

الكيمياء للصف الأول الثانوي

١- مقدمة في الكيمياء

١- الصيغة الكيميائية للأوزون هي

أ- O_4 .

ب- O_3 .

ج- O_2 .

د- O .

٢- الاختصار CFC(S) يدل على

أ- الأوزون.

ب- الأمونيا.

ج- الفريونات.

د- الكبريتيدات.

٣- نسبة الأوزون الطبيعية في الجو هي دوسون

أ- ٢٢٠

ب- ٣٠٠

ج- ٤٠٠

د- ٤٥٠

٤- العالم الذي اكتشف الفريونات هو العالم

أ- دويسون

ب- ألبرت أينشتاين

ج- إسحاق نيوتن

د- توماس ميغلي

٥- يتكون الأوزون في أعلى طبقة للغلاف الجوى

أ- الاكسوسفير.

ب- الميزوسفير.

ج- الستراتوسفير.

د- التروبوسفير.

٦- المادة التي توقف استخدامها كمادة مبردة هي

أ- الأمونيا.

ب- الفريون.

ج- الكلوروفورم.

د- الميثان.

٧- فرع من فروع الكيمياء يدرس المواد التي تحتوى على عنصر الكربون

أ- الكيمياء الذرية.

ب- الكيمياء الفيزيائية.

ج- الكيمياء العضوية.

د- الكيمياء الحرارية.

- ٨- فرع من فروع الكيمياء يدرس أنواع المواد ومكوناتها
- أ- الكيمياء الذرية.
 - ب- الكيمياء الفيزيائية.
 - ج- الكيمياء العضوية.
 - د- الكيمياء التحليلية.
- ٩- فرع من فروع الكيمياء التي تهتم بدراسة نظريات تركيب المادة
- أ- الكيمياء الذرية.
 - ب- الكيمياء الفيزيائية.
 - ج- الكيمياء العضوية.
 - د- الكيمياء التحليلية.
- ١٠- مكتشف البنسيلين العالم.
- أ- جولييان هيل.
 - ب- الكسندر فلمنج.
 - ج- توماس ميغلي.
 - د- ألبرت اينشتين.
- ١١- العالم الذي اكتشف النايلون
- أ- جولييان هيل.
 - ب- الكسندر فلمنج.
 - ج- توماس ميغلي.
 - د- ألبرت اينشتين.
- ١٢- مقياس كمية المادة
- أ- الكتلة.
 - ب- الوزن.
 - ج- الكثافة.
 - د- الحجم.
- ١٣- يختلف من مكان لآخر لتغير الجاذبية الأرضية
- أ- مقدار الكتلة لجسم.
 - ب- الوزن.
 - ج- الكثافة.
 - د- الحجم.
- ١٤- جميع البيانات التالية نوعية ما عدا
- أ- اللون.
 - ب- الطول.
 - ج- الطعم.
 - د- الشكل.

١٥- جميع البيانات الآتية كمية ما عدا

أ- ٢٥ متر.

ب- كثافة ٥ جم /سم^٣.

ج- راسب احمر.

د- حجم ٣م^٢.

١٦- الطريقة العلمية التي يستخدمها العلماء في دراستهم وأبحاثهم تمر بعدة مراحل أولى هذه المراحل

أ- صياغة النظرية

ب- صياغة الفرضيات

ج- نشر النتائج

د- الملاحظة

١٧- عدد جزيئات الأوزون المتكونة من ٣٠ ذرة أكسجين تساوى

أ- ٣ جزيئات

ب- ١٠ جزيئات

ج- ١٥ جزيئ

د- ٣٠ جزيئ

٢- خواص المادة

١- من خصائص المادة السائلة

أ- قابلة للانضغاط

ب- غير قابلة للانضغاط

ج- لها شكل وحجم ثابت

د- تمتاز بأنها قاسية

٢- الحالة التي تهتز فيها جزيئات المادة دون أن تنتقل هي الحالة

أ- الغازية

ب- السائلة

ج- الصلبة

د- البلازما

٣- من خصائص المادة الغازية

أ- قابلة للانضغاط

ب- غير قابلة للانضغاط

ج- لها شكل وحجم ثابت

د- تمتاز بأنها قاسية

٤- حالة من حالات المادة توجد في النجوم هي

أ- الغازية

ب- السائلة

ج- الصلبة

د- البلازما

٥- أول من استعمل الميزان الحساس في التفاعلات الكيميائية العالم

أ- أديسون

ب- لافوازييه

ج- توماس ميغلي.

د- ألبرت اينشتين.

