

السؤال الأول :

اختاري الإجابة الصحيحة من بين الأقواس :

5

1- يوجد غاز الأوزون في طبقة		
أ- الستراتوسفير	ب- الميزوسفير	ج- الاكسوسفير
2- ما فرع الكيمياء الذي يستقصي تحليل مواد التغليف في بيئة ؟		
أ- الكيمياء الحيوية	ب- الكيمياء العضوية	ج- الكيمياء البيئية
3- ميثاق يقضي على إنها استعمال مركبات الكلوروفلوروكربون		
أ- مونتريل	ب- دوبسون	ج- توماس
4- عند دراسة أثر درجة الحرارة في حجم بالون، وجد أن حجم البالون يزداد عند تسخينه فإن المتغير المستقل هو		
أ- حجم البالون	ب- درجة الحرارة	ج- كمية الهواء في البالون
5- ما الشيء الذي يجب ألا تفعله أثناء العمل في المختبر		
أ- إعادة المتبقي من المواد الكيميائية غير المستعملة إلى العبوة الأصلية	ب- استعمال كميات كبيرة من الماء لغسل الجلد الذي تعرض للمواد الكيميائية	ج- قراءة المكتوب على العبوات قبل استعمال محتوياتها

السؤال الثاني :

أ/ قارني بين البحث النظري والتطبيقي من حيث المفهوم :

5

وجه المقارنة	البحث النظري	البحث التطبيقي
المفهوم العلمي		

اسم الطالبة:

ب/ اكتب تفسيرا علمياً لكل من :

1/ سبب استخدام العلماء الكتلة بدلاً من الوزن في قياساتهم

.....
.....

2/ يعد الأوزون مهمًا

.....
.....

3/ فكر العلماء أن مركبات الكلوروفلوروكربون :

.....
.....

السؤال الثالث :

5

ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة لكل من العبارات التالية:

- 1- من الأمثلة على البيانات النوعية: درجة الحرارة . ()
- 2- مركبات الكلوروفلوروكربون مكونة من فلور وكلور وكربون . ()
- 3- تصنف الأفكار بأنها مادة . ()
- 4- الفرضية: هي عملية لجمع المعلومات. ()
- 5- الطريقة العلمية هي طريقة منظمة تستعمل في الدراسات العلمية ()

أرجوا لكن التوفيق والسداد

معلمة المادة : دعواتكم الصالحة جزيتم خيراً

إعداد: موقع منهجي التعليمي

نموذج الإجابة

5

السؤال الأول :

اختاري الإجابة الصحيحة من بين الأقواس :

1- يوجد غاز الأوزون في طبقة		
أ- الستراتوسفير	ب- الميزوسفير	ج- الاكسوسفير
2- ما فرع الكيمياء الذي يستقصي تحلل مواد التغليف في البيئة ؟		
أ- الكيمياء الحيوية	ب- الكيمياء العضوية	ج- الكيمياء البيئية
3- ميثاق يقضي على إنها استعمال مركبات الكلوروفلوروكربون		
أ- مونتريال	ب- دوبسون	ج- توماس
4- عند دراسة أثر درجة الحرارة في حجم بالون، وجد أن حجم البالون يزداد عند تسخينه فإن المتغير المستقل هو		
أ- حجم البالون	ب- درجة الحرارة	ج- كمية الهواء في البالون
5- ما الشيء الذي يجب ألا تفعله أثناء العمل في المختبر		
أ- إعادة المتبقي من المواد الكيميائية غير المستعملة إلى العبوة الأصلية	ب- استعمال كميات كبيرة من الماء لغسل الجلد الذي تعرض للمواد الكيميائية	ج- قراءة المكتوب على العبوات قبل استعمال محتوياتها

السؤال الثاني :

أ/ قارني بين البحث النظري والتطبيقي من حيث المفهوم :

وجه المقارنة	البحث النظري	البحث التطبيقي
المفهوم العلمي	بحث يجري للحصول على المعرفة من أجل المعرفة نفسها	بحث يجري لحل مشكلة محددة



نموذج الإجابة

ب/ اكتب تفسيرا علميا لكل من :

1/ سبب استخدام العلماء الكتلة بدلاً من الوزن في قياساتهم
لان كتلة الجسم ثابتة في أي مكان بخلاف الوزن الذي يختلف من مكان إلى اخر بسبب تأثرة من الجاذبية

2/ يعد الأوزون مهماً
لأنه يحمي الكائنات الحية من أشعة الشمس الضارة مثل الأشعة فوق البنفسجية

3/ فكر العلماء أن مركبات الكلوروفلوروكربون :
لأنها غير سامة ولا تتفاعل مباشرة مع المواد الأخرى

السؤال الثالث :

5

ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة لكل من العبارات التالية:

- 1- من الأمثلة على البيانات النوعية: درجة الحرارة . (X)
- 2- مركبات الكلوروفلوروكربون مكونة من فلور وكلور وكربون . (✓)
- 3- تصنف الأفكار بأنها مادة . (X)
- 4- الفرضية :هي عملية لجمع المعلومات. (X)
- 5- الطريقة العلمية هي طريقة منظمة تستعمل في الدراسات العلمية (✓)

أرجوا لكن التوفيق والسداد

معلمة المادة : دعواتكم الصالحة جزيتم خيرا

رابط قناة منهجي على التيليجرام

<https://t.me/mnhajicom>

موقع منهجي 
mnhaaji.com



المملكة العربية السعودية		
المادة:	الكيمياء 1	
الاختبار:	مقدمة في الكيمياء	
الصف:	الأول ثانوي	
الزمن:	نصف ساعة	
الفترة:	الأولى	

اسم الطالب	درجة الطالب	
		٢٠

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:			
١- ما المصطلح الذي يُطلق على تفسير مرئي أو لفظي أو رياضي للبيانات التجريبية؟			
(أ) الفرضية	(ب) النموذج	(ج) القانون	(د) الاستنتاج
٢- في أي طبقة من طبقات الغلاف الجوي يتواجد غاز الأوزون O_3 الذي يحمي الأرض؟			
(أ) التروبوسفير	(ب) الستراتوسفير	(ج) الميزوسفير	(د) الإكسوسفير
٣- ما الفرع من فروع الكيمياء الذي يهتم بدراسة المواد التي تحتوي على كربون؟			
(أ) الكيمياء غير العضوية	(ب) الكيمياء الفيزيائية	(ج) الكيمياء العضوية	(د) الكيمياء التحليلية
٤- أي من الخيارات التالية يُعد مثالاً على البيانات النوعية؟			
(أ) درجة الحرارة	(ب) السرعة	(ج) اللون	(د) الحجم
٥- بالإضافة إلى مركبات $CFCs$ ، أي المواد التالية تتفاعل مع غاز الأوزون وتفككه؟			
(أ) النيتروجين السائل	(ب) رابع كلوريد الكربون CCl_4	(ج) غاز الأكسجين O_2	(د) الهيليوم

السؤال الثاني: ضع علامة (صح) أو (خطأ):	
#	العبارة
١	اكتشف ألكسندر فلمنج فطر البنسillin الذي يقتل البكتيريا بالصدفة.
٢	الضابط في التجربة يُستخدم للمقارنة.
٣	يتكون غاز الأوزون O_3 عندما تتحلل جزيئات الأكسجين O_2 بفعل الأشعة فوق البنفسجية وتتحد مع ذرات أكسجين أخرى.
٤	يجب إعادة المواد الكيميائية غير المستعملة إلى العبوة الأصلية لتوفير المواد.
٥	تعتبر مركبات الكلوروفلوروكربون (CFCs) مواد مستقرة وغير سامة ولا تتفاعل مباشرة مع المواد الأخرى.

السؤال الثالث: صل بين العمود (أ) والعمود (ب)	
(أ)	(ب)
١. O_3	وحدة قياس كمية الأوزون
٢. O_2	الصيغة الكيميائية لغاز الأوزون
٣. CFCs	مركبات الكلوروفلوروكربون
٤. UVB	غاز الأكسجين
٥. DU	نوع من الأشعة فوق البنفسجية الضارة

السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية:	
١	أول من حَصَر مركباً من مركبات الكلوروفلوروكربون هو العالم ____.
٢	الفرع الذي يدرس أنواع المواد ومكوناتها ويستخدم في ضبط جودة المنتجات هو الكيمياء ____.
٣	البحوث التي أجراها العلماء لقياس كميات $CFCs$ والتغيرات في غاز الأوزون تعتبر مثالاً على البحث ____.
٤	كل شيء يشغل حيزاً وله كتلة يُسمى ____.
٥	تم تطوير النايلون كبديل لـ ____ واستُعمل بكثرة في المظلات خلال الحرب العالمية الثانية.

نموذج الإجابة

المادة:	الكيمياء 1
الاختبار:	مقدمة في الكيمياء
الصف:	الأول ثانوي
الزمن:	نصف ساعة
الفترة:	الأولى

اسم الطالب	درجة الطالب	٢٠
------------	-------------	----

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:	ه درجات
١- ما المصطلح الذي يُطلق على تفسير مرئي أو لفظي أو رياضي للبيانات التجريبية؟	
(أ) الفرضية (ب) النموذج (ج) القانون (د) الاستنتاج	
٢- في أي طبقة من طبقات الغلاف الجوي يتواجد غاز الأوزون O_3 الذي يحمي الأرض؟	
(أ) التروبوسفير (ب) الستراتوسفير (ج) الميزوسفير (د) الإكسوسفير	
٣- ما الفرع من فروع الكيمياء الذي يهتم بدراسة المواد التي تحتوي على كربون؟	
(أ) الكيمياء غير العضوية (ب) الكيمياء الفيزيائية (ج) الكيمياء العضوية (د) الكيمياء التحليلية	
٤- أي من الخيارات التالية يُعد مثالاً على البيانات النوعية؟	
(أ) درجة الحرارة (ب) السرعة (ج) اللون (د) الحجم	
٥- بالإضافة إلى مركبات $CFCs$ ، أي المواد التالية تتفاعل مع غاز الأوزون وتفككه؟	
(أ) النيتروجين السائل (ب) رابع كلوريد الكربون CCl_4 (ج) غاز الأكسجين O_2 (د) الهيليوم	

السؤال الثاني: ضع علامة (صح) أو (خطأ):	
ه درجات	
#	العبارة
١	اكتشف ألكسندر فلمنج فطر البنسلين الذي يقتل البكتيريا بالصدفة.
٢	الضابط في التجربة يُستخدم للمقارنة.
٣	يتكون غاز الأوزون O_3 عندما تتحلل جزيئات الأكسجين O_2 بفعل الأشعة فوق البنفسجية وتتحد مع ذرات أكسجين أخرى.
٤	يجب إعادة المواد الكيميائية غير المستعملة إلى العبوة الأصلية لتوفير المواد.
٥	تعتبر مركبات الكلوروفلوروكربون (CFCs) مواد مستقرة وغير سامة ولا تتفاعل مباشرة مع المواد الأخرى.

السؤال الثالث: صل بين العمود (أ) والعمود (ب)	ه درجات
(أ)	(ب)
١. O_3	٥٠ وحدة قياس كمية الأوزون
٢. O_2	١٠٠ الصيغة الكيميائية لغاز الأوزون
٣. $CFCs$	٣٠٠ مركبات الكلوروفلوروكربون
٤. UVB	٢٠ غاز الأكسجين
٥. DU	٤٠٠ نوع من الأشعة فوق البنفسجية الضارة

السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية:	ه درجات
١ أول من حَصَرَ مركباً من مركبات الكلوروفلوروكربون هو العالم توماس ميجيلي	
٢ الفرع الذي يدرس أنواع المواد ومكوناتها ويستخدم في ضبط جودة المنتجات هو الكيمياء التحليلية	
٣ البحوث التي أجراها العلماء لقياس كميات $CFCs$ والتغيرات في غاز الأوزون تعتبر مثالاً على البحث التطبيقي	
٤ كل شيء يشغل حيزاً وله كتلة يُسمى المادة	
٥ تم تطوير النايلون كبديل الحريير واستُعمل بكثرة في المظلات خلال الحرب العالمية الثانية.	

اختبار مادة : كيمياء ١	الصف : أول ثانوي مسارات	الفصل الدراسي : الأول لعام ١٤٤٨ هـ
الاسم:	الدرجة	معلم المادة: التوقيع :
	٢٠	

السؤال الأول: ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة :

م	العبارة	الإجابة
١	المادة الكيميائية هي مادة لها تركيب محدد، و ثابت .	
٢	يهتم الكيميائيون بالوصف المجهرى للمادة أكثر من المرئي	
٣	الطريقة العلمية هي طريقة يستعملها العلماء لحل المشكلات ، وللتحقق من عمل العلماء الآخرين .	
٤	كان العالم مندليف من أوائل العلماء الذين رتبوا العناصر بطريقة دورية	
٥	العناصر والمركبات ترتبط معا من خلال التغيرات الكيميائية	
٦	تعتمد الخواص الفيزيائية المميزة على كمية المادة الموجودة	
٧	يكون النشاط الكيميائي لبخار الماء أقل منه للماء السائل .	
٨	البحث عن مبردات جديدة غير مؤذية للبيئة تعد بحثا نظريا	
٩	يعبر عن الكتلته بأنها مقياس لقوة جذب الأرض للمادة	
١٠	يوجد ٩٠% من غاز الأوزون في طبقة التروبوسفير من الغلاف الجوي	

السؤال الثاني: اختر الاجابة الصحيحة:

١	دراسة تركيب، وخواص مركبات الكربون	أ الكيمياء العضوية	ب الكيمياء التحليلية	ج الكيمياء الذرية	د الكيمياء الفيزيائية
٢	دراسة مكونات المواد، وتركيبها	أ الكيمياء التحليلية	ب الكيمياء العضوية	ج الكيمياء الذرية	د الكيمياء الفيزيائية
٣	دراسة نظريات تركيب المادة	أ الكيمياء الذرية	ب الكيمياء العضوية	ج الكيمياء التحليلية	د الكيمياء الفيزيائية
٤	دراسة سلوك المادة، وتغيراتها، والطاقة المرافقة لهذه التغيرات	أ الكيمياء الفيزيائية	ب الكيمياء العضوية	ج الكيمياء التحليلية	د الكيمياء الذرية
٥	دراسة المادة، والعمليات الحيوية في الكائنات الحية	أ الكيمياء الحيوية	ب الكيمياء العضوية	ج الكيمياء التحليلية	د الكيمياء الذرية
٦	تفسير لظاهرة طبيعية قائمة على مشاهدات، واستقصاءات مع مرور الزمن	أ النظرية العلمية	ب القانون العلمي	ج الفرضية	د التجربة
٧	مادة تمثل حالة من حالات المادة تكون جزيئاتها متراصة أكبر ما يمكن .	أ الشمع	ب الدم	ج الأوزون	د الهواء
٨	مادة تمثل حالة من حالات المادة قابلة للانضغاط، وتأخذ جزيئاتها شكل الوعاء الموجودة فيه، ومتباعدة جدا بعضها عن بعض .	أ الأوزون	ب الماء	ج الدم	د الشمع
٩	مادة تمثل حالة من حالات المادة غير قابلة للانضغاط ، وتملأ جزيئاتها حجم الوعاء الذي توضع فيه بكامله	أ الدم	ب الماء	ج الأوزون	د الشمع
١٠	بالترشيح يمكن فصل المخاليط	أ غير المتجانسة	ب المتجانسة	ج الحقيقية	د الغروية

