

اختبار تحصيلي بمادة الكيمياء لطلاب الصف الأول متوسط

تعليمات الاجابة عن فقرات الاختبار التحصيلي لمادة العلوم

عزيزي الطالب، اتبع التعليمات الآتية :-

1. اكتب اسمك وشبك ومبروكك في المكان المخصص في ورقة الاجابة .
2. لا تكتب اي شيء على ورقة الاسئلة .
3. الاجابة تكون حسراً على الورقة الاجابة .
4. يتكون الاختبار من (40) فقرة موضوعية وكل فقرة تحتوي على اربعة بدائل منها واحد صحيح فحسب (أ ، ب ، ج ، د) .
5. زمن الاجابة هو (45) دقيقة .

مثال توضيحي :-

2. عنصر ايونه موجب ثانوي الشحنة يعني انه :-			
أ- اكتسب الكترونين	ب- فقد الكترونين	ج- اكتسب الكتروناً واحداً	د- فقد الكتروناً واحداً

الجواب /

رقم الفقرة	الاجابة الصحيحة
1	ب

تمنياتي لكم بالنجاح

((ورقة الاجابة))

الاسم:

الشعبة:

المدرسة:

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

- المادّة هي كلّ شيء له :-			
أ- كثافة وكثافة	ب- حجم وكثافة	ج- كثافة وزن	د- كثافة وحجم
أ- السائلة والبلازما	ب- الصلبة والبلازما	ج- البلازما والغازية والسائلة	د- السائلة والصلبة والغازية والبلازما
- حالات المادة هي :-			
أ- الضغط ودرجة الحرارة	ب- الضغط وكثافة	ج- درجة الحرارة وكثافة	د- الحجم والضغط
- التغيرات التي تحدث في المادة من دون أي تغيير في التركيب المادة الأصلية هي تغيرات :-			
أ- كيميائية	ب- فيزيائية	ج- بيولوجية	د- جيولوجية
- تقسيم المواد الصلبة على نوعين :-			
أ- منصهرة وغير منصهرة	ب- ذاتية وغير ذاتية	ج- بلورية وغير بلورية	د- تساهمية وأيونية
- تميّز المواد السائلة بـ لها حجماً :-			
أ- ثابتة وشكل ثابتة	ب- متغيرة وشكل متغيرة	ج- متغيراً وشكل ثابتة	د- ثابتة وشكل متغيرة
- القوة التي تؤثّر في جزيئات السائل الموجودة على سطح السائل هي :-			
أ- اللد السطحي	ب- الخاصية الشعرية	ج- المرونة السطحية	د- التلاصق السطحي
- تشير مقاومة الانسياط لبعض السوائل الى :-			
أ- لزوجة السائل	ب- انسياط السائل	ج- انجماد السائل	د- كثافة السائل
- ان حجم علبة عود النقاب بطول 5cm وعرض 3cm وارتفاع 2cm هو :-			
أ- 40cm^3	ب- 25cm^3	ج- 15cm^3	د- 30cm^3
- يطفو الجليد على سطح الماء بسبب :-			
أ- قلة حجم الماء	ب- انخفاض كثافة الماء	ج- زيادة حجم الماء	د- زيادة كثافة الماء
- اصغر جزء من المادة في هذا الكون لا ترى بالعين المجردة هي :-			
أ- الجزيئية	ب- العنصر	ج- الذرة	د- النواة
- تتكون الذرة من :-			
أ- البروتونات والجزيئات والنواة	ب- الالكترونات والنيوترونات والنواة	ج- الجزيئات والنواة	د- الجزيئات والابيونات والنويوتونات
- جسيمات مسؤولة عن تحديد نوع العنصر الذي تنتهي اليه الذرة وتكون موجبة الشحنة هي :-			

