

اختبار تحصيلي بمادة الكيمياء لطلاب الصف الأول متوسط

تعليمات الاجابة عن فقرات الاختبار التحصيلي لمادة العلوم

عزيزي الطالب، اتبع التعليمات الآتية :-

1. اكتب اسمك وشعبتك ومدرستك في المكان المخصص في ورقة الاجابة .
2. لا تكتب اي شيء على ورقة الاسئلة .
3. الاجابة تكون حصراً 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 ثنائي الشحنة يعني انه :-			
أ- اكتسب الكترونين	ب- فقد الكترونين	ج- اكتسب الكتروناً واحداً	د- فقد إلكترونات واحداً

الجواب /

رقم الفقرة	الاجابة الصحيحة
1	ب

تمنياتي لكم بالنجاح

((ورقة الاجابة))

الاسم :-

الشعبة :-

المدرسة :-

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

1- المادة هي كل شيء له :-			
أ- كتلة وكثافة	ب- حجم وكثافة	ج- كتلة ووزن	د- كتلة وحجم
2- حالات المادة هي :-			
أ- السائلة والبلورية والبلازما	ب- الصلبة والبلازما واللزوجة	ج- البلورية والغازية والسائلة	د- السائلة والصلبة والغازية والبلازما
3- العوامل التي تؤثر في حالة المادة هي :-			
أ- الضغط ودرجة الحرارة	ب- الضغط والكثافة	ج- درجة الحرارة والكتلة	د- الحجم والضغط
4- التغيرات التي تحدث في المادة من دون أي تغير في التركيب المادية الاصلية هي تغيرات :-			
أ- كيميائية	ب- فيزيائية	ج- بيولوجية	د- جيولوجية
5- تقسم المواد الصلبة على نوعين :-			
أ- منصهرة وغير منصهرة	ب- ذائبة وغير ذائبة	ج- بلورية وغير بلورية	د- تساهمية وايونية
6- تمتاز المواد السائلة بان لها حجماً :-			
أ- ثابتاً وشكل ثابتاً	ب- متغيراً وشكل متغيراً	ج- متغيراً وشكل ثابتاً	د- ثابتاً وشكل متغيراً
7- القوة التي تؤثر في جزيئات السائل الموجودة على سطح السائل هي :-			
أ- الشد السطحي	ب- الخاصية الشعرية	ج- المرونة السطحية	د- التلاصق السطحي
8- تشير مقاومة الانسياب لبعض السوائل الى :-			
أ- لزوجة السائل	ب- انسياب السائل	ج- انجماد السائل	د- كثافة السائل
9- ان حجم علبة عود الثقاب بطول 5cm وعرض 3cm وارتفاع 2cm هو :-			
أ- 30cm^3	ب- 15cm^3	ج- 25cm^3	د- 40cm^3
10- يطفو الجليد على سطح الماء بسبب:-			
أ- قلة حجم الماء	ب- انخفاض كثافة الماء	ج- زيادة حجم الماء	د- زيادة كثافة الماء
11- اصفر جزء من المادة في هذا الكون لا ترى بالعين المجردة هي :-			
أ- الجزيئة	ب- العنصر	ج- الذرة	د- النواة
12- تتكون الذرة من :-			
أ- البروتونات والجزيئات والنواة	ب- الالكترونات والنيوترونات والبروتونات	ج- الجزيئات والنواة والبروتونات	د- الجزيئات والايونات والنيوترونات
13- جسيمات مسؤولة عن تحديد نوع العنصر الذي تنتمي اليه الذرة وتكون موجبة الشحنة هي :-			