انتهت الأسئلة ،،،، مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح ،،،، معلم المادة /

نموذج الإجابة

المملكة العربية السعودية

وزارة التعليم

إدارة تعليم

مدرسة

اختبار مادة : كيمياء ١	الصف : أول ثانوي مسارات	الفصل الدراسي : الأول لعام ١٤٤٨ هـ
الاسم:	الدرجة	معلم المادة: التوقيع :
	٢٠	

السؤال الأول: ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة :

م	العبارة	الإجابة
١	المادة الكيميائية هي مادة لها تركيب محدد، و ثابت .	√
٢	يهتم الكيميائيون بالوصف المجهرى للمادة أكثر من المرئي	√
٣	الطريقة العلمية هي طريقة يستعملها العلماء لحل المشكلات ، وللتحقق من عمل العلماء الآخرين .	√
٤	كان العالم مندليف من أوائل العلماء الذين رتبوا العناصر بطريقة دورية	√
٥	العناصر والمركبات ترتبط معا من خلال التغيرات الكيميائية	√
٦	تعتمد الخواص الفيزيائية المميزة على كمية المادة الموجودة	X
٧	يكون النشاط الكيميائي لبخار الماء أقل منه للماء السائل .	X
٨	البحث عن مبردات جديدة غير موزية للبيئة تعد بحثا نظريا	X
٩	يعبر عن الكتلة بأنها مقياس لقوة جذب الأرض للمادة	X
١٠	يوجد ٩٠% من غاز الأوزون في طبقة التروبوسفير من الغلاف الجوي	X

السؤال الثاني: اختر الاجابة الصحيحة:

١	دراسة تركيب، وخواص مركبات الكربون	أ	الكيمياء العضوية	ب	الكيمياء التحليلية	ج	الكيمياء الذرية	د	الكيمياء الفيزيائية
٢	دراسة مكونات المواد، وتركيبها	أ	الكيمياء التحليلية	ب	الكيمياء العضوية	ج	الكيمياء الذرية	د	الكيمياء الفيزيائية
٣	دراسة نظريات تركيب المادة	أ	الكيمياء الذرية	ب	الكيمياء العضوية	ج	الكيمياء التحليلية	د	الكيمياء الفيزيائية
٤	دراسة سلوك المادة، وتغيراتها، والطاقة المرافقة لهذه التغيرات	أ	الكيمياء الفيزيائية	ب	الكيمياء العضوية	ج	الكيمياء التحليلية	د	الكيمياء الذرية
٥	دراسة المادة، والعمليات الحيوية في الكائنات الحية	أ	الكيمياء الحيوية	ب	الكيمياء العضوية	ج	الكيمياء التحليلية	د	الكيمياء الذرية
٦	تفسير لظاهرة طبيعية قائمة على مشاهدات، واستقصاءات مع مرور الزمن	أ	النظرية العلمية	ب	القانون العلمي	ج	الفرضية	د	التجربة
٧	مادة تمثل حالة من حالات المادة تكون جزيئاتها متراصة أكبر ما يمكن .	أ	الشمع	ب	الدم	ج	الأوزون	د	الهواء
٨	مادة تمثل حالة من حالات المادة قابلة للانضغاط، وتأخذ جزيئاتها شكل الوعاء الموجودة فيه، ومتباعدة جدا بعضها عن بعض .	أ	الأوزون	ب	الماء	ج	الدم	د	الشمع
٩	مادة تمثل حالة من حالات المادة غير قابلة للانضغاط ، وتملأ جزيئاتها حجم الوعاء الذي توضع فيه بكامله	أ	الدم	ب	الماء	ج	الأوزون	د	الشمع
١٠	بالترشيح يمكن فصل المخاليط	أ	غير المتجانسة	ب	المتجانسة	ج	الحقيقية	د	الغروية



اختبار الفترة لمادة الكيمياء
الفصل الدراسي الأول

20

الصف : أول ثانوي
المادة : كيمياء 1

أسم الطالبة :

السؤال الأول :

أكتب المصطلح العلمي المناسب :

1 - لها تركيب محدد وثابت وتسمى بالمادة النقية	
2 - مجموعة من المشاهدات المضبوطة التي تختبر الفرضية	
3 - يجريه العلماء للحصول على المعرفة من أجل المعرفة نفسها	
4 - تفسير لظاهرة طبيعية بناء على مشاهدات واستقصاءات مع مرور الزمن	
5 - يصف ظاهرة طبيعية أوجدها الله عز وجل في الطبيعة تدعمها عده تجارب .	
6 - طريقة منظمة تستعمل في الدراسات العلمية .	

قناة
علومنا
دين وحياة

السؤال الثاني :

قارني بين كل مما يأتي :

وجه المقارنة	البحث النظري	البحث التطبيقي
من حيث المفهوم		

4

وجه المقارنة	الكتلة	الوزن
التعريف		
الوحدة		
التغير		

السؤال الثالث :

أختاري الإجابة الصحيحة من بين الأقواس :

5

قناة
علومنا

دين وحياة

1 - علم يهتم بدراسة المادة والتغيرات التي تطرأ عليها :

أ - الكيمياء

ب - الفيزياء

ج - الأحياء

2 - يوجد غاز الأوزون في طبقة :

أ - الستراتوسفير

ب - الميزوسفير

ج - الاكسوسفير

3 - مقياس قوة جذب الأرض للمادة.

أ - الكتلة

ب - الوزن

ج - الحجم

4 - ما فرع الكيمياء الذي يستقصي تحليل مواد التغليف في البيئة ؟

أ - الكيمياء الحيوية

ب - الكيمياء البيئية

ج - الكيمياء العضوية

5 - يتكون غاز الأوزون من ثلاث ذرات من :

أ - الهيليوم

ب - الهيدروجين

ج - الأكسجين

6 - أول خطوات الطريقة العلمية جمع المعلومات بمرحلة :

أ - الاستنتاج

ب - الفرضية

ج - الملاحظة

7 - يستعمل الكيميائيون لدراسة المادة التي لا ترى بالعين المجردة ، وكتفسير مرئي للبيانات التجريبية .

أ - النماذج

ب - النظريات

ج - المركبات

8 - جميع مايلي يعتبر من ضمن قواعد السلامة التي يجب الالتزام بها في المختبر ماعدا :

أ - لبس البالطو

ب - لبس العدسات اللاصقة

ج - لبس القفازات

9 - عند دراسة أثر درجة الحرارة في حجم البالون ، وجد أن حجم البالون يزداد عند تسخينه فإن المتغير المستقل هو :

أ - حجم البالون

ب - كمية الهواء في البالون

ج - درجة الحرارة

10 - السكر حبيبات بيضاء لامعة : مثال على

أ - بيانات نوعية

ب - بيانات كمية

ج - الملاحظات الكمية

السؤال الرابع :

أكتب تفسيراً علمياً لكل من :

1 - سبب استخدام العلماء الكتلة بدلاً من الوزن في قياساتهم ؟ :

.....

2 - يعد الأوزون مهماً :

.....

3 - فكر العلماء أن مركبات الكلوروفلوروكربون آمنة للبيئة بسبب :

.....



السؤال الخامس :

ضعي علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة X أمام العبارة الخاطئة :

1 - من الأمثلة على البيانات النوعية : درجة الحرارة .	
2 - مركبات الكلوروفلوروكربون مكونة من فلور وكلور وكربون .	
3 - تصنف الأفكار بأنها مادة .	
4 - أهمية طبقة الأوزون حماية الأرض من الأشعة فوق بنفسجية :	
5 - يفضل العلماء استعمال الوزن لقياس الكمية في قياساتهم بدل الكتلة :	

أنتهت الأسئلة دعواتي لكم بالتوفيق ❤

إعداد / رولا المنيع

نهوذج الإجابة

السؤال الأول :

أكتب المصطلح العلمي المناسب :

المادة الكيميائية	1 - لها تركيب محدد وثابت وتسمى بالمادة النقية
التجربة	2 - مجموعة من المشاهدات المضبوطة التي تختبر الفرضية
البحث النظري	3 - يجريه العلماء للحصول على المعرفة من أجل المعرفة نفسها
النظرية	4 - تفسير لظاهرة طبيعية بناء على مشاهدات واستقصاءات مع مرور الزمن
القانون العلمي	5 - يصف ظاهرة طبيعية أوجدها الله عز وجل في الطبيعة تدعمها عده تجارب .
الطريقة العلمية	6 - طريقة منظمة تستعمل في الدراسات العلمية .

السؤال الثاني :

قارني بين كل مما يأتي :

البحث التطبيقي	البحث النظري	وجه المقارنة
بحث يجري لحل مشكلة محددة	بحث يجري للحصول على المعرفة من أجل المعرفة نفسها	من حيث المفهوم



وجه المقارنة	الكتلة	الوزن
التعريف	مقدار ما يحتويه الجسم من مادة	مقدار قوة جذب الأرض للجسم
الوحدة	كجم	نيوتن
التغير	لا يتغير بتغير المكان	يتغير بتغير المكان

السؤال الثالث :

أختاري الإجابة الصحيحة من بين الأقواس :

5

قناة
علومنا

دين وحياة

1 - علم يهتم بدراسة المادة والتغيرات التي تطرأ عليها :

أ - الكيمياء

ب - الفيزياء

ج - الأحياء

2 - يوجد غاز الأوزون في طبقة :

أ - الستراتوسفير

ب - الميزوسفير

ج - الاكسوسفير

3 - مقياس قوة جذب الأرض للمادة.

أ - الكتلة

ب - الوزن

ج - الحجم

4 - ما فرع الكيمياء الذي يستقصي تحليل مواد التغليف في البيئة ؟

أ - الكيمياء الحيوية

ب - الكيمياء البيئية

ج - الكيمياء العضوية

5 - يتكون غاز الأوزون من ثلاث ذرات من :

أ - الهيليوم

ب - الهيدروجين

ج - الأكسجين

6 - أول خطوات الطريقة العلمية جمع المعلومات بمرحلة :

أ - الاستنتاج

ب - الفرضية

ج - الملاحظة

7 - يستعمل الكيميائيون لدراسة المادة التي لا ترى بالعين المجردة ، وكتفسير مرئي للبيانات التجريبية .

أ - النماذج

ب - النظريات

ج - المركبات

8 - جميع ما يلي يعتبر من ضمن قواعد السلامة التي يجب الالتزام بها في المختبر ما عدا :

أ - لبس البالطو

ب - لبس العدسات اللاصقة

ج - لبس القفازات

9 - عند دراسة أثر درجة الحرارة في حجم البالون ، وجد أن حجم البالون يزداد عند تسخينه فإن المتغير المستقل هو :

أ - حجم البالون

ب - كمية الهواء في البالون

ج - درجة الحرارة

10 - السكر حبيبات بيضاء لامعة : مثال على

أ - بيانات نوعية

ب - بيانات كمية

ج - الملاحظات الكمية

السؤال الرابع :

أكتب تفسيرا علميا لكل من :

1 - سبب استخدام العلماء الكتلة بدلاً من الوزن في قياساتهم ؟ :
 لأن كتلة الجسم ثابتة في أي مكان بخلاف الوزن الذي يختلف من مكان إلى آخر بسبب تأثيره من الجاذبية .

2 - يعد الأوزون مهماً :

لأنه يحمي الكائنات الحية من أشعة الشمس الضارة مثل الأشعة فوق البنفسجية .

3 - فكر العلماء أن مركبات الكلوروفلوروكربون آمنة للبيئة بسبب :
 لأنها غير سامة ولا تتفاعل مباشرة مع المواد الأخرى .

قناة
علومنا
دين وحياة

السؤال الخامس :

ضعي علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة X أمام العبارة الخاطئة :

X	1 - من الأمثلة على البيانات النوعية : درجة الحرارة .
✓	2 - مركبات الكلوروفلوروكربون مكونة من فلور وكلور وكربون .
X	3 - تصنف الأفكار بأنها مادة .
✓	4 - أهمية طبقة الأوزون حماية الأرض من الأشعة فوق بنفسجية :
X	5 - يفضل العلماء استعمال الوزن لقياس الكمية في قياساتهم بدل الكتلة :

أنتهت الأسئلة دعواتي لكم بالتوفيق ♥

إعداد / رولا المنيع

أسئلة اختبار الفترة الأولى للفصل الدراسي الأول للعام الدراسي ١٤٤٨

الاسم :

الشعبة :

السؤال الأول : اكمل الفراغات التالية :

- 1- تدرس المادة و التغيرات التي تطرأ عليها
- 2- لها تركيب محدد و ثابت وتسمى المادة النقية
- 3- عملية تتضمن التغيير في تركيب وشكل المادة
- 4- المواد التي يبدأ بها التفاعل تسمى
- 5- المواد التي ينتهي بها التفاعل
- 6- كيف نميز بين العناصر المختلفة مثل
- 7- كيف نميز بين المركبات مثل
- 8- يتكون الجدول الدوري من صفوف تسمى و عددها وأعمدة تسمى وعددها

السؤال الثاني : اختر الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية :

قانون حفظ الكتلة رياضيا :

كتلة المتفاعلات	كتلة النواتج	كتلة المتفاعلات = كتلة النواتج	الكتلة
رمز مركبات الكلورفلورو كربون هو :			
CFCs	CFC	CF	CS
اصغر جزء يحتفظ بخواص العنصر هو :			
النواة	الذرة	البروتون	النيوترون
هو عدد البروتونات في الذرة ويكتب اعلى رمز العنصر			
عدد النيوترون	العدد الكتلي	عدد الالكترون	العدد الذري

السؤال الثالث : تتفاعل 3.5g من العنصر X مع 10.5g من Y لتكوين المركب XY . ما النسبة المئوية بالكتلة لكل من العنصرين X و Y في المركب الناتج :

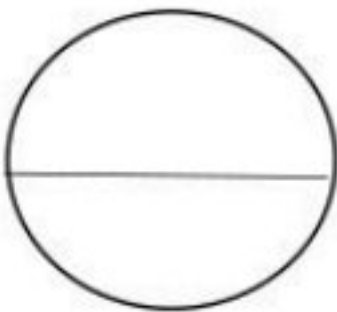
السؤال الرابع : اذكر 3 من طرق الفصل الفيزيائي و طريقة من طرق الفصل الكيميائي ؟

السؤال الخامس : قارن بين كلا مما يلي من حيث التعريف وهل يمكن فصلها كيميائيا او فيزيائيا مع ذكر مثال لكل نوع :

العنصر	المخلوط	المركب

السؤال السادس : اكمل الجدول التالي :

العنصر	العدد الذري	عدد البروتونات	عدد الالكترونات	عدد النيوترونات	العدد الكتلي
O		8			17
Ne	10			12	

المملكة العربية السعودية		المدرسة:
		اختبار الفصل الاول + الثاني
الإدارة العامة للتعليم بمحافظة		المادة : الكيمياء ١ مسارات

الاسم:	الشعبة:	الصف:
--------	---------	-------

السؤال الأول: أختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1- أي مما يلي مثال على التغير الفيزيائي			
أ – التحلل	ب- التعفن	ج- التجمد	د- التخمر
2-الطبقة الدنيا من الغلاف الجوي تسمى:			
أ- الستراتوسفير	ب- التروبوسفير	ج- الميزوسفير	د- الثيروموسفير
3- مزيج مكون من مادتين نقيتين أو أكثر مع احتفاظ كل من هذه المواد بخواصها الأصلية يسمى:			
أ – مخلوط	ب- مركب	ج- ذرة	د- عنصر
4- يمكن فصل مكونات الماء النقي عن طريق			
أ – التقطير	ب- التبلور	ج- التبخير	د- التحليل الكهربائي
5- الكمية التي لا تتغير عند الانتقال من موضع لآخر			
أ – الوزن	ب- الكتلة	ج- الضغط الجوي	د- درجة الحرارة

السؤال الثاني : أ- ضعي علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة، وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة لكل مما يلي:

1- البحث التطبيقي هو بحث للحصول على المعرفة من أجل المعرفة نفسها	()
2- المادة الكيميائية هي مادة لها تركيب محدد وثابت	()
3- مركبات الكلوروفلوروكربون توجد في ماء البحر	()
4- جسيمات المواد الصلبة قابلة للانضغاط	()
5- نسب توافر العناصر الكيميائية في الكون متساوية	()

ب- صنفي كلا من التغيرات الآتية إلى كيميائي أو فيزيائي:

1- انصهار الشمع	
2- تبخر الماء من البحر	
3- صدا الحديد	
4- طهي اللحم	
5- إذابة السكر في الماء	

ج- سمي طريقة الفصل التي يمكن استعمالها في فصل مكونات المخاليط الآتية :

	1- كرات زجاجية حمراء وزرقاء متساوية في الحجم والكتلة.
	2- مادة صلبة غير ذائبة مخلوطة مع سائل
	3- غازين عديمان اللون.
	4- الرمل مع ملح.
	5- سائلين عديمي اللون.