٦- تحليل الماء كهربيا تؤدي إلى تكون غازي

أ- $N_2 - O_2$

ب- $H_2 - Cl_2$

ج- $N_2 - H_2$

د- $H_2 - O_2$

٧- طريقة يستعمل فيها حاجز مسامي لفصل المادة الصلبة عن السائل

أ- التسامي

ب- الترشيح

ج- التبلور

د- التقطير

٨- طريقة لفصل المواد اعتمادا على الاختلاف في درجة غليانها

أ- التسامي

ب- الترشيح

ج- التبلور

د- التقطير

٩- طريقة لفصل تؤدي إلى الحصول على مادة نقية صلبة من محلولها

أ- التسامي

ب- الترشيح

ج- التبلور

د- التقطير

١٠- عملية تبخر المادة الصلبة دون ان تتصهر

أ- التسامي

ب- الترشيح

ج- التبلور

د- التقطير

١١- كل المواد الآتية عناصر ماعدا

أ- H_2O

ب- Au

ج- O_2

د- Na

١٢- كل المواد الآتية مركبات ماعدا

أ- NH_3

ب- Cl_2

ج- HCl

د- NaCl

٣- تركيب الذرة

١- الذي افترض أن أي مادة تتكون من أربع مكونات هي الماء والنار والتراب والهواء هو

أ- أرسطو

ب- ديموقريطس

ج- طومسون

د- بويل

٢- تتكون المادة من ذرات تتحرك في الفراغ ولا يمكن تجزئتها ومتجانسة ولا تتحطم من رأى

أ- أرسطو

ب- ديموقريطس

ج- طومسون

د- بويل

٣- فسرت نظريته قانون حفظ الكتلة هو العالم

أ- أرسطو

ب- ديموقريطس

ج- طومسون

د- جون دالتون

٤- يسمى العدد 6.02×10^{23} بعدد

أ- راذرفورد

ب- ألبرت أينشتاين

ج- إسحاق نيوتن

د- أفوجادرو

٥- يسمى القطب الموصل بالطرف السالب للبطارية

أ- الأنود

ب- الموصل

ج- الكاثود

د- المصعد

٦- يسمى القطب الموصل بالطرف الموجب للبطارية

أ- الأنود

ب- الموصل

ج- الكاثود

د- المهبط

٧- الأشعة التي أدى اكتشافها إلى اختراع التلفزيون هي أشعة

أ- ألفا

ب- بيتا

ج- جاما

د- المهبط

٨- العالم الذي اكتشف الالكترن هو العالم

أ- شادويك

ب- دالتون

ج- طومسون

د- ارسطو

٩- العالم الذي اكتشف النيترن هو العالم

أ- شادويك

ب- دالتون

ج- طومسون

د- ارسطو 7

١٠- العنصر ${}^7_3\text{Li}$ تحتوى نواته على

أ- ٣ نيترن

ب- ٤ نيترن

ج- ٧ نيترن.

د- ١٠ نيترن

١١- عنصر تحتوى نواته على ٢٣ جسيم ويدور حوله ١١ إلكترون يكون عدده البروتونات والنيوترونات على الترتيب

أ- ١٠ و ١٣

ب- ١١ و ١٢

ج- ١١ و ١٢

د- ١٠ و ١٣

١٢- جسيمات تنحرف تجاه القطب الموجب في المجال الكهربائي هي

أ- ألفا

ب- البروتونات

ج- بيتا

د- جاما

١٣- جسيمات تنحرف تجاه القطب السالب في المجال الكهربائي هي

أ- ألفا

ب- البروتونات

ج- بيتا

د- جاما

١٤- خروج ألفا من نواة عنصر ينقص العدد الذري

أ- ١

ب- ٢

ج- ٣

د- ٤

١٥- أشعة المهبط من خصائصها

أ- جسيمات مادية

ب- لها تأثير حراري

ج- سالبة الشحنة

د- جميع ما سبق

١٦- صور مختلفة لعنصر واحد تتحد في العدد الذري وتختلف في عدد الكتلة

أ- المتكاثلات .

ب- النظائر .

ج- البرتون .

د- الإلكترون .

١٧- جسيم سالب الشحنة صغير الكتلة يدور حول النواة .

أ- الذرة .

ب- النيوترون .

ج- البروتون .

د- الإلكترون .

١٨- جسيم متعادل لا شحنة له بالنواة

أ- الذرة .

ب- النيوترون .

ج- البروتون .

د- الإلكترون .

35

١٩- ما عدد النيوترونات في ذرة الكلور $^{35}_{17}\text{Cl}$

أ- ٥٢

ب- ٣٥

ج- ١٨

د- ١٧

نموذج الإجابة لمادة الكيمياء ١ ث

٣- تركيب الذرة
١- أرسطو
٢- ديموقريطس
٣- جون دالتون
٤- أفوجادرو
٥- الكاثود
٦- الأنود
٧- المهبط
٨- طومسون
٩- شادويك
١٠- ٤ نيترون
١١- ١١ و ١٢
١٢- بيتا
١٣- ألفا
١٤- ٢
١٥- جميع ما سبق
١٦- النظائر
١٧- الإلكترون
١٨- النيوترون
١٩- ١٨

٢- خواص المادة
١- غير قابلة للانضغاط
٢- الصلبة
٣- قابلة للانضغاط
٤- البلازما
٥- لافوازييه
٦- $H_2 - O_2$
٧- الترشيح
٨- التقطير
٩- التبلور
١٠- التسامي
١١- H_2O
١٢- Cl_2

١- مقدمة في الكيمياء
١- O_3
٢- الفريونات
٣- ٣٠٠
٤- توماس ميغلي
٥- الستراتوسفير
٦- الأمونيا
٧- الكيمياء العضوية
٨- الكيمياء التحليلية
٩- الكيمياء الذرية
١٠- الكسندر فلمنج
١١- جوليان هيل
١٢- الكتلة
١٣- الوزن
١٤- الطول
١٥- راسب احمر
١٦- الملاحظة.
١٧- ١٠ جزيئات