أ- الإلكترونات	ب- النيوترونات	ج- البروتونات	د- الجزيئات
14- مجموع عدد البروتونات والنيوترونات هو العدد :-			
أ- الذري	ب- الجزيئي	ج- الكتلي	د- الإلكترونات
15- العدد الذري للألومنيوم Al هو 13 فإن عدد الإلكترونات 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 الإلكترون حول النواة في منطقة :-			
أ- الانجذاب الإلكتروني	ب- التناثر الإلكتروني	ج- التسارع الإلكتروني	د- المدار الإلكتروني
18- تقسم الايونات الى الايون :-			
أ- الموجب والايون السالب	ب- الحامضي والايون القاعدي	ج- التساهمي والايون التناسقي	د- الفعال والايون غير الفعال
19- عدد الإلكترونات في المدار الاخير لذرة 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- الأيونية	د- التناسقية
21- ترتيب العناصر في الجدول الدوري بصورة اعمدة افقية يسمى :-			
أ- الدورة	ب- الزمرة	ج- المدار	د- العمود
22- يشير ترتيب العناصر تبعا لعدد الإلكترونات الموجودة في المدار الخارجي لذراتها الى :-			
أ- الدورة	ب- الزمرة	ج- العمود	د- المدار
23- احد العناصر اللافلزية له صورتان شانتان هما الكرافيت والماس هو :-			
أ- الكربون C	ب- الصوديوم Na	ج- الاوكسجين O	د- الكبريت S
24- فلز يستخدم لصناعة بعد الاواني المنزلية واسلاك الكهرباء العملات النقدية هو :-			
أ- الحديد Fe	ب- الألومنيوم 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- البورون B	ج- الجرمانيوم Ge	د- الفسفور P
27- أغلب العناصر الموجودة في يمين الجدول الدوري هي:-			
أ- اللافلزات	ب- الفلزات	ج- أشباه فلزات	د- الفلزات القلوية
28- عنصر لافلزي يستعمل في صناعة أجهزة قياس الضوء والخلايا الشمسية هو ال :-			
أ- سيليكون Se	ب- سيليكون Si	ج- صوديوم Na	د- بوتاسيوم K
29- العناصر التي تقع في الزمرة السابعة من الجدول الدوري وجميع عناصرها لافلزية وتتحد مع الفلزات مكونة الاملاح هي :-			
أ- الغازات النبيلة	ب- الهالوجينات	ج- القلويات	د- القلويات ترابية
30- تملأ المناطيد بغاز الهيليوم لأنه غاز :-			
أ- سريع الاشتعال	ب- ثقيل جداً	ج- خفيف جداً	د- سريع التفاعل
31- عندما تعاني المواد من تغيرات وتكون مواد جديدة تختلف بخواصها عما كانت عليه ، فهذا يشير لحدوث تفاعل :-			
أ- فيزيائي	ب- كيميائي	ج- بيولوجي	د- أيوني
32- مثال لتفاعل باعث للحرارة هو :-			
أ- تعفن الجبن	ب- تآكل الحديد	ج- تغير لون الفاكهة	د- احتراق النفط
33- $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \longrightarrow$			
أ- 2NaCl	ب- NaCl_2	ج- NaCl	د- Na_2Cl
34- عندما يكون عدد ذرات العناصر في المواد المتفاعلة مساوياً لعددها في المواد الناتجة تكون المعادلة الكيميائية :-			
أ- غير متوازنة	ب- متوازنة	ج- متفاعلة	د- متأكسدة
35- ان الصيغة الكيميائية للماء هي :-			
أ- ذرة هيدروجين وذرة اوكسجين	ب- ذرتا هيدروجين وذرتا اوكسجين	ج- ذرتا هيدروجين وذرة اوكسجين	د- ذرة هيدروجين وذرتا اوكسجين
36- احدى التقانات المعتمدة لتعقيم المياه هي باستعمال :-			
أ- الخل	ب- المرشحات	ج- الأشعة تحت الحمراء	د- الاوزون
37- سبب تحول سكر الحليب الى حامض بعد تركه مدة من الزمن هي :-			
أ- البكتيريا	ب- الفطريات	ج- الفايروسات	د- الطفيليات
38- طريقة يتم فيها تسخين الحليب الى درجة 90 سيلزية ثم يبرد مباشرة الى درجة 10 سيلزية لقتل جميع المكروبات هي :-			
أ- البسترة	ب- التجفيف	ج- الغلي	د- التكتيف

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 :-			
هـ- التنقية	و- التقدير	ز- ج- التنقية	ح- د- العزل