السؤال الثالث : أ - إذا تفاعل 12.2 g من مادة X مع عينة من Y ونتج 78.9 g من XY فما كتلة Y المتفاعلة ؟

ب -1- عددي كل من العوامل المؤثرة علي الاشعه البنفسجية

2- علي الجدول الدوري سمي بهذا الاسم ؟

3- ايهم يفضل الكيميائيون القياس الكتلة او الوزن ولماذا ؟

أ/ فوزية مطلق المرواني

انتهت الأسئلة



المجموع الكلي (15)		المملكة العربية السعودية
		الإدارة العامة للتعليم بمحافظة
نموذج (أ)		مدرسة ثانوية
		اختبار كيمياء 1 – الفترة الأولى
الصف 1/	اسم الطالب :	

للسؤال الأول / ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة.

- 1 - طريقة للفصل تؤدي إلى الحصول على مادة نقية صلبة من محلولها بالترشيح ()
- 2 - يستخدم العامل التابع للمقارنة في كثير من التجارب ()
- 3 - عدد ذرات الأكسجين في Na_2O يساوي 2 ()
- 4 - التغير الفيزيائي يغير من الخواص الفيزيائية للمادة مع تغير في تركيبها ()
- 5 - من أمثلة البيانات النوعية والكمية كلوريد الصوديوم أبيض اللون، كبريتات النحاس المائية زرقاء اللون ()
- 6 - إذا تفاعل 12.2 g من البوتاسيوم مع كمية وافرة من غاز الكلور ونتاج 78.9 g من كلوريد البوتاسيوم فإن كتلة غاز الكلور المتفاعل يساوي 45.8g ()
- 7 - العلماء يستخدمون الكتلة بدلا من الوزن لأن الكتلة ثابتة في كل مكان ()

السؤال الثاني : وجود ثقب في طبقة الأوزون ؟

السؤال الثالث : تفاعل 28.0g من النيتروجين كليا مع الهيدروجين لإنتاج 89.3g من الأمونيا، ما النسبة المئوية لعنصر النيتروجين؟

السؤال الرابع : اختر الإجابة الصحيحة : -

- 1 - في تجربة قياس أثر درجة الحرارة في سرعة ذوبان ملح الطعام في الماء تعد سرعة الذوبان
 - أ - المتغير الثابت
 - ب - الضابط
 - ج - المتغير التابع
 - د - المتغير المستقل
- 2 - أي التغيرات الآتية لا يعد تغير كيميائي؟
 - أ (قلي البيض)
 - ب (تعفن الفاكهة)
 - ج (احتراق الخشب)
 - د (تجمد الماء وتكون الجليد)
- 3- التركيب الكيميائي للأوزون
 - أ (O_2)
 - ب (O)
 - ج (O_4)
 - د (O_3)
- 4 - تعد المحاليل من
 - أ (العناصر)
 - ب (المركبات)
 - ج (المخاليط المتجانسة)
 - د (المخاليط غير المتجانسة)

اختبار كيمياء ١ الفصل الدراسي الأول

السؤال الأول : اختاري الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :

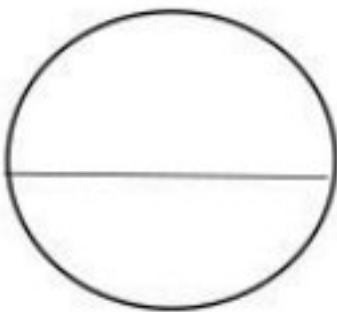
١- يوجد غاز الاوزون في الغلاف الجوي في طبقة			
١- التروبوسفير	ب- الستراتوسفير	ج- الثيرموسفير	د- الاكسوسفير
٢- رمز مركبات الكلورو فلورو كربون			
١- F	ب- O ₃	ج- CFCs	د- Cl
٣- معنى ثقب الاوزون			
١- كمية الأوزون اكبر من 300DU	ب- كمية الاوزون تساوي 300DU	ج- كمية الأوزون اقل من 300DU	د- كمية الاوزن مماثلة 300DU
٤- من الأمثلة على المادة الكيميائية غاز الاوزون وتركيبه الكيميائي			
١- O	ب- O ₂	ج- CO	د- O ₃
٥- تشترك كيمياء العضوية و الكيمياء المبلمرات في دراسة			
١- البلاستيك	ب- الأدوية	ج- الفلزات	د- التلوث
٦- عدد جزيئات الأوزون الناتجة عن ٢٧ ذرة اكسجين			
١- 2 جزيئ	ب- 3 جزيئ	ج- 6 جزيئ	د- 9 جزيئ
٧- اذا وزن جسم مرة على سطح الأرض وأخرى على سطح القمر فإن			
أ- الكتلة والوزن ثابتان	ب- الكتلة ثابتة والوزن متغير	ج- الكتلة متغيرة والوزن ثابت	د- الكتلة والوزن متغيران
٨- كتلة كاس 6.6g من البيانات			
١- النوعية	ب- الكمية	ج- التجريبية	د- الثابتة
٩- الهدف الرئيسي للبحث النظري هو			
أ- جمع المعلومات إنتاج معرفة	ب- جمع المالي	ج- فهم مشكلة بيئية	د- تطوير منتجات جديدة
١٠- أي البحوث التالية بحثا تطبيقيا			
١- دراسة مكونات الخلايا	ب- التعرف على سلوك الشمبانزي	ج- تحليل مكونات التربة	د- إيجاد علاج لمرضى السرطان
١١- الألعاب النارية ملونة من البيانات			
١- النوعية	ب- الكمية	ج- التجريبية	د- الثابتة
في ضوء تجربة اختبار الفرضية القائلة إن ملح الطعام يذوب في الماء الساخن أسرع من ذوبانه في الماء البارد أجب عن الأسئلة 12/13/14			
١٢- المتغير المستقل هو			
١- سرعة الذوبان	ب- كمية ملح الطعام	ج- درجة الحرارة	د- كمية الماء

١٣- المتغير التابع			
١- سرعة الذوبان	ب- كمية ملح الطعام	ج- درجة الحرارة	د- كمية الملح
١٤- الماء عند درجة حرارة الغرفة			
١- متغير مستقل	ب- متغير تابع	ج- ضابط	د- عامل محفز
١٥- يستعمل الكيميائيون ----- لدراسة المادة التي لا ترى بالعين المجردة وكتفسير مرئي للبيانات التجريبية			
١- الفرضيات	ب- النماذج	ج- الجزيئات	د- المركبات
١٦- أهمية غاز الأوزون انه			
١- يسمح بنفاذ الأشعة فوق بنفسجية الضارة للأرض	ب- تسبب اعتاما للعين	ج- تقلل من نواتج المحاصيل الزراعية	د- إمتصاص معظم الاشعة فوق بنفسجية قبل وصولها الارض
١٧- العالم الذي اكتشف بشكل غير متوقع فطر البنسليين هو			
١- رولاند	ب- الكسندر فلمنج	ج- جوليان هيل	د- مولينا
١٨- المستوى الطبيعي لكمية غاز الاوزون في الجو هو			
١- 120 دوبسون	ب- 125 دوبسون	ج- 150 دوبسون	د- 300 دوبسون
١٩- من قواعد الأمن والسلامة في المختبر			
١- عدم لبس النظارة الواقية	ب- لاتعد المواد الكيميائية الغير مستعملة إلى العبوة الأصلية	ج- لبس الملابس الفضفاضة	د- أعد المواد الكيميائية الغير مستعملة إلى العبوة الأصلية
٢٠- ----- حكم قائم على المعلومات التي يتم الحصول عليها			
١- الفرضية	ب- النظرية	ج- الاستنتاج	د- القانون

س٢/ قارني بين النظرية و القانون العلمي من حيث التعريف و مثال عليه ؟

النظرية	القانون العلمي
تعريف /	تعريف /
مثال /	مثال /

مع تمنياتي بالتوفيق ... معلمة المادة / إيمان الرفاعي

المملكة العربية السعودية		المدرسه: الثانويه الثانيه.
		أختبارمشاركة للصف الاول الثانوى
		مشاركة رقم (3)
الاسم:	الشعبة:	الصف:

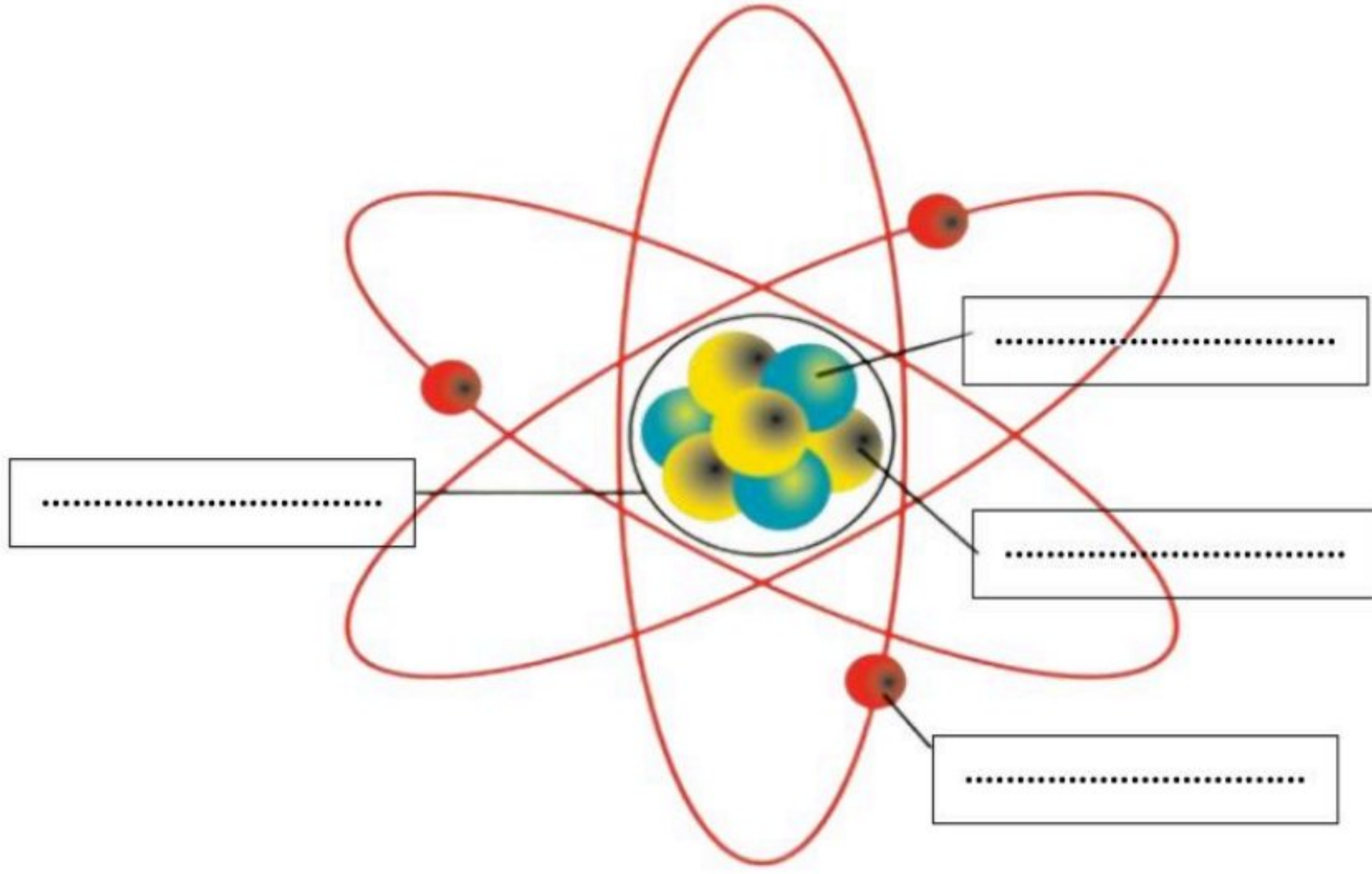
السؤال الاول : (أ) - صلى الانجازات الى اسماء العلماء فى كلا مما يلى :

1. قيمة العدديه الالكترونات (تجربه قطرة الزيت)	وليام كروكس	()
2. اشعة مهبط (اختراع جهاز تلفزيون)	ديمقراطيس.	()
3. علاقه بين الشحنة والكتله.	رذفورد	()
4. اول من اقتراح مفهوم ان الماده تتألف من الذرات لا يمكن تجزئتها.	طومسون.	()
5. انكار وجود الماده. وتتألف من (الهواء ونار وتراب وماء)	جون دالتون.	()
6. اول من اسسس النظرية الحديثه الذريه. (حفظ الكتله)	جيمس شايك	()
7. أوجد بروتونات تجربته رزفورد.	أرسطو	()
8. نيوترونات.	روبرت ملكيان	()

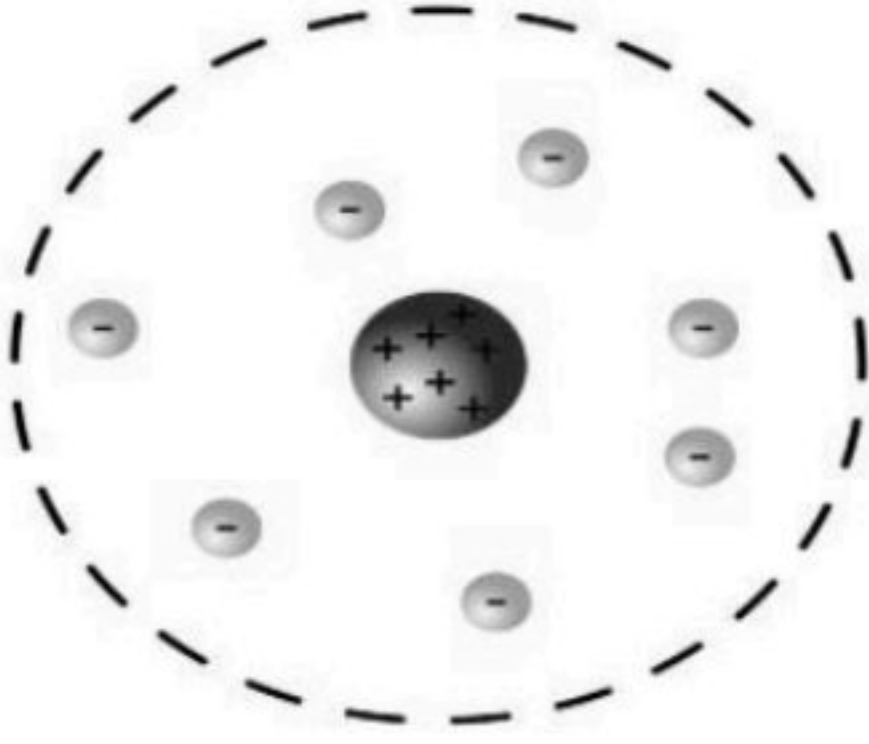
(ب)- قارنى بين الالكترونات و البروتونات و النيوترونات من حيث الشحنة والرمز والموقع

الالكترونات	البروتونات	نيوترونات	
			1. الشحنة
			2. الرمز
			3. الموقع

(ج) - اكملى الجسيمات الذرية فى الرسم التالى:



السؤال الثانى : (أ) - من خلال الرسم حددي نماذج التالية :



أ) نموذج رذفور.