أ- الالكترونات	ب- النيوترونات	ج- البروتونات	د- الجزيئات
14- مجموع عدد البروتونات والنيوترونات هو العدد :-			
أ- الذري	ب- الجزيئي	ج- الكثي	د- الالكترونات
15- العدد الذري للألمنيوم Al هو 13 فان عدد الالكترونات هو :-			
أ- 11	ب- 12	ج- 15	د- 13
16- ان الطريقة التي تستعمل لتمثيل العناصر في الطبيعة هي :-			
أ- اسم العنصر	ب- شكل العنصر	ج- وزن العنصر	د- رمز العنصر
17- يدور الالكترون حول النواة في منطقة :-			
أ- الانجداب الالكتروني	ب- التناfar الالكتروني	ج- التسامع الالكتروني	د- المدار الالكتروني
18- تقسم الايونات الى الايون :-			
أ- الموجب والايون السالب	ب- الحامضي والايون القاعدي	ج- التساهمي والايون التناسقي	د- الفعال والايون غير الفعال
19- عدد الالكترونات في المدار الاخير لنزرة الفلور F عددها الذري = 9 هو :-			
أ- 2	ب- 7	ج- 9	د- 4
20- المركبات التي لها خواص متعددة وتكون اغلبها صلبة في درجة حرارة الغرفة ولها درجة انصهار عالية تدعى بالمركبات :-			
أ- التساهمية	ب- الهيدروجينية	ج- الايونية	د- التناسقية
21- ترتيب العناصر في الجدول الدوري بصورة اعمدة افقية يسمى :-			
أ- الدورة	ب- الزمرة	ج- المدار	د- العمود
22- يشير ترتيب العناصر تبعاً لعدد الالكترونات الموجودة في المدار الخارجي لنزراتها الى :-			
أ- الدورة	ب- الزمرة	ج- العمود	د- المدار
23- احد العناصر اللافزية له صورتان شائعتان هما الكرافيت والماس هو :-			
أ- الكربون C	ب- الصوديوم Na	ج- الاركسجين O	د- الكبريت S
24- فلز يستخدم لصناعة بعد الاواني المنزلية واسلاك الكهرباء العملات النقدية هو :-			
أ- الحديد Fe	ب- الالمنيوم Al	ج- الذهب Au	د- النحاس Cu
25- تخزين الفلزات القلوية في الزيوت لتجنب :-			
أ- ضوء الشمس او الحرارة	ب- التفاعل مع الماء او الهواء	ج- درجة الحرارة او الرطوبة	د- التفاعل مع الهواء او المعادن
26- احد العناصر شبه فلز يدخل في صناعة الخلايا الشمسية هو :-			

أ- السيليكون Si	ب- البيرون B	ج- الجermanيوم Ge	د- الفسفرور P
27- اغلب العناصر الموجودة في يمين الجدول الدوري هي :-			
أ- اللافازات	ب- الفلزات	ج- اشباه فلزات	د- الفلزات القلوية
28- عنصر لافزى يستعمل في صناعة اجهزة قياس الضوء والخلايا الشمسية هو ال :-			
أ- سلينيوم Se	ب- سيليكون Si	ج- صوديوم Na	د- بوتاسيوم K
29- العناصر التي تقع في الزمرة السابعة من الجدول الدوري وجميع عناصرها لافزية وتتحد مع الفلزات مكونة الاملاح هي :-			
أ- الغازات النبيلة	ب- الهالوجينات	ج- القلوبيات	د- الفلوريات ترابية
30- تملا المناطيد بغاز الهيليوم لأنه غاز :-			
أ- سريع الاشتعال	ب- ثقيل جداً	ج- خفيف جداً	د- سريع التفاعل
31- عندما تتعانى المواد من تغيرات وتكون مواد جديدة تختلف بخواصها عما كانت عليه ، فهذا يشير لحدث تفاعل :-			
أ- فيزيائى	ب- كيميائى	ج- بىولوجى	د- ايونى
32- مثال لتفاعل باعث للحرارة هو :-			
أ- تعفن الجن	ب- تأكل الحديد	ج- تغير لون الفاكهة	د- احتراق النفط
$2\text{Na} + \text{Cl}_2 \longrightarrow 2\text{NaCl}$ -33			
أ- Na_2Cl	ب- NaCl	ج- NaCl_2	د- 2NaCl
34- عندما يكون عدد ذرات العناصر في المواد المتفاعلة مساوياً لعددتها في المواد الناتجة تكون المعادلة الكيميائية :-			
أ- غير متوازنة	ب- متوازنة	ج- متفاعلة	د- متاكسة
35- ان الصيغة الكيميائية للماء هي :-			
أ- ذرة هيدروجين وذرة اوكسجين او كسجين	ب- ذرتا هيدروجين وذرتا اوكسجين	ج- ذرتا هيدروجين وذرتا او كسجين	د- ذرة هيدروجين وذرة اوكسجين
36- احدى التقانات المعتمدة لتعقيم المياه هي باستعمال :-			
أ- الخل	ب- المرشحات	ج- الاشعة تحت الحمراء	د- الاوزون
37- سبب تحول سكر الحليب الى حامض بعد تركه مدة من الزمن هي :-			
أ- البكتيريا	ب- الفطريات	ج- الفايروسات	د- الطفوليات
38- طريقة يتم فيها تسخين الحليب الى درجة 90 سيلزية ثم يبرد مباشرة الى درجة 10 سيلزية لقتل جميع الميكروبات هي :-			
أ- البسترة	ب- التجفيف	ج- الغلي	د- التكتيف

أ- سكر	ب- ملح	ج- ماء	د- حامض
39- تقوم بكتيريا ام الخل في المرحلة الاخيرة من صناعة الخل بتحويل الكحول الى :-			
أ- سكر	ب- ملح	ج- ماء	د- حامض
40- ان عملية فصل المكونات الرئيسية للنفط الخام هي :-			
أ- التقطية	ب- التقرير	ج- التصفية	د- العزل