل في ملئ المناطيد يعرف ب:- أ- الهليوم He.      ب- النتروجين N. ج- الكلور Cl.      د- الأوكسجين O2.
30	إن مكونات الماء هي:- أ- ذرة هيدروجين وذرة أوكسجين.      ب- ذرتا هيدروجين وذرتا أوكسجين. ج- ذرتا أوكسجين وذرة هيدروجين.      د- ذرتا هيدروجين وذرة أوكسجين.
31	عند تفاعل الفلزات مع الاوكسجين ينتج:- أ- كاربيد الفلز.      ب- اوكسيد الفلز. ج- هاليد الفلز.      د- كلوريد الفلز.
32	توضع المواد الناتجة عند كتابة المعادلة الكيميائية:- أ- قبل السهم.      ب- بعد السهم. ج- أسفل السهم.      د- تحت السهم.
33	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 الموز والصيغ الكيميائية.
34	عندما يكون عدد ذرات العناصر في المواد المتفاعلة مساويا لعددها في المواد الناتجة تكون المعادلة الكيميائية:- أ- غير متوازنة.      ب- متوازنة. ج- متفاعلة.      د- متأكسدة.
35	يعرف الراسب بأنه المادة التي تكون بدرجة الغرفة غير قابلة :- أ- للتفكك.      ب- للذوبان. ج- للانصهار.      د- للغليان.

36	يتكون جزيء غاز الهيدروجين من:- أ- ذرتي هيدروجين.      ب- ذرة أوكسجين. ج- ذرة هيدروجين.      د- ذرتي أوكسجين.
37	أحدى المعادلات الكيميائية الآتية موزونة: أ- $3N_2 + H_2 \rightarrow 3NH_2$ ب- $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$ ج- $-N_2 + 3H_2 \rightarrow 3NH_2$ د- $N_2 + 2H_2 \rightarrow 3NH_3$
38	يعزى سبب عدم ارجاع المواد المتفاعلة الى حالتها الاصلية بسبب حدوث لها تفاعلات : أ- بايولوجية      ب- كيميائية ج- فيزيائية      د- جيولوجية.
39	يتكون حامض الهيدروكليك من:- أ- من هيدروجين وكلور      ب- هاليد وكلور ج- هيدروجين وكبريت      د- هيدروجين وكاربون
40	الامتثلة الآتية يعبر عن تفاعل باعث للحرارة هو:- أ- تعفن الجبن.      ب- تأكل الحديد. ج- تغير لون الفاكهة.      د- احتراق النفط.

## ورقة الاجابة & الاجابة النموذجية

اسم الطالبة :  
الصف والشعبة :

رقم الفقرة	الاجابة	رقم الفقرة	الاجابة	رقم الفقرة	الاجابة	رقم الفقرة	الاجابة
1	د	11	ج	21	أ	31	ب
2	ب	12	ج	22	أ	32	ب
3	ب	13	أ	23	د	33	ج
4	ب	14	ج	24	ب	34	ب
5	أ	15	أ	25	د	35	ب
6	ب	16	ب	26	أ	36	أ
7	ج	17	ب	27	أ	37	ب
8	أ	18	ب	28	أ	38	ب
9	ب	19	أ	29	أ	39	أ
10	ج	20	ب	30	د	40	د