ب) نموذج طومسون.

(ب) - على الذرة متعادلة كهربائيا؟

.....

.....

.....

(ج) - اى من الخيارات التالية يدل على ان الذرة متعادلة الشحنة؟

الاختيارات	العنصر	مكونات ذرته
أ	السيليكون	14 بروتون ، 14 نيوترون
ب	الصوديوم	11 بروتون ، 23 نيوترون
ج	الكروم	24 بروتون ، 24 إلكترون
د	الحديد	26 بروتون ، 30 إلكترون

انتهت الأسئلة



الاختبار الاول - كيمياء 1 - الباب الاول - مقدمة في علم الكيمياء - الفصل الدراسي الاول

الاسم	الشعبة	
1	يوجد الاوزون في الغلاف الجوي في طبقة :	
أ	التروبوسفير	ب
ج	الستراتوسفير	د
د	الثيرموسفير	
2	أي الاجراءات التالية صحيحة عند تخفيف حمض مركز :	
أ	اضف الماء الى الحمض المركز ببطء	ب
ج	اضف الحمض المركز الى الماء ببطء	د
د	عادل الحمض بقاعدة قبل التخفيف	
د	عادل الحمض بقاعدة بعد التخفيف	
3	الرمز UV يشير الى نوع من الاشعاعات .. هو :	
أ	الأشعة فوق البنفسجية	ب
ج	الأشعة تحت الحمراء	د
د	الأشعة السينية	
د	اشعة جاما	
4	أي العناصر التالية لا يدخل في تركيب مركبات الكلوروفلوروكربون :	
أ	F	ب
ج	Cl	د
د	Fe	
د	C	
5	"بلورات السكر بيضاء" .. بيانات :	
أ	رقمية	ب
ج	كمية	د
د	تجريبية	
د	نوعية	
6	الصفة "الكمية" لورقة الأسئلة التي تجاوب عليها الآن هي :	
أ	ملمسها	ب
ج	مقاسها	د
د	لونها	
د	رائحتها	
7	مركبات الكلوروفلوروكربون مواد مصنعة , وغير سامة :	
أ	صح	ب
ج	خطأ	
8	أي مما يلي لا يعتبر مادة :	
أ	الكتاب	ب
ج	القلم	د
د	الحرارة	
د	العنصر	
9	مقياس لكمية المادة ولقوة جذب الارض للمادة :	
أ	الوزن	ب
ج	الكتلة	د
د	الحجم	
د	الكثافة	
10	تسبب اعتماداً في العين وسرطاناً في الجلد و خلل في المحاصيل الزراعية :	
أ	CFCs	ب
ج	O ₃	د
د	DV	
د	UV	
11	من الأمثلة على المادة الكيميائية "غاز الأوزون" ورمزه :	
أ	O ₂	ب
ج	CO ₂	د
د	O ₄	
د	O ₃	
12	مجال الكيمياء الذي يدرس "تلوث الماء" الكيمياء :	
أ	الذرية	ب
ج	البيئية	د
د	الحرارية	
د	الفيزيائية	
13	أي مما يلي لا يعتبر مثال على البيانات الكمية :	
أ	السرعة	ب
ج	اللون	د
د	الطول	
د	الحجم	
14	الكمية الطبيعية من غاز الاوزون في الجو = 500 DU :	
أ	صح	ب
ج	خطأ	
15	طريقة يستعملها العلماء لحل المشكلات , ولتحقق من عمل العلماء الآخرين :	
أ	الاستنتاج	ب
ج	البحث التطبيقي	د
د	الطريقة العلمية	
د	الفرضية	
16	أي مما يلي لا يُعد من اجهزة قياس كمية الأوزون في الجو :	
أ	مطياف بريور	ب
ج	مطياف الكتلة	د
د	الاقمار الصناعية	
د	البالونات	
17	الكيمياء العضوية وكيمياء المبلمرات يشتركان في دراسة :	
أ	الأغذية	ب
ج	الأدوية	د
د	الأصبغ	
د	البلاستيك	
18	"تصميم الباحث آلة احتراق داخلي اكثر فعالية" مثال على البحث :	
أ	التطبيقي	ب
ج	النظري	د
د	العلمي	
د	النهائي	
19	العالم الذي اكتشف "بشكل غير متوقع" فطر البنسلين , وفاز بجائزة نوبل عام 1945 :	
أ	رولاند	ب
ج	جوليان هيل	د
د	فلمنج	
د	مولينا	
20	في تجربة قياس اثر التحريك في سرعة ذوبان الملح في الماء ... يُعد "التحريك" :	
أ	متغير مستقل	ب
ج	متغير تابع	د
د	ضابط	
د	استنتاج	

● انتهت الاسئلة ●

استاذ المادة :

نموذج الإجابة

الاختبار الأول - كيمياء 1 - الباب الأول - مقدمة في علم الكيمياء - الفصل الدراسي الأول

الاسم	الشعبة	
1	يوجد الاوزون في الغلاف الجوي في طبقة :	
أ	التروبوسفير	ب
ج	الميزوسفير	د
ث	الثيرموسفير	
2	أي الاجراءات التالية صحيحة عند تخفيف حمض مركز :	
أ	اضف الماء الى الحمض المركز ببطء	ب
ج	اضف الحمض المركز الى الماء ببطء	د
د	عادل الحمض بقاعدة قبل التخفيف	
د	عادل الحمض بقاعدة بعد التخفيف	
3	الرمز UV يشير الى نوع من الاشعاعات .. هو :	
أ	الأشعة فوق البنفسجية	ب
ج	الأشعة تحت الحمراء	د
د	الأشعة السينية	
د	اشعة جاما	
4	أي العناصر التالية لا يدخل في تركيب مركبات الكلوروفلوروكربون :	
أ	F	ب
ج	Cl	د
د	Fe	
C		
5	"بلورات السكر بيضاء" .. بيانات :	
أ	رقمية	ب
ج	كمية	د
د	تجريبية	
نوعية		
6	الصفة "الكمية" لورقة الأسئلة التي تجاوب عليها الآن هي :	
أ	ملمسها	ب
ج	مقاسها	د
د	لونها	
د	رائحتها	
7	مركبات الكلوروفلوروكربون مواد مصنعة , وغير سامة :	
أ	صح	ب
ج	خطأ	
8	أي مما يلي لا يعتبر مادة :	
أ	الكتاب	ب
ج	القلم	د
د	الحرارة	
العنصر		
9	مقياس لكمية المادة ولقوة جذب الارض للمادة :	
أ	الوزن	ب
ج	الكتلة	د
د	الحجم	
الكثافة		
10	تسبب اعتماداً في العين وسرطاناً في الجلد و خلل في المحاصيل الزراعية :	
أ	CFCs	ب
ج	O ₃	د
د	DV	
UV		
11	من الأمثلة على المادة الكيميائية "غاز الأوزون" ورمزه :	
أ	O ₂	ب
ج	CO ₂	د
د	O ₄	
O ₃		
12	مجال الكيمياء الذي يدرس "تلوث الماء" الكيمياء :	
أ	الذرية	ب
ج	البيئية	د
د	الحرارية	
الفيزيائية		
13	أي مما يلي لا يعتبر مثال على البيانات الكمية :	
أ	السرعة	ب
ج	اللون	د
د	الطول	
الحجم		
14	الكمية الطبيعية من غاز الاوزون في الجو = 500 DU :	
أ	صح	ب
ج	خطأ	
15	طريقة يستعملها العلماء لحل المشكلات , ولتحقق من عمل العلماء الآخرين :	
أ	الاستنتاج	ب
ج	البحث التطبيقي	د
د	الطريقة العلمية	
الفرضية		
16	أي مما يلي لا يُعد من اجهزة قياس كمية الأوزون في الجو :	
أ	مطياف بريور	ب
ج	مطياف الكتلة	د
د	الاقمار الصناعية	
البالونات		
17	الكيمياء العضوية وكيمياء المبلمرات يشتركان في دراسة :	
أ	الأغذية	ب
ج	الأدوية	د
د	الأصبغ	
البلاستيك		
18	"تصميم الباحث آلة احتراق داخلي اكثر فعالية" مثال على البحث :	
أ	التطبيقي	ب
ج	النظري	د
د	العلمي	
النهائي		
19	العالم الذي اكتشف "بشكل غير متوقع" فطر البنسلين , وفاز بجائزة نوبل عام 1945 :	
أ	رولاند	ب
ج	جوليان هيل	د
د	فلمنج	
مولينا		
20	في تجربة قياس اثر التحريك في سرعة ذوبان الملح في الماء ... يُعد "التحريك" :	
أ	متغير مستقل	ب
ج	متغير تابع	د
د	ضابط	
استنتاج		

• انتهت الاسئلة •

استاذ المادة :

السؤال الأول : اختاري الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :

١- يوجد غاز الأوزون في الغلاف الجوي في طبقة	أ- التروبوسفير	ب- الستراتوسفير	ج- الثيرموسفير	د- الأكسوسفير
٢- رمز مركبات الكلورو فلورو كربون	أ- F	ب- O ₃	ج- CFCs	د- Cl
٣- معنى ثقب الأوزون	أ- كمية الأوزون أكبر من 300DU	ب- كمية الأوزون تساوي 300DU	ج- كمية الأوزون أقل من 300DU	د- كمية الأوزون مماثلة 300DU
٤- من الأمثلة على المادة الكيميائية غاز الأوزون وتركيبه الكيميائي	أ- O	ب- O ₂	ج- CO	د- O ₃
٥- العلم الذي يهتم بدراسة التفاعلات التي تحدث أثناء هضم الطعام	أ- البيئية	ب- الفيزيائية	ج- العضوية	د- الحيوية
٦- عدد جزيئات الأوزون الناتجة عم ٢٧ ذرة أكسجين	أ- 2 جزيئ	ب- 3 جزيئ	ج- 6 جزيئ	د- 9 جزيئ
٧- إذا وزن جسم مرة على سطح الأرض وأخرى على سطح القمر فإن	أ- الكتلة والوزن ثابتان	ب- الكتلة ثابتة والوزن متغير	ج- الكتلة متغيرة والوزن ثابت	د- الكتلة والوزن متغيران
٨- كتلة كاس 6.6g من البيانات	أ- النوعية	ب- الكمية	ج- التجريبية	د- الثابتة
٩- المادة الكيميائية هي المادة التي :	أ- لها تركيب مختلف	ب- تركيب وتغير في المادة	ج- لها تركيب محدد وثابت	د- ليس لها تركيب
١٠- ميثاق مونترال يقضي موافقه الدول على اتفاقيه:	أ- استهلاك المواد الضاره	ب- انتهاء استعمال المركبات الضاره ووضع قيود عليها	ج- استعمال المواد بكميه محدده	د- للتناقص حول تركيب المواد الضاره
١١- الألعاب النارية ملونة من البيانات	أ- النوعية	ب- الكمية	ج- التجريبية	د- الثابتة
في ضوء تجربة اختبار الفرضية القائلة إن ملح الطعام يذوب في الماء الساخن أسرع من ذوبانه في الماء البارد أجب عن الأسئلة 12/13/14				
١٢- المتغير المستقل هو	أ- سرعة الذوبان	ب- كمية ملح الطعام	ج- درجة الحرارة	د- كمية الماء
١٣- المتغير التابع	أ- سرعة الذوبان	ب- كمية ملح الطعام	ج- درجة الحرارة	د- كمية الملح
١٤- الماء عند درجة حرارة الغرفة	أ- متغير مستقل	ب- متغير تابع	ج- ضابط	د- عامل محفز
١٥- يستعمل الكيميائيون ----- لدراسة المادة التي لا ترى بالعين المجردة وكتفسير مرئي للبيانات التجريبية	أ- الفرضيات	ب- النماذج	ج- الجزيئات	د- المركبات
١٦- أهمية غاز الأوزون انه	أ- يسمح بنفاذ الأشعة فوق بنفسجية الضارة للأرض	ب- تسبب اعتاما للعين	ج- تقلل من نواتج المحاصيل الزراعية	د- امتصاص معظم الاشعة الكونية قبل وصولها الارض
١٧- اي مما يلي مادة:	أ- موجات الراديو	ب- الهواء	ج- الضوء	د- المجال المغناطيسي
١٨- المستوى الطبيعي لكمية غاز الأوزون في الجو هو	أ- 120 دوبسون	ب- 125 دوبسون	ج- 150 دوبسون	د- 300 دوبسون
١٩- جميع ما يلي يعتبر من ضمن قواعد السلامة التي يجب الالتزام بها في المختبر ماعدا..	أ- لبس النظارة الواقية	ب- لبس البالطو	ج- لبس العدسات اللاصقة	د- لبس القفازات
٢٠- حكم قائم على المعلومات التي يتم الحصول عليها	أ- الفرضية	ب- النظرية	ج- الاستنتاج	د- القانون

نموذج الإجابة

اسم الطالبة :
الصف :

السؤال الأول : اختاري الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :

