

اختبار تحصيلي بمادة الكيمياء لطلابات الصف الأول متوسط

تعليمات الإجابة على فقرات الاختبار التحصيلي

عزيزي الطالبة، اتبعي التعليمات الآتية:-

اكتبني اسمك وشعبةك ومدرستك في المكان المخصص في ورقة الإجابة.

1- لا تكتبي أي شيء على ورقة الأسئلة.

2- الإجابة تكون حسراً على ورقة الإجابة.

3- زمن الإجابة 45 دقيقة فقط.

مثال توضيحي

1_ تصنع الاسلاك الكهربائية عادة من:

أ_ الفضة

ب_ الحديد

ت_ الالمنيوم

د_ النحاس

الجواب يكون كالتالي :

رقم الفقرة	الإجابة الصحيحة
1	د

1	المادة هي كل شيء لها:- 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.
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 /l.g/cm ³ .
6	التغيرات التي تحدث في تركيب المادة هي تغيرات :- أ- فزيائية. ب- كيميائية*. ج- صناعية. د- جيولوجية.
7	العوامل التي تؤثر في حالة المادة هي:- أ- الضغط والكتلة. ب- درجة الحرارة والكتلة. ج- الضغط ودرجة الحرارة. د- الحجم والضغط.
8	تحول الحالة الصلبة إلى السائلة عند:- أ- التسخين. ب- التجميد. ج- الغليان. د- التكثيف.
9	نقل كثافة الماء عند تحوله إلى جليد بسبب:- أ- نقصان في حجم الماء. ب- نقصان في كتلة الماء. ج- زيادة في كتلة الماء. د- زيادة في حجم الماء.

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

<p>جسيم مسؤول عن تحديد نوع العنصر الذي تتنمي اليه الذرة ويكون موجب الشحنة هو:-</p> <ul style="list-style-type: none"> أ- الالكترون. ب- البروتون. د- الجزيء ج- النيوترون. 	18
<p>يدور الالكترون حول النواة في منطقة:-</p> <ul style="list-style-type: none"> أ- المدار الالكتروني. ب- الانجداب الالكتروني. ج- التناfar الالكتروني. د- التسارع الالكتروني. 	19
<p>إذا احتوت ذرة عنصر البوتاسيوم على (19) الكتروناً فان عدد البروتونات يساوي:-</p> <ul style="list-style-type: none"> أ- 18. ب- 19. د- 21. ج- 20. 	20
<p>العناصر التي تقع على يمين الجدول الدوري وأيوناتها تحمل الشحنة الموجبة هي:-</p> <ul style="list-style-type: none"> أ- الفلزات. ب- اللافازات. ج- الزمرة. د- الذرة. 	21
<p>يشير ترتيب العناصر تبعاً لعدد الالكترونات الموجودة في المدار الخارجي الى :-</p> <ul style="list-style-type: none"> أ- الدورة. ب- الزمرة. ج- العمود. د- المدار. 	22
<p>الماس والكرافيت صورتان شائعتان لعنصر :-</p> <ul style="list-style-type: none"> أ- الصوديوم. ب- الأكسجين. ج- الكاربون. د- السيلكون. 	23
<p>ان ترتيب العناصر في الجدول الدوري بصورة عمودية في ثمانية أعمدة يعرف بـ:-</p> <ul style="list-style-type: none"> أ- الدوري. ب- الزمرة. ج- العمود. د- السلم. 	24
<p>العناصر الفلزية تشارك في عملية :</p> <ul style="list-style-type: none"> أ- التنفس. ب- تكوين الدهون. ج- تكوين البروتينات. د- البناء 	25
<p>تفاعل الفلزات مع الماء بسبب ان الفلزات :</p> <ul style="list-style-type: none"> أ- فعالة. ب- غير فعالة. ج- غير نشطة. د- مؤكستدة. 	26

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

<p>يتكون جزيء غاز الهيدروجين من:-</p> <p>أ- ذرتى هيدروجين. ب- ذرة أوكسجين. ج- ذرة هيدروجين. د- ذرتى أوكسجين.</p>	36
<p>احدى المعادلات الكيميائية الآتية موزونة:</p> <p>N₂+3H₂→2NH₃ ب _ 3N₂+ H₂→3NH₂ N₂+ 2H₂→3NH₃ د _ -N₂+3H₂→3NH₂</p>	37
<p>يعزى سبب عدم ارجاع المواد المتفاعلة الى حالتها الاصلية بسبب حدوث لها تفاعلات :</p> <p>أ- بايولوجية ب- كيميائية ج- فيزيائية د- جيولوجية</p>	38
<p>يتكون حامض الهيدروليك من:-</p> <p>أ- من هيدروجين وكلور ب- هاليد وكلور ج- هيدروجين وكربون د- هيدروجين وكبريت</p>	39
<p>الامثلة الآتية يعبر عن تفاعل باعث للحرارة هو:-</p> <p>أ- تعفن الجبن. ب- تأكل الحديد. ج- تغير لون الفاكهة. د- احتراق النفط.</p>	40

ورقة الاجابة & الاجابة النموذجية

اسم الطالبة :
الصف والشعبة :

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