١- يوجد غاز الأوزون في الغلاف الجوي في طبقة	أ- التروبوسفير	ب- الستراتوسفير	ج- الثيرموسفير	د- الأكسوسفير
٢- رمز مركبات الكلورو فلورو كربون	أ- F	ب- O ₃	ج- CFCs	د- Cl
٣- معنى ثقب الأوزون	أ- كمية الأوزون أكبر من 300DU	ب- كمية الأوزون تساوي 300DU	ج- كمية الأوزون أقل من 300DU	د- كمية الأوزون مماثلة 300DU
٤- من الأمثلة على المادة الكيميائية غاز الأوزون وتركيبه الكيميائي	أ- O	ب- O ₂	ج- CO	د- O ₃
٥- العلم الذي يهتم بدراسة التفاعلات التي تحدث أثناء هضم الطعام	أ- البيئية	ب- الفيزيائية	ج- العضوية	د- الحيوية
٦- عدد جزيئات الأوزون الناتجة عم ٢٧ ذرة أكسجين	أ- 2 جزيئ	ب- 3 جزيئ	ج- 6 جزيئ	د- 9 جزيئ
٧- إذا وزن جسم مرة على سطح الأرض وأخرى على سطح القمر فإن	أ- الكتلة والوزن ثابتان	ب- الكتلة ثابتة والوزن متغير	ج- الكتلة متغيرة والوزن ثابت	د- الكتلة والوزن متغيران
٨- كتلة كاس 6.6g من البيانات	أ- النوعية	ب- الكمية	ج- التجريبية	د- الثابتة
٩- المادة الكيميائية هي المادة التي :	أ- لها تركيب مختلف	ب- تركيب وتغير في المادة	ج- لها تركيب محدد وثابت	د- ليس لها تركيب
١٠- ميثاق مونترال يقضي موافقه الدول على اتفاقيه:	أ- استهلاك المواد الضاره	ب- انتهاء استعمال المركبات الضاره ووضع قيود عليها	ج- استعمال المواد بكميه محدده	د- للتناقص حول تركيب المواد الضاره
١١- الألعاب النارية ملونة من البيانات	أ- النوعية	ب- الكمية	ج- التجريبية	د- الثابتة
في ضوء تجربة اختبار الفرضية القائلة إن ملح الطعام يذوب في الماء الساخن أسرع من ذوبانه في الماء البارد أجب عن الأسئلة 12/13/14				
١٢- المتغير المستقل هو	أ- سرعة الذوبان	ب- كمية ملح الطعام	ج- درجة الحرارة	د- كمية الماء
١٣- المتغير التابع	أ- سرعة الذوبان	ب- كمية ملح الطعام	ج- درجة الحرارة	د- كمية الملح
١٤- الماء عند درجة حرارة الغرفة	أ- متغير مستقل	ب- متغير تابع	ج- ضابط	د- عامل محفز
١٥- يستعمل الكيميائيون ----- لدراسة المادة التي لا ترى بالعين المجردة وكتفسير مرئي للبيانات التجريبية	أ- الفرضيات	ب- النماذج	ج- الجزيئات	د- المركبات
١٦- أهمية غاز الأوزون انه	أ- يسمح بنفاذ الأشعة فوق بنفسجية الضارة للأرض	ب- تسبب اعتاما للعين	ج- تقلل من نواتج المحاصيل الزراعية	د- امتصاص معظم الاشعة الكونية قبل وصولها الارض
١٧- اي مما يلي مادة:	أ- موجات الراديو	ب- الهواء	ج- الضوء	د- المجال المغناطيسي
١٨- المستوى الطبيعي لكمية غاز الأوزون في الجو هو	أ- 120 دوبسون	ب- 125 دوبسون	ج- 150 دوبسون	د- 300 دوبسون
١٩- جميع ما يلي يعتبر من ضمن قواعد السلامة التي يجب الالتزام بها في المختبر ماعدا..	أ- لبس النظارة الواقية	ب- لبس البالطو	ج- لبس العدسات اللاصقة	د- لبس القفازات
٢٠- حكم قائم على المعلومات التي يتم الحصول عليها	أ- الفرضية	ب- النظرية	ج- الاستنتاج	د- القانون

أسئلة اختبار الفصل الأول كيمياء

اختاري الاجابة الصحيحة مما يلي :

١- يوجد غاز الأوزون في طبقة :

أ	التروبوسفير	ب	الستراتوسفير	ج	الميزوسفير	د	الثيرموسفير
---	-------------	---	--------------	---	------------	---	-------------

٢- المعدل الطبيعي لغاز الأوزون في الجو :

أ	100 DU	ب	150 DU	ج	400 DU	د	300 DU
---	--------	---	--------	---	--------	---	--------

٣- العلم الذي يهتم بدراسة المواد التي لا تحتوي على الكربون هو علم الكيمياء :

أ	غير العضوية	ب	العضوية	ج	التحليلية	د	الفيزيائية
---	-------------	---	---------	---	-----------	---	------------

٤- يرمز لغاز الأوزون بالرمز :

أ	O ₄	ب	O ₂	ج	O	د	O ₃
---	----------------	---	----------------	---	---	---	----------------

٥- هو مقياس لكمية المادة وقوة جذب الأرض للمادة :

أ	الكتلة	ب	الوزن	ج	الحجم	د	المساحة
---	--------	---	-------	---	-------	---	---------

٦- مصطلح CFCs يعني مركبات مكونة من :

أ	الكلور والفلور والسيزيوم	ب	الكلور والفلور والكبريت	ج	الكلور والفلور والكربون	د	الكلور والفرانسيوم والكربون
---	--------------------------	---	-------------------------	---	-------------------------	---	-----------------------------

٧- أي مما يلي لا يعتبر مثالا على البيانات الكمية :

أ	السرعة	ب	اللون	ج	الطول	د	الحجم
---	--------	---	-------	---	-------	---	-------

٨- مجموعة من المشاهدات المضبوطة التي تختبر الفرضية :

أ	الفرضية	ب	الملاحظة	ج	الاستنتاج	د	التجربة
---	---------	---	----------	---	-----------	---	---------

٩- أي البيانات التالية يصنف من البيانات النوعية :

أ	السرعة	ب	الطول	ج	الرائحة	د	الحجم
---	--------	---	-------	---	---------	---	-------

١٠- عند دراسة مقدار السكر الذي يمكن إذابته عند درجات مختلفة فإن المتغير المستقل هو :

أ	درجة الحرارة	ب	ذائبية السكر	ج	نوع السكر	د	كمية الماء
---	--------------	---	--------------	---	-----------	---	------------

اختاري الاجابة الصحيحة مما يلي :

١١ - علم يقوم بدراسة نظريات تركيب المادة :

أ	الكيمياء التحليلية	ب	الكيمياء الفيزيائية	ج	الكيمياء الذرية	د	الكيمياء العضوية
---	--------------------	---	---------------------	---	-----------------	---	------------------

١٢ - العالم الذي اكتشف بشكل غير متوقع النايلون :

أ	رولاند	ب	فلمنج	ج	مولينا	د	جوليان هيل
---	--------	---	-------	---	--------	---	------------

١٣ - البحث العلمي الذي يجرى لحل مشكلة محددة :

أ	النظري	ب	التطبيقي	ج	الوصفي	د	المعرفي
---	--------	---	----------	---	--------	---	---------

١٤ - يدل الرمز في الصورة التالية على :



أ	المواد السامة	ب	المواد المهيجة	ج	ملوثات حيوية	د	نشاط إشعاعي
---	---------------	---	----------------	---	--------------	---	-------------

١٥ - يستعمل الكيميائيون لدراسة الأشياء التي لا ترى بالعين المجردة :

أ	الذرات	ب	النماذج	ج	الجزيئات	د	المركبات
---	--------	---	---------	---	----------	---	----------

١٦ - أي مما يأتي يصنف مادة ؟

أ	الحرارة	ب	الضوء	ج	الهواء	د	الأفكار
---	---------	---	-------	---	--------	---	---------

١٧ - تصميم الباحث آلة احتراق داخلي أكثر فعالية مثال على البحث :

أ	التطبيقي	ب	النظري	ج	الوصفي	د	المعرفي
---	----------	---	--------	---	--------	---	---------

١٨ - العامل الذي يسمح له بالتغيير أثناء التجربة :

أ	المتغير التابع	ب	المتغير المستقل	ج	الثابت	د	الضابط
---	----------------	---	-----------------	---	--------	---	--------

١٩ - يدل الرمز التالي على :



أ	المواد السامة	ب	المواد المهيجة	ج	ملوثات حيوية	د	نشاط إشعاعي
---	---------------	---	----------------	---	--------------	---	-------------

١٠ - تفسير مؤقت لما تم ملاحظته , قابل للاختبار :

أ	التجربة	ب	الملاحظة	ج	الاستنتاج	د	الفرضية
---	---------	---	----------	---	-----------	---	---------

ضع الحرف (ص) أمام العبارة الصحيحة والحرف (خ) أمام العبارة الخاطئة:

الإجابة	العبارة	
	تلبس العدسات اللاصقة في المختبر لحماية العينين من الأبخرة المتصاعدة .	1
	المادة الكيميائية لها تركيب ثابت ومحدد.	2
	البيانات النوعية تصف ملاحظة ما , والبيانات الكمية تستعمل الأرقام .	3
	النظرية تصف علاقة أوجدها الله في الطبيعة وتدعمها عدة تجارب.	4
	يستعمل العلماء الوزن في قياساتهم لأن الوزن كمية ثابتة .	5

بالتوفيق و النجاح

إعداد المعلمة : جواهر

موقع منهجي 
mnhaji.com

اسم الطالب:.....				الصف:.....			
أسئلة تقويم الفصل الأول - مقدمة بالكيمياء 1							
اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:							
1 - علم يهتم بدراسة المادة والتغيرات التي تطرأ عليها							
أ - الكيمياء		ب - الفيزياء		ج - الأحياء		د - الجيولوجيا	
2- تقلص سمك طبقة الأوزون عن المعدل الطبيعي يعرف بـ							
أ - معامل الأوزون		ب - ثقب الأوزون		ج - كثافة الأوزون		د - إشعاع الأوزون	
3- يوجد غاز الأوزون الذي يحمي الأرض من الأشعة فوق بنفسجية UV في طبقة							
أ - التروبوسفير		ب - الستراتوسفير		ج - الثيرموسفير		د - الإكسوسفير	
4- المستوى الطبيعي لكمية غاز الأوزون في الجو هو							
أ - 120دوبسون		ب - 125 دوبسون		ج - 150 دوبسون		د - 300 دوبسون	
5- يرمز لمادة الكلورو فلورو كربون بالرمز							
أ - CFCs		ب - CNNs		ج - CCIOs		د - CFFs	
6- أحد العناصر التالية ليس من مكونات مادة CFCs							
أ - الكربون		ب - الفلور		ج - النيتروجين		د - الكلور	
7- تتميز المادة الكيميائية							
أ - بشكل ثابت ومحدد		ب - بتركيب ثابت ومحدد		ج - بحجم ثابت ومحدد		د - بلون ثابت ومحدد	
8- يتكون غاز الأوزون من ذرات							
أ - الهيليوم		ب - الأكسجين		ج - اليود		د - الهيدروجين	
9- مقياس كمية المادة يدعى							
أ - الوزن		ب - الثقل		ج - الكتلة		د - القوة	
10- مقياس قوة جذب الأرض للمادة.							
أ - الوزن		ب - الكتلة		ج - الحجم		د - الكثافة	
11- يستعمل الكيميائيون لدراسة المادة التي لا ترى بالعين المجردة ،وكتفسير مرئي للبيانات التجريبية .							
أ - الفرضيات		ب - النماذج		ج - الجزيئات		د - المركبات	
12- فرع من فروع الكيمياء يدرس تلوث الهواء							
أ-الكيمياء الحيوية		ب- الكيمياء البيئية		ج- الكيمياء الذرية		د- الكيمياء الفيزيائية	
13- يتبع العلماء لحل المشكلات وللتأكد من عمل العلماء الآخرين.							
أ - الفرضية		أ - التخمين		أ - النظرية		أ - الطريقة العلمية	
14- اللون والرائحة والشكل كلها أمثلة على							
أ - البيانات النوعية		ب - البيانات الكمية		ج - الملاحظات الكمية		د - المعلومات الرقمية	
15- البيانات الرقمية التي يقوم العلماء بجمعها عن المادة تدعى							
أ - البيانات النوعية		ب - البيانات الكمية		ج - الملاحظات الوصفية		د - البيانات الأسمية	

16- مجموعة من المشاهدات المضبوطة التي تختبر الفرضية.			
أ - الفرضية	أ - القانون	أ - التجربة	أ - النظرية
في ضوء تجربة اختبار الفرضية القائلة إن ملح الطعام يذوب في الماء الساخن أسرع من ذوبانه في الماء البارد أجب عن الأسئلة 17, 18, 19 أدناه			
17- المتغير المستقل هو			
أ - سرعة الذوبان	ب- كمية ملح الطعام	ج- درجة الحرارة	د- كمية الماء
18- المتغير التابع هو			
أ - سرعة الذوبان	ب- كمية ملح الطعام	ج- درجة الحرارة	د- كمية الماء
19- يعتبر الماء عند درجة حرارة الغرفة			
أ - متغير مستقل	ب- متغير التابع	ج- ضابط	د- عامل محفز
20- حكم قائم على المعلومات التي يتم الحصول عليها			
أ - الفرضية	ب- النظرية	ج- الاستنتاج	د- القانون
21- تفسير لظاهرة طبيعية بناءً على مشاهدات واستقصاءات مع مرور الزمن.			
أ - الاستنتاج	ب- النظرية	ج- الفرضية	د- القانون العلمي
22- حجم كمية محددة من الغاز يتناسب عكسياً مع الضغط الواقع عليه عند ثبوت درجة حرارته . هذه العلاقة			
أ - استنتاج	ب- نظرية	ج- فرضية	د- قانون علمي
23- قام كل من مولينا ورولاندي مدفوعين بحب الاستطلاع بإجراء مجموعة من البحوث العلمية على CFCs وتفاعلاتها مع غاز الأوزون. هذا النوع من الأبحاث العلمية يسمى			
أ - البحث النظري	ب- البحث التجريبي	ج- البحث التطبيقي	د- البحث الإكلينيكي
24- أجرى العلماء بحثاً كثيرة جداً من أجل الحصول على بدائل لمركبات CFCs التي تعمل على زيادة ثقب طبقة الأوزون. هذا النوع من البحوث العلمية يسمى			
أ - البحث النظري	ب- البحث الوصفي	ج- البحث التطبيقي	د- البحث استطلاعي
25- جميع ما يلي يعتبر من ضمن قواعد السلامة التي يجب الالتزام بها في المختبر ما عدا			
أ - لبس النظارة الواقية	ب- لبس البالطو	ج- لبس العدسات اللاصقة	د- لبس القفازات
26- بدأ الاستعمال السيئ لمركبات CFCs يتراجع (يقل) بعد توقيع ميثاق			
أ - جنيف	ب- نيويورك	ج- فيينا	د- مونتريال

أكمل مايلي بما يناسب :

27- أهمية غاز الأوزون الموجود بالجو

28- أعتقد العلماء أن مركبات الكلوروفلوروكربون آمنة للبيئة لأنها

29- يفضل العلماء استعمال الكتلة بدلاً من الوزن في قياساتهم لأن

30- تم اكتشاف البنسلين على يد العالم واكتشاف النايلون على يد العالم

نموذج الإجابة

اسم الطالب:.....
 محمد بن محمد الزهراني

أسئلة تقويم الفصل الأول - مقدمة بالكيمياء ١

اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١ - علم يهتم بدراسة المادة والتغيرات التي تطرأ عليها

أ- الكيمياء (ب- الفيزياء ج- الأحياء د- الجيولوجيا)

٢ - تقلص سمك طبقة الأوزون عن المعدل الطبيعي يعرف بـ

أ- معامل الأوزون ب- ثقب الأوزون ج- كثافة الأوزون د- إشعاع الأوزون

٣ - يوجد غاز الأوزون الذي يحمي الأرض من الأشعة فوق بنفسجية UV في طبقة

أ - التروبوسفير ب- الستراتوسفير ج- الثيرموسفير د- الإكسوسفير

٤ - المستوى الطبيعي لكمية غاز الأوزون في الجو هو

أ - 120 دوبسون ب- 125 دوبسون ج- 150 دوبسون د- 300 دوبسون

٥ - يرمز لمادة الكلورو فلورو كربون بالرمز

أ- CFCs (ب- CNNs ج- CCIOs د- CFFs)

٦ - أحد العناصر التالية ليس من مكونات مادة CFCs

أ - الكربون ب- الفلور ج- النيتروجين د- الكلور

٧ - تتميز المادة الكيميائية

أ - بشكل ثابت ومحدد ب- بتركيب ثابت ومحدد ج- بحجم ثابت ومحدد د- بلون ثابت ومحدد

٨ - يتكون غاز الأوزون من ذرات O_3

أ - الهيليوم ب- الأكسجين ج- اليود د- الهيدروجين

٩ - مقياس كمية المادة يدعى

أ - الوزن ب- الثقل ج- الكتلة ← ثابتة د- القوة

١٠ - مقياس قوة جذب الأرض للمادة.

أ- الوزن (ب- الكتلة ج- الحجم د- الكثافة)

١١ - يستعمل الكيميائيون لدراسة المادة التي لا ترى بالعين المجردة، وكتفسير مرئي للبيانات التجريبية .

أ - الفرضيات ب- النماذج ج- الجزيئات د- المركبات

١٢ - فرع من فروع الكيمياء يدرس تلوث الهواء

أ- الكيمياء الحيوية ب- الكيمياء البيئية ج- الكيمياء الذرية د- الكيمياء الفيزيائية

١٣ - يتبع العلماء لحل المشكلات وللتأكد من عمل العلماء الآخرين.

أ - الفرضية ب- التخمين ج- النظرية د- الطريقة العلمية

١٤ - اللون والرائحة والشكل كلها أمثلة على كل ما يدرى بالحواس. بيانات نوعية (وصفية)

أ- البيانات النوعية ب- البيانات الكمية ج- الملاحظات الكمية د- المعلومات الرقمية

١٥ - البيانات الرقمية التي يقوم العلماء بجمعها عن المادة تدعى

أ - البيانات النوعية ب- البيانات الكمية ج- الملاحظات الوصفية د- البيانات الأسمية

١٦- مجموعة من المشاهدات المضبوطة التي تختبر الفرضية.			
أ - الفرضية	أ - القانون	أ - التجربة	أ - النظرية
في ضوء تجربة اختبار الفرضية القائلة إن ملح الطعام يذوب في الماء الساخن أسرع من ذوبانه في الماء البارد أجب عن الأسئلة 17, 18, 19 أدناه			
١٧- المتغير المستقل هو			
أ - سرعة الذوبان	ب- كمية ملح الطعام	ج- درجة الحرارة	د- كمية الماء
١٨- المتغير التابع هو			
أ - سرعة الذوبان	ب- كمية ملح الطعام	ج- درجة الحرارة	د- كمية الماء
١٩- يعتبر الماء عند درجة حرارة الغرفة			
أ - متغير مستقل	ب- متغير التابع	ج- ضابط للمقارنة	د- عامل محفز
٢٠- حكم قائم على المعلومات التي يتم الحصول عليها			
أ - الفرضية	ب- النظرية	ج- الاستنتاج	د- القانون
٢١- تفسير لظاهرة طبيعية بناءً على مشاهدات واستقصاءات مع مرور الزمن.			
أ - الاستنتاج	ب- النظرية	ج- الفرضية	د- القانون العلمي
٢٢- حجم كمية محددة من الغاز يتناسب عكسياً مع الضغط الواقع عليه عند ثبوت درجة حرارته . هذه العلاقة			
أ - استنتاج	ب- نظرية	ج- فرضية	د- قانون علمي
٢٣- قام كل من مولينا ورولان مدفوعين بحب الاستطلاع بإجراء مجموعة من البحوث العلمية على CFCs وتفاعلاتها مع غاز الأوزون. هذا النوع من الأبحاث العلمية يسمى			
أ - البحث النظري	ب- البحث التجريبي	ج- البحث التطبيقي	د- البحث الإكلينيكي
٢٤- أجرى العلماء بحثاً كثيرة جداً من أجل الحصول على بدائل لمركبات CFCs التي تعمل على زيادة ثقب طبقة الأوزون. هذا النوع من البحوث العلمية يسمى			
أ - البحث النظري	ب- البحث الوصفي	ج- البحث التطبيقي	د- البحث استطلاعي
٢٥- جميع ما يلي يعتبر من ضمن قواعد السلامة التي يجب الالتزام بها في المختبر ما عدا			
أ - لبس النظارة الواقية	ب- لبس البالطو	ج- لبس العدسات اللاصقة	د- لبس القفازات
٢٦- بدأ الاستعمال السيئ لمركبات CFCs يتراجع (يقل) بعد توقيع ميثاق			
أ - جنيف	ب- نيويورك	ج- فينا	د- مونتريال

أكمل ما يلي بما يناسب :

٢٧- أهمية غاز الأوزون الموجود بالجو حماية الأرض من الأشعة فوق بنفسجية UV

٢٨- أعتقد العلماء أن مركبات الكلوروفلوروكربون آمنة للبيئة لأنها لأنها غير سامة ومستقرة ولا تتفاعل مباشرة مع غيرها

٢٩- يفضل العلماء استعمال الكتلة بدلاً من الوزن في قياساتهم لأن الكتلة ثابتة في أي مكان وليست بالخاصية الأرضية

٣٠- تم اكتشاف البنسلين على يد العالم واكتشاف النايلون على يد العالم حوليان هيل

أسئلة تقويم الفصل الثاني- الخواص والتغيرات

اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1 - إحدى حالات المادة توجد في لوحات إعلانات النيون وفي المصابيح الكهربائية وشاشات التلفاز.

- أ - الصلبة ب- الغازية ج- البلازما د- السائلة

2- مادة حجمها ثابت لكنها تأخذ شكل الوعاء الذي توضع فيه

- أ - الزئبق ب- الهيليوم ج- الأكسجين د- الحديد

3- إحدى المواد التالية جسيماتها قابلة للانضغاط.....

- أ - الملح ب- السكر ج- الماء د- الهيدروجين

4- تشير كلمة إلى الحالة الغازية لمادة توجد بشكل صلب أو سائل في درجات الحرارة العادية.

- أ - غاز ب- بخار ج- سائل د- بلازما

5- كل الخواص الآتية تعد خواصاً فيزيائية للمادة ماعدا

- أ - الكثافة ب- اللون ج- الصلابة د- القابلية للاشتعال

6- جميعها خواص فيزيائية غير مميزة للمادة، ماعدا

- أ - الكتلة ب- الطول ج- الحجم د- درجة الغليان

7- من الأمثلة على الخواص الفيزيائية المميزة للمادة

- أ - الكثافة ب - الكتلة ج- الطول د- الحجم

8- ليس من التغيرات الفيزيائية للمادة.

- أ - تغير لون الفضة ب- تحطيم الزجاج ج- تكوين الجليد د- مغنطة الفولاذ

9- إذا تفاعل 22.9 g من الصوديوم تماماً مع 35.5 g من الكلور فما كتلة كلوريد الصوديوم الناتج ؟

- أ - 36.2 g ب- 23.5 g ج- 58.4 g د- 11.6 g

10- مزيج مكون من مادتين نقيتين أو أكثر مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية.

- أ - المخلوط ب- المركب ج- العنصر د- المادة النقية

11- جميع المخاليط التالية غير متجانسة ماعدا

- أ - مخلوط رمل وماء ب- محلول السكر ج- الدم د- الحليب

12- طريقة يستخدم فيها حاجز مسامي لفصل المادة الصلبة عن السائل.

- أ - الكروماتوغرافيا ب- الترشيح ج- التقطير د- التبلور

13- يسمى بالتحليل الإستشرابي وهو الاعتماد على قابلية انجذاب المكونات لسطح مادة أخرى			
أ - الكروماتوغرافيا	ب- الترشيح	ج- التقطير	د- التبلور
14- تسمى الطريقة التي تستخدم لفصل المواد اعتماداً على الاختلاف في درجات غليانها			
أ - الكروماتوغرافيا	ب- الترشيح	ج- التقطير	د- التبلور
15- الحصول على مادة نقية من محلولها يسمى			
أ - الكروماتوغرافيا	ب- الترشيح	ج- التقطير	د- التبلور
16- عملية تتبخر فيها المادة الصلبة دون أن تنصهر.			
أ - التقطير	ب- الترشيح	ج- التسامي	د- التبلور
17- النحاس والذهب والفضة أمثلة على			
أ - المركبات	ب- العناصر	ج- المخاليط	د- المحاليل
18- مادة كيميائية نقية لا يمكن تجزئتها إلى أجزاء أصغر منها بطرق فيزيائية أو كيميائية.			
أ - المركب	ب- العنصر	ج- المخلوط	د- المحلول
19- عندما يتحد عنصرين أو أكثر مع بعضهما اتحاداً كيميائياً يكون الناتج			
أ - مركب	ب- محلول متجانس	ج- مخلوط	د- محلول
20- من الطرق المستخدمة لفصل المركبات إلى مكوناتها			
أ - التحليل الكهربائي	ب- الترشيح	ج- التقطير	د- التبلور
21- عينة من مركب مجهول كتلتها 78 g تحتوي على 12.4 g هيدروجين. ما النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين في المركب ؟			
أ - 1.58 %	ب- 15.89%	ج- 89.15 %	د- 6.29 %
22- مقارنة نسبة كتلة الأكسجين في H_2O الى نسبة كتلة الأكسجين في H_2O_2 يحقق قانون			
أ - قانون حفظ الكتلة	ب- قانون النسب المتضاعفة	ج- قانون شارل	د- القانون العام للغازات

س23/ عدد طرق فصل المخاليط فيزيائياً؟

.....

نموذج الإجابة

أسئلة تقويم الفصل الثاني - الخواص والتغيرات

اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١ - إحدى حالات المادة توجد في لوحات إعلانات النيون وفي المصابيح الكهربائية وشاشات التلفاز. وفي اليوم

أ - الصلبة ب - الغازية ج - البلازما د - السائلة

٢ - مادة حجمها ثابت لكنها تأخذ شكل الوعاء الذي توضع فيه السائلة

أ - الزئبق سائل ب - الهيليوم غاز ج - الأكسجين غاز د - الحديد صلب

٣ - إحدى المواد التالية جسيماتها قابلة للانضغاط (الفراغات)

أ - الملح صلب ب - السكر صلب ج - الماء سائل د - الهيدروجين غاز

٤ - تشير كلمة إلى الحالة الغازية لمادة توجد بشكل صلب أو سائل في درجات الحرارة العادية.

أ - غاز ب - بخار بخار الماء ج - سائل د - بلازما

٥ - كل الخواص الآتية تعد خواصاً فيزيائية للمادة ما عدا

أ - الكثافة ب - اللون ج - الصلابة د - القابلية للاشتعال

٦ - جميعها خواص فيزيائية غير مميزة للمادة، ما عدا

أ - الكتلة تعتمد على كمية المادة ب - الطول ج - الحجم د - درجة الغليان

٧ - من الأمثلة على الخواص الفيزيائية المميزة للمادة لا تعتمد على كمية المادة مثل درجة الغليان والكثافة

أ - الكثافة مميزة ب - الكتلة غير مميزة ج - الطول غير مميزة د - الحجم غير مميزة

٨ - ليس من التغيرات الفيزيائية للمادة.

أ - تغير لون الفضة ب - تحطيم الزجاج ج - تكوين الجليد د - مغنطة الفولاذ

٩ - إذا تفاعل 22.9 g من الصوديوم تماماً مع 35.5 g من الكلور فما كتلة كلوريد الصوديوم الناتج ؟ صمم مكونات المركب

أ - 36.2 g ب - 23.5 g ج - 58.4 g د - 11.6 g

١٠ - مزيج مكون من مادتين نقيتين أو أكثر مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية.

أ - المخلوط ب - المركب ج - العنصر د - المادة النقية

١١ - جميع المخاليط التالية غير متجانسة ما عدا

أ - مخلوط رمل وماء ب - محلول السكر ج - الدم د - الحليب

١٢ - طريقة يستخدم فيها حاجز مسامي لفصل المادة الصلبة عن السائل.

أ - الكروماتوغرافيا ب - الترشيح ج - التقطير د - التبلور

١٣- يسمى بالتحليل الاستشرابي وهو الاعتماد على قابلية انجذاب المكونات لسطح مادة أخرى			
أ- الكروماتوغرافيا فصل مكونات الحبر	ب- الترشيح	ج- التقطير	د- التبلور
١٤- تسمى الطريقة التي تستخدم لفصل المواد اعتماداً على الاختلاف في درجات غليانها			
أ - الكروماتوغرافيا	ب- الترشيح	ج- التقطير [زيت ماء]	د- التبلور
١٥- الحصول على مادة نقية من محلولها يسمى			
أ - الكروماتوغرافيا	ب- الترشيح	ج- التقطير	د- التبلور
١٦- عملية تتبخر فيها المادة الصلبة دون أن تنصهر.			
أ - التقطير	ب- الترشيح	ج- التسامي	د- التبلور
١٧- النحاس والذهب والفضة أمثلة على			
أ - المركبات	ب- العناصر مرتبة في جدول دوري	ج- المخاليط	د- المحاليل
١٨- مادة كيميائية نقية لا يمكن تجزئتها إلى أجزاء أصغر منها بطرق فيزيائية أو كيميائية.			
أ - المركب	ب- العنصر	ج- المخلوط	د- المحلول (مخلوط)
١٩- عندما يتحد عنصرين أو أكثر مع بعضهما اتحاداً كيميائياً يكون الناتج			
أ- مركب	ب- محلول متجانس	ج- مخلوط	د- محلول
٢٠- من الطرق المستخدمة لفصل المركبات إلى مكوناتها			
أ- التحليل الكهربائي	ب- الترشيح مخلوط	ج- التقطير مخلوط	د- التبلور مخلوط
٢١- عينة من مركب مجهول كتلتها 78 g تحتوي على 12.4 g هيدروجين. ما النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين في المركب ؟			
أ - 1.58 %	ب- 15.89%	ج- 89.15 %	د- 6.29 %
٢٢- نسبة كتلة الأكسجين في H ₂ O الى نسبة كتلة الأكسجين في H ₂ O ₂ يحقق قانون			
أ - قانون حفظ الكتلة	ب- قانون النسب المتضاعفة	ج- قانون شارل	د- القانون العام للغازات

س٢٣ / عدد طرق فصل المخاليط فيزيائياً؟

الترشيح التقطير التبلور التسامي الكروماتوغرافيا

اختبار كيمياء ١- الفصل الثاني - المادة (الخواص والتغيرات) - الفصل الدراسي الأول ١٤٤٨هـ

اسم الطالب	الشعبة	
١	أي من المواد التالية لها شكل وحجم محددان ؟	
أ	الاوزون	ب
ج	الخشب	د
الماء	الدم	
٢	مادة حجمها ثابت لكنها تأخذ شكل الوعاء الذي توضع فيه	
أ	الزئبق	ب
ج	الهيليوم	د
الورق	الحديد	
٣	تشير كلمة إلى الحالة الغازية لمادة توجد بشكل صلب أو سائل في درجات الحرارة العادية.	
أ	غاز	ب
ج	بخار	د
سائل	صلب	
٤	كل الخواص الآتية تعد خواصاً فيزيائية للمادة ما عدا	
أ	الكثافة	ب
ج	اللون	د
القساوة	القابلية للاحتراق	
٥	من الأمثلة على الخواص الفيزيائية المميزة للمادة:	
أ	الكتلة	ب
ج	الحجم	د
درجة الانصهار	الطول	
٦	خاصية فيزيائية غير مميزة للمادة .	
أ	الطول	ب
ج	الكثافة	د
درجة الغليان	اللون	
٧	العالم "مندليف" صمم النسخة الأولى من الجدول الدوري.	
أ	صح	ب
خطأ		
٨	كل التغيرات الآتية كيميائية ما عدا :	
أ	احتراق الورق	ب
ج	تعفن الخبز	د
كسر قلم جزأين	صدأ الحديد	
٩	إذا تفاعل 22.99 g من الصوديوم تماماً مع 35.45 g من الكلور فما كتلة كلوريد الصوديوم الناتج ؟	
أ	36g	ب
ج	23g	د
116g	58.44g	
١٠	جميع المخاليط التالية غير متجانسة ما عدا:	
أ	الحليب	ب
ج	الدم	د
محلول السكر	النفائات	
١١	تسمى الطريقة التي تستخدم لفصل المواد اعتماداً على الاختلاف في درجات غليانها.	
أ	التقطير	ب
ج	الكروموتوجرافيا	د
الترشيح	التبلور	
١٢	النحاس والذهب والفضة أمثلة على :	
أ	العناصر	ب
ج	المركبات	د
المخاليط	المحاليل	
١٣	من الطرق المستخدمة لفصل المركبات إلى مكوناتها.	
أ	الترشيح	ب
ج	التقطير	د
التبلور	التحليل الكهربائي	
١٤	بالترشيح يمكن فصل المخاليط الغير متجانسة .	
أ	صح	ب
خطأ		
١٥	يتفاعل 1g هيدروجين كلياً مع 19g فلور ما النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين.	
أ	5%	ب
ج	95%	د
85%	1%	
١٦	من الأمثلة على المركبات التي توضح قانون النسب المتضاعفة	
أ	NaOH , NaCl	ب
ج	CaCl ₂ , H ₂ O	د
H ₂ O , H ₂ O ₂	KCl , K ₂ O	
١٧	مثال على المحلول (سائل - غاز) :	
أ	محلول السكر	ب
ج	المشروبات الغازية	د
الخل	الهواء	
١٨	مادة نقية لا يمكن تحليلها بطرق كيميائية :	
أ	المركب	ب
ج	المحلول	د
العنصر	الخليط	
١٩	تغير ظاهري للمادة لا يفقدها خواصها (هويتها).	
أ	خواص كيميائية	ب
ج	تغير كيميائي	د
خواص فيزيائية	تغير فيزيائي	
٢٠	عنصر "فلز ثقيل" ، يعتبر من أثقل العناصر.	
أ	Hg	ب
ج	Pb	د
Au	Na	

● اقلب الصفحة لحل بقية الاسئلة ●

الصفحة الثانية

٢١	الزئبق المعدن (الفلز) الوحيد الذي يوجد في الحالة السائلة ،، ويُرْمَز له بالرمز..... :						
أ	Hg	ب	Pb	ج	Au	د	Na
٢٢	H ₂ O(g) الرمز (g) في مركب الماء يدل على انه في الحالة :						
أ	الصلبة	ب	السائلة	ج	الغازية	د	محلول
٢٣	الرمز الكيميائي (Au) رمز عنصر :						
أ	الفضة	ب	الذهب	ج	النحاس	د	الكلور
٢٤	يُرْمَز لعنصر الحديد بالرمز :						
أ	Cl	ب	F	ج	Br	د	Fe
٢٥	يُرْمَز لعنصر النحاس بالرمز :						
أ	K	ب	Cu	ج	Br	د	Ag
٢٦	الرمز الكيميائي (Zn) رمز عنصر :						
أ	الألمنيوم	ب	الفضة	ج	الخاصين	د	الهيليوم
٢٧	في الجدول الدوري "تتشابه عناصر المجموعة الواحدة بالخواص الفيزيائية والكيميائية" .						
أ	صح	ب	خطأ				
٢٨	الرمز الكيميائي (H) رمز عنصر :						
أ	الهيليوم	ب	الهيدروجين	ج	الأكسجين	د	الفلور
٢٩	يُرْمَز لعنصر الكبريت بالرمز :						
أ	S	ب	C	ج	Cu	د	Ca
٣٠	عنصر "الفرانسيوم" هو احد أقل العناصر وجوداً في الطبيعة ،، ويُرْمَز له بالرمز :						
أ	Fe	ب	F	ج	Fr	د	Hf

● انتهت الاسئلة ●

استاذ المادة : سلطان آل عسيف الاحمري

اسم الطالب

الشعبة

اختبار نهاية الفصل الثاني - كيم 1 (7936)

ZIPGRADE.COM

1 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د 16 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

2 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د 17 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

3 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د 18 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

4 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د 19 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

5 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د 20 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

6 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د 21 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

7 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د 22 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

8 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د 23 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

9 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د 24 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

10 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د 25 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

11 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د 26 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

12 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د 27 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

13 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د 28 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

14 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د 29 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

15 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د 30 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

16 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

17 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

18 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

19 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

20 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

21 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

22 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

23 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

24 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

25 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

26 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

27 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

28 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

29 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

30 ☐ أ ☐ ب ☐ ج ☐ د

نموذج الإجابة

كيمياء ١- الفصل الثاني - المادة (الخواص والمتغيرات) - الفصل الدراسي الأول ١٤٤٨هـ

١ أي من المواد التالية لها شكل وحجم محددان ؟ @SultanOsaif

١	أ	الأوزون	ب	الخشب	ج	الماء	د	الدم
٢	مادة حجمها ثابت لكنها تأخذ شكل الوعاء الذي توضع فيه							
٣	أ	الزئبق	ب	الهيليوم	ج	الورق	د	الحديد
٤	تشير كلمة إلى الحالة الغازية لمادة توجد بشكل صلب أو سائل في درجات الحرارة العادية.							
٥	أ	غاز	ب	بخار	ج	سائل	د	صلب
٦	كل الخواص الآتية تعد خواصاً فيزيائية للمادة ما عدا							
٧	أ	الكثافة	ب	اللون	ج	القساوة	د	القابلية للاحتراق
٨	من الأمثلة على الخواص الفيزيائية المميزة للمادة:							
٩	أ	الكتلة	ب	الحجم	ج	درجة الانصهار	د	الطول
١٠	خاصية فيزيائية غير مميزة للمادة .							
١١	أ	الطول	ب	الكثافة	ج	درجة الغليان	د	اللون
١٢	العالم "مندليف" صمم النسخة الأولى من الجدول الدوري.							
١٣	أ	صح	ب	خطأ				
١٤	كل التغيرات الآتية كيميائية ما عدا :							
١٥	أ	احتراق الورق	ب	تعفن الخبز	ج	كسر قلم جزأين	د	صدأ الحديد
١٦	إذا تفاعل 22.99 g من الصوديوم تماماً مع 35.45 g من الكلور فما كتلة كلوريد الصوديوم الناتج ؟							
١٧	أ	36g	ب	23g	ج	116g	د	58.44g
١٨	جميع المخاليط التالية غير متجانسة ما عدا:							
١٩	أ	الحليب	ب	الدم	ج	محلول السكر	د	النفايات
٢٠	تسمى الطريقة التي تستخدم لفصل المواد اعتماداً على الاختلاف في درجات غليانها.							
٢١	أ	التقطير	ب	الكروموتوجرافيا	ج	الترشيح	د	التبلور
٢٢	النحاس والذهب والفضة أمثلة على :							
٢٣	أ	العناصر	ب	المركبات	ج	المخاليط	د	المحاليل
٢٤	من الطرق المستخدمة لفصل المركبات إلى مكوناتها.							
٢٥	أ	الترشيح	ب	التقطير	ج	التبلور	د	التحليل الكهربائي
٢٦	بالترشيح يمكن فصل المخاليط الغير متجانسة .							
٢٧	أ	صح	ب	خطأ				
٢٨	يتفاعل 1g هيدروجين كلياً مع 19g فلور ما النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين.							
٢٩	أ	5%	ب	95%	ج	85%	د	1%
٣٠	من الأمثلة على المركبات التي توضح قانون النسب المتضاعفة							
٣١	أ	NaOH , NaCl	ب	CaCl ₂ , H ₂ O	ج	H ₂ O , H ₂ O ₂	د	KCl , K ₂ O
٣٢	مثال على المحلول (سائل – غاز) :							
٣٣	أ	محلول السكر	ب	المشروبات الغازية	ج	الخل	د	الهواء
٣٤	مادة نقية لا يمكن تحليلها بطرق كيميائية :							
٣٥	أ	المركب	ب	المحلول	ج	العنصر	د	الخليط
٣٦	تغير ظاهري للمادة لا يفقدها خواصها (هويتها).							
٣٧	أ	خواص كيميائية	ب	تغير كيميائي	ج	خواص فيزيائية	د	تغير فيزيائي
٣٨	عنصر "فلز ثقيل" ، يعتبر من أثقل العناصر.							
٣٩	أ	Hg	ب	Pb	ج	Au	د	Na

● اقلب الصفحة لحل بقية الاسئلة ●

الصفحة الثانية

٢١	الزئبق المعدن (الفلز) الوحيد الذي يوجد في الحالة السائلة ،، ويُرّمز له بالرمز..... :								
أ	Hg	ب	Pb	ج	Au	د	Na		
٢٢	H ₂ O(g) الرمز (g) في مركب الماء يدل على انه في الحالة :								
أ	الصلبة	ب	السائلة	ج	الغازية	د	محلول		
٢٣	الرمز الكيميائي (Au) رمز عنصر :								
أ	الفضة	ب	الذهب	ج	النحاس	د	الكلور		
٢٤	يُرّمز لعنصر الحديد بالرمز :								
أ	Cl	ب	F	ج	Br	د	Fe		
٢٥	يُرّمز لعنصر النحاس بالرمز :								
أ	K	ب	Cu	ج	Br	د	Ag		
٢٦	الرمز الكيميائي (Zn) رمز عنصر :								
أ	الألمنيوم	ب	الفضة	ج	الخاصين	د	الهيليوم		
٢٧	في الجدول الدوري "تتشابه عناصر المجموعة الواحدة بالخواص الفيزيائية والكيميائية" .								
أ	صح	ب	خطأ						
٢٨	الرمز الكيميائي (H) رمز عنصر :								
أ	الهيليوم	ب	الهيدروجين	ج	الأكسجين	د	الفلور		
٢٩	يُرّمز لعنصر الكبريت بالرمز :								
أ	S	ب	C	ج	Cu	د	Ca		
٣٠	عنصر "الفرانسيوم" هو اقل العناصر وجوداً في الطبيعة ،، ويُرّمز له بالرمز :								
أ	Fe	ب	F	ج	Fr	د	Hf		

● ●
استاذ المادة : سلطان آل عسيف الاحري

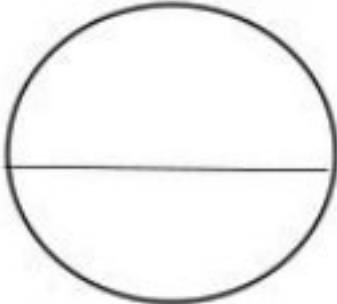
اسم الطالب

الشعبة

اختبار نهاية الفصل الثاني - كيم 1 (7936)

ZIPGRADE.COM

1	()	()	()	()	16	()	()	()	()
2	()	()	()	()	17	()	()	()	()
3	()	()	()	()	18	()	()	()	()
4	()	()	()	()	19	()	()	()	()
5	()	()	()	()	20	()	()	()	()
6	()	()	()	()	21	()	()	()	()
7	()	()	()	()	22	()	()	()	()
8	()	()	()	()	23	()	()	()	()
9	()	()	()	()	24	()	()	()	()
10	()	()	()	()	25	()	()	()	()
11	()	()	()	()	26	()	()	()	()
12	()	()	()	()	27	()	()	()	()
13	()	()	()	()	28	()	()	()	()
14	()	()	()	()	29	()	()	()	()
15	()	()	()	()	30	()	()	()	()

المملكة العربية السعودية		المدرسة:
		الفصل: الثاني (الخواص والمتغيرات)
		المادة: الكيمياء ١ مسارات

الاسم:	الشعبة:	الصف:
--------	---------	-------

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي :

1- أي من المواد التالية لها شكل وحجم محددان ؟			
أ – الاوزون	ب- الخشب	ج- الماء	د- الدم
2- مادة حجمها ثابت لكنها تأخذ شكل الوعاء الذي توضع فيه...			
أ – السائل	ب- الصلب	ج- الغاز	د- البلازما
3- تشير كلمة إلى الحالة الغازية لمادة توجد بشكل صلب أو سائل في درجات الحرارة العادية.			
أ – غاز	ب- بخار	ج- سائل	د- صلب
4- كل الخواص الاتية تعد خواصاً فيزيائية للمادة ماعدا.			
أ – الكثافة	ب- اللون	ج- القساوة	د- القابلية للاشتعال
5- من الامثلة على الخواص الفيزيائية المميزة للمادة			
أ – الكتلة	ب- الحجم	ج - درجة الانصهار	د- الطول
6- خاصية فيزيائية غير مميزة للمادة.			
أ – الطول	ب- الكثافة	ج- درجة الغليان	د- اللون
7- كل التغيرات الاتية كيميائية ماعدا:			
أ – احتراق الورق	ب- تعفن الخبز	ج- كسر قلم جزأين	د- صدأ الحديد
8- جميع المخاليط التالية غير متجانسة ماعدا:			
أ – الحليب	ب- الدم	ج- محلول السكر	د- النفايات
9- تسمى الطريقة التي تستخدم لفصل المواد اعتماداً على الاختلاف في درجات غليانها.			
أ – التقطير	ب- الكروموتوجرافيا	ج- الترشيح	د- التبلور
10- النحاس والذهب والفضة أمثلة على:			
أ – العناصر	ب- المركبات	ج- المخاليط	د- المحاليل
11- من الطرق المستخدمة لفصل المركبات إلى مكوناتها			
أ – الترشيح	ب – التقطير	ج- التبلور	د – التحليل الكهربائي
12- من الامثلة علي المركبات. التي توضح قانون النسب المتضاعفة			
أ – NaOH , NaCl	ب – CaCl2 , H2O	ج – H2O , H2O2	
13- يتفاعل 1 g هيدروجين كلياً مع 19 g فلور ما النسبة المئوية بالكتله للهيدروجين			
أ – 5%	ب – 95%	ج- 85%	د – 1%

السؤال الثاني : (أ) - صنف التغيرات التالية الي الكيميائية او فيزيائية

نوع التغير	مثال
	1. كسر الزجاج
	2. احتراق الفحم
	3. تقطيع الورق
	4. انصهار الثلج
	5. صدأ الحديد
	6. تخمر الخبز
	7. سحق علبه الومنيوم
	8. اتحاد الالومنيوم مع الاكسجين
	9. تدوير علبه الالومنيوم المستعملة لانتاج علبه جديدة
	10. ذوبان الملح او السكر
	11. تآكل الحديد
	12. تحليل النباتات الميتة

(ب) 1 - هل يعد تخمر الموز عملية الكيميائية او فيزيائية ؟ فسري ذلك

.....

2- هل يعد تغير حالة المادة عملية الكيميائية او فيزيائية ؟ فسري ذلك

.....

السؤال الثالث : مسائل حسابية :

(أ)- عينة من مركب مجهول كتلتها 78,0g تحتوي علي 12,4 g هيدروجين اما النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين في المركب ؟

.....

.....

(ب)- تحليل أكسيد الزئبق II وكانت كتلته 25 g إلى زئبق واكسجين وكانت كتلة الزئبق 10g فما كتلة ؟

.....

.....

انتهت الأسئلة



اسم الطالبة		الصف	1 /
		الدرجة	
		15	

اختبار الكيمياء الصف الأول الثانوي (1) A-

السؤال الأول: اختاري الإجابة الصحيحة مما يلي :

1- علم يهتم بدراسة المادة والتغيرات التي تطرأ عليها

أ- الفيزياء	ب- الأحياء	ج- الكيمياء	د- الجيولوجيا
-------------	------------	-------------	---------------

2- يوجد غاز الأوزون في طبقة

أ - التروبوسفير	ب- الستراتوسفير	ج- الثيرموسفير	د- الإكسوسفير
-----------------	-----------------	----------------	---------------

3- مقياس قوة جذب الأرض للمادة.

أ - الوزن	ب- الكتلة	ج- الحجم	د- الكثافة
-----------	-----------	----------	------------

4- فرع من فروع الكيمياء يدرس تلوث الهواء

أ-الكيمياء الحيوية	ب- الكيمياء الفيزيائية	ج- الكيمياء الذرية	د- الكيمياء البيئية
--------------------	------------------------	--------------------	---------------------

5- السكر حبيبات بيضاء لامعة : مثال على

أ - البيانات النوعية	ب- البيانات الكمية	ج- الملاحظات الكمية	د- المعلومات الرقمية
----------------------	--------------------	---------------------	----------------------

6- البحث عن بدائل لمركبات CFCs الضارة بالجو

أ - البحث النظري	ب- البحث الوصفي	ج- البحث التطبيقي	د- البحث الاستطلاعي
------------------	-----------------	-------------------	---------------------

7- أول خطوات الطريقة العلمية جمع المعلومات بمرحلة

أ- الاستنتاج	ب - الملاحظة	ج- النظرية	د- الفرضية
--------------	--------------	------------	------------

8- يتكون غاز الأوزون من ثلاث ذرات من

أ- الهيليوم	ب- اليود	ج- الأكسجين	د-الهيدروجين
-------------	----------	-------------	--------------

9- : يستعمل الكيميائيون لدراسة المادة التي لا ترى بالعين المجردة ، وكتفسير مرئي للبيانات التجريبية .

أ - النظريات	ب- النماذج	ج- الجزيئات	د- المركبات
--------------	------------	-------------	-------------

10- المستوى الطبيعي لكمية غاز الأوزون في الجو هو

أ - 120 دوبسون	ب- 125 دوبسون	ج- 150 دوبسون	د- 300 دوبسون
----------------	---------------	---------------	---------------

11- عند دراسة أثر درجة الحرارة على سرعة ذوبان السكر بالماء ؟ درجة الحرارة بالتجربة هي المتغير :

أ- المستقل	ب- التابع	ج- الضابط	د- الثابت
------------	-----------	-----------	-----------

12- وصف علاقة أوجدها الله عزوجل في الطبيعة تدعمها عدة تجارب

أ - الاستنتاج	ب- النظرية	ج- الفرضية	د- القانون العلمي
---------------	------------	------------	-------------------

13- جميع ما يلي يعتبر من ضمن قواعد السلامة التي يجب الالتزام بها في المختبر ماعدا

أ - لبس النظارة الواقية	ب- لبس العدسات اللاصقة	ج- لبس البالطو	د- لبس القفازات
-------------------------	------------------------	----------------	-----------------

14- أهمية طبقة الأوزون حماية الأرض من الأشعة فوق بنفسجية :

أ- صحيح	ب - خطأ
---------	---------

15- يفضل العلماء استعمال الوزن لقياس الكمية في قياساتهم بدل الكتلة :

أ- صحيح	ب - خطأ
---------	---------

انتهت مع دعواتي لكن بالتوفيق
معلمة المادة :

اسم الطالبة		الصف	1 /
		الدرجة	
		15	

اختبار الكيمياء الصف الأول الثانوي (2) A-

السؤال الأول: اختاري الإجابة الصحيحة مما يلي :

1- مزيج مكون من مادتين نقيتين أو أكثر مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية.

أ - العنصر	ب- المخلوط	ج- المركب	د- المادة النقية
------------	------------	-----------	------------------

2- إحدى المواد التالية جسيماتها قابلة للانضغاط.....

أ - الملح	ب- السكر	ج- الهيليوم	د- الماء
-----------	----------	-------------	----------

3- طريقة يستخدم فيها حاجز مسامي لفصل المادة الصلبة عن السائل.

أ - الكروماتوغرافيا	ب- الترشيح	ج- التقطير	د- التبلور
---------------------	------------	------------	------------

4- جميعها خواص فيزيائية غير مميزة للمادة، ماعدا

أ - الكتلة	ب- الطول	ج- الحجم	د- درجة الغليان
------------	----------	----------	-----------------

5- يمكن فصل مكونات الحبر بطريقة

أ - الكروماتوغرافيا	ب- الترشيح	ج- التقطير	د- التبلور
---------------------	------------	------------	------------

6- رمز عنصر الصوديوم الكيميائي

أ - He	ب- Na	ج- Fe	د- H
--------	-------	-------	------

7- إذا تفاعل 22 g من الصوديوم تماماً مع 10 g من الكلور فما كتلة كلوريد الصوديوم الناتج ؟

أ- 52 g	ب - 12 g	ج- 32 g	د- 26 g
---------	----------	---------	---------

8- مادة حجمها ثابت لكنها تأخذ شكل الوعاء الذي توضع فيه ولها صفة الجريان.....

أ- الهيدروجين	أ - الحديد	ج- الأكسجين	د- الماء
---------------	------------	-------------	----------

9- : ليس من التغيرات الفيزيائية للمادة.

أ - تكسر الزجاج	ب- تكون الصدا	ج- تكوين الجليد	د- قص ورقة
-----------------	---------------	-----------------	------------

10- جميع الأمثلة التالية عناصر ماعدا

أ - النحاس	ب- الذهب	ج- الماء	د- الصوديوم
------------	----------	----------	-------------

11- نسبة كتلة الأكسجين في H_2O الى نسبة كتلة الاكسجين في H_2O_2 يحقق قانون

أ - قانون حفظ الكتلة	ب- قانون حفظ الطاقة	ج- قانون النسب المتضاعفة	د- القانون العام للغازات
----------------------	---------------------	--------------------------	--------------------------

12- من الطرق المستخدمة لفصل المركبات إلى مكوناتها

أ - الترشيح	ب- التحليل الكهربائي	ج- التقطير	د- التبلور
-------------	----------------------	------------	------------

13- عينة من مركب مجهول كتلتها 80 g تحتوي على 10 g هيدروجين. ما النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين في المركب ؟

أ - 1.58 %	ب- 12.5 %	ج- 15.8 %	د- 16.2 %
------------	-----------	-----------	-----------

14- العناصر الموجودة في دورة واحدة لها خواص فيزيائية وكيميائية متشابهة

أ- صحيح	ب - خطأ
---------	---------

انتهت مع دعواتي لكن بالتوفيق
معلمة المادة :

15- أول من وضع نسخة للجدول الدوري العالم مندليف.

أ- صحيح	ب - خطأ
---------	---------

المادة / كيمياء
الاسم /
الصف الأول الثانوي



المملكة العربية السعودية
مدارس الأهلية
القسم الثانوي
اختبار الفترة

السؤال الأول : اكتب المصطلح العلمي المناسب

a. قدرة مادة ما على الاتحاد مع غيرها أو التحول إلى مادة أخرى .

b. تغير يحدث في المادة دون المساس بتركيبها الكيميائي .

c. حالة من حالات المادة لها شكل وحجم محدد 0

d. مزيج من مادتين أو أكثر مع احتفاظها بخواصها الأصلية 0

السؤال الثاني : ضع علامة صح أمام العبارة الصحيحة وعلامة خطأ أمام العبارة الخاطئة :

A. المادة الكيميائية النقية هي مادة ذات تركيب مميز وثابت 0 ()

B. في التغير الفيزيائي تبقى المادة محتفظة بهويتها . ()

C. الأكسجين يصنف من العناصر . ()

D. من الأمثلة على الخواص الغير مميزة الكتلة 0 ()

السؤال الثالث : تفاعل 12.2 g من مادة X مع عينة من مادة Y ونتج 78.9 g من XY . فما كتلة المادة Y المتفاعلة ؟



السؤال الأول : اكتب المصطلح العلمي المناسب

- خاصية يمكن ملاحظتها وقياسها دون تغيير في التركيب .
- عملية تتضمن تغير مادة أو أكثر إلى مواد جديدة .
- مزيج من مادتين أو أكثر مع احتفاظ كل من هذه المواد بخواصها الأصلية .
- مادة كيميائية نقية لا يمكن تجزئتها إلى أجزاء أصغر منها بطرق فيزيائية أو كيميائية .

السؤال الثاني : ضع علامة صح أمام العبارة الصحيحة وعلامة خطأ أمام العبارة الخاطئة :

- ماء الشرب هو مادة كيميائية نقية
- سحق علبة الومنيوم من أمثلة التغيرات الفيزيائية .
- ماء الصنبور هو خليط غير متجانس .
- الأعمدة الرأسية في الجدول الدوري تسمى دورات .

السؤال الثالث : تفاعل 22.99 g من الصوديوم تماماً مع 35.45 g من الكلور فما كتلة كلوريد الصوديوم الناتج ؟

السؤال الرابع : عينة كتلتها 25.3 g من مركب ما تحتوي على 0.8 g من الأكسجين . ما النسبة المئوية بالكتلة للأكسجين في المركب ؟



الصف: الأول الثانوي

المادة : كيمياء 1

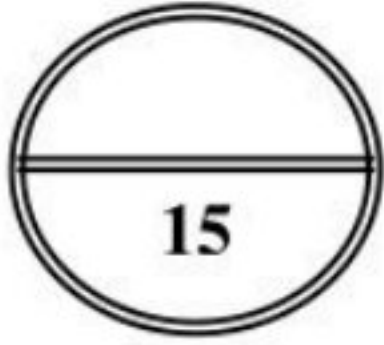
الزمن : 50 دقيقة

التاريخ : / / 1448 هـ

اختبار الفترة – نموذج (ب)

اسم الطالب :

الفصل: 1 /



السؤال 1	السؤال 2	السؤال 3	المجموع كتابة
المصحح	/ /	المراجع	المنقح
التوقيع		التوقيع	التوقيع

س1/ ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة و علامة (X) أمام العبارة الخاطئة فيما يلي :

- 1- في المخلوط المتجانس تكون مكوناته تمزج بتركيب ثابت وبانتظام ()
- 2- شكل وحجم المادة في الحالة الغازية غير ثابت وقوى التماسك بين الجزيئات قوية جدا ()
- 3- يعد ناتج مواد بلاستيكية مقاومة للحرارة لاستعمالها في الافران المنزلية من البحوث النظرية ()
- 4- الكيمياء الحرارية هي التي تدرس المواد التي تحتوى على كربون
- 5- عند ذوبان ملح في ماء درجة حرارته 100 درجة مئوية فان المتغير التابع هي درجة الحرارة ()
- 6- عدد ذرات الاكسجين في المركب H_2O_2 تساوي 4 ()
- 7- عينة من مركب كتلتها 50g تحوى على 34g من الألومنيوم وكمية من غاز البروم فان كتلة البروم تساوي 16g ()

س2 / علل لما يلي :

أ – الخواص الفيزيائية تصف المواد النقية

ب – يعد كلوريد الصوديوم NaCl مركبا

س3/ اختر الاجابة الصحيحة: -

- 1 - عند تفاعل 3.7 جرام من البوتاسيوم مع كمية وافرة من غاز الاكسجين لإنتاج 56 جرام فان النسبة المئوية البوتاسيوم
أ – 56 ب – 6.60 ج – 15.5 د - 19.43
- 2 – طريقة فصل رمل ممزوج في ماء
أ – التبلور ب – التسامي ج – الترشيح د – المغناطيس
- 3 – أي المصطلحات التالية عبارة عن مقياس لكمية المادة
أ – الحجم ب – الكتلة ج - الطول د - الوزن
- 4 – يعد كاس حجمه 10ml من
أ – البيانات الكمية ب – الخواص الكيميائية ج – التغيرات الفيزيائية د - البيانات النوعية

س4 / اكتب المصطلح العلمي للعبارة التالية:

1 – تفسير مرني او رياضي للبيانات التجريبية.....

2 - مادة كيميائية نقية لا يمكن تجزئتها الى اجزاء أصغر منها بطرائق كيميائية او فيزيائية

- 1- بحث يهدف لحل مشكلة ما
 - (أ) البحث النظري (ب) البحث التطبيقي (ج) البحث التاريخي (د) البحث الوصفي
- 2- يتكون غاز الأوزون في طبقة
 - (أ) الميزوسفير (ب) الستراتوسفير (ج) الثيرموسفير (د) الأيونوسفير
- 3- عدد جزيئات الأوزون الناتجة عن 12 ذرة أكسجين
 - (أ) 5 (ب) 6 (ج) 4 (د) 3
- 4- أي المواد التالية يسبب تناقصاً في سمك طبقة الأوزون ؟
 - (أ) ثاني أكسيد الكربون (ب) الكلوروفلوروكربونات (ج) الأكسجين (د) الهيدروجين
- 5- أي العبارات التالية صحيح للمادة في الحالة الصلبة ؟
 - (أ) جسيماتها متلاصقة بقوة (ب) جسيماتها متباعدة (ج) لها صفة الجريان (د) تأخذ شكل الوعاء
- 6- أي التالي لا يصنف مادة حسب التعريف العلمي للمادة ؟
 - (أ) التراب (ب) الماء (ج) الهواء (د) الحرارة
- 7- أي الخواص التالية نوعي ؟
 - (أ) الطول (ب) الحجم (ج) الكثافة (د) الكتلة
- 8- الصفة الكمية للورقة التي بين يديك
 - (أ) ملمسها (ب) لونها (ج) مقاسها (د) رائحتها
- 9- أي التالي يمثل خاصية كيميائية ؟
 - (أ) يذوب الملح في الماء (ب) يغلي الماء عند 100 درجة مئوية (ج) يشتعل الورق في الهواء (د) ينصهر الجليد
- 10- أي التالي يعد تغيراً فيزيائياً ؟
 - (أ) احتراق الورق (ب) اشتعال الخشب (ج) صدأ الحديد (د) تبخر الماء
- 11- تبخر المادة الصلبة دون المرور بحالة السيولة يدعى
 - (أ) تبخر (ب) تسامي (ج) انصهار (د) تجمد
- 12- أي التالي يعد تغيراً كيميائياً ؟
 - (أ) سكر ذائب في الماء (ب) ماء يغلي (ج) آيس كريم ينصهر (د) عود ثقاب مشتعل
- 13- تفسير لظاهرة طبيعية بناءً على مشاهدات واستقصاءات مع مرور الزمن
 - (أ) قانون (ب) فرضية (ج) نظرية (د) ليس شيء مما ذكر
- 14- يذوب الملح في الماء الساخن أسرع من ذوبانه في الماء البارد المتغير المستغل
 - (أ) كمية الماء (ب) كمية الملح (ج) درجة الحرارة (د) ذوبان الملح
- 15- أحد فروع الكيمياء يهتم بدراسة مركبات الكربون
 - (أ) الكيمياء التحليلية (ب) الكيمياء البيئية (ج) الكيمياء الصناعية (د) الكيمياء العضوية