تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

حل أسئلة تقويمية لمقرر كيمياء 1

موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف الأول الثانوي ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-10-04 12:19:36

المزيد من مادة كيمياء:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول الثانوي

صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الأول الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	إجابة أسئلة مراجعة الفصل الأول مقدمة في علم الكيمياء
2	أسئلة مراجعة الفصل الأول مقدمة في علم الكيمياء
3	أوراق عمل فصل الروابط التساهمية
4	أوراق عمل فصل المركبات الأيونية والفلزات
5	أوراق عمل فصل الحسابات الكيميائية

اسم الطالب:..... نموذج اجابة الصف:.....

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 الفوق بنفسجيةUV في طبقة .....

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

٤- المستوى الطبيعي لكمية غاز الأوزون في الجو هو .....

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

٥- يرمز لمادة الكلورو فلورو كربون بالرمز .....

أ- CFCs	ب- CNNs	ج- CClOs	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 لذا يقل كلما ارتفعنا عن الارض.	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	أ - التخمين	أ – النظرية	أ- الطريقة العلمية

١٤- اللون والرائحة والشكل كلها أمثلة على ..... كل ما يدرك 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 19,18,17, أدناه			
١٧- المتغير المستقل هو			
أ - سرعة الذوبان	ب- كمية ملح الطعام (عامل ثابت)	ج- درجة الحرارة مستقل	د- كمية الماء (عامل ثابت)
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 ..... وصف علاقه في الطبيعة			
أ - استنتاج	ب- نظرية	ج- فرضية	د- قانون العلمي
٢٣- قام كل من مولينا وورولاند 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 بحوثاً كثيرة جداً من أجل الحصول على بدائل لمركبات CFCs التي تعمل على زيادة ثقب طبقة الأوزون. هذا النوع من البحوث العلمية يسمى ..... بحث لحل مشكلة ما			
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 **ماعدا**			
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 مايلي بما يناسب :

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

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

٢٩-يفضل العلماء استعمال الكتلة بدلاً من الوزن في قياساتهم لان ..... الكتلة ثابتة في أي مكان لا تتأثر بالجاذبية الارضية

٣٠-تم اكتشاف البنسلين على يد العالم ..... الكسندر فليمنج واكتشاف النايلون على يد العالم ..... جوليان هيل

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 النجوم

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 متغير الشكل والحجم	ج- الأكسجين غاز	د- الحديد صلب ثابت الشكل والحجم

٣- إحدى المواد التالية جسيماتها قابلة للانضغاط. (الغازات)

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 **ماعدا** .....

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

٦- جميعها خواص فيزيائية غير مميزة للمادة، **ماعدا** ..... خاصية مميزة

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

٧- من الأمثلة على الخواص الفيزيائية المميزة للمادة ..... 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 ف	ج- تكوين الجليد ف	د- مغنطة الفولاذ ف

تأكسد ← كيميائي

٩- إذا تفاعل 22.9 g من الصوديوم تماماً مع 35.5 g من الكلور فما كتلة كلوريد الصوديوم الناتج ؟ جمع 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 ماعدا.....

أ – مخلوط رمل وماء غير متجانس مخلوط	ب- محلول السكر	ج- الدم مخلوط غير متجانس ينفصل طبقات إذا ترك من تحريك	د- الحليب

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

أ - الكروماتوغرافيا	ب- الترشيح فصل رمل وماء	ج- التقطير	د- التبلور

١٣ - ..... يسمى بالتحليل الأستشرابي وهو الاعتماد على قابلية انجذاب المكونات لسطح مادة أخرى			
أ- الكروماتوغرافيا	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	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	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
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	ج- التقطير	د- التبلور
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_2O الى نسبة كتلة الاكسجين في H_2O_2 يحقق قانون			
أ – قانون حفظ الكتلة	ب- قانون النسب المتضاعفة	ج- قانون شارل	د- القانون العام للغازات

س٢٣/ عدد طرق فصل المخاليط فيزيائيا؟

الترشيح ..... التقطير ..... التبلور ..... التسامي ..... الكروماتوجرافيا .....

أسئلة تقويم الفصل الثالث ـ تركيب الذرة

اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

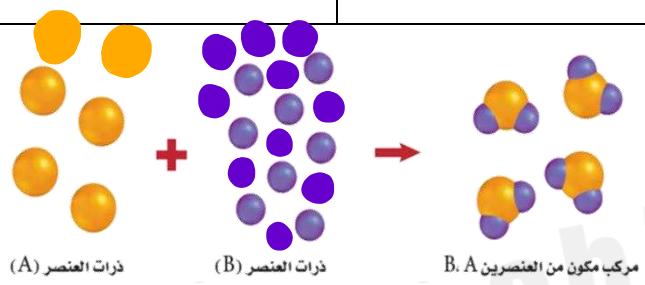
١ - أول من اقترح أن المادة مكونة من ذرات هو .....

أ - دالتون	ب- ديمقريطس	ج- ارسطو	د- لافوازييه

٢- من الأخطاء التي وقع فيها جون دالتون في نظريته الذرية .....

أ - المادة مكونة من ذرات	ب- الذرات جسيمات صغيرة	ج- الذرات لا تتجزأ	د- الذرات تتحد بنسب عددية

٣- إذا اتحدت ٦ ذرات من العنصر(A) مع 18 ذرة من العنصر(B) حسب الشكل المقابل فإن عدد ذرات العنصر (B) المتبقية يساوي .....



أ - ٣ ذرات	ب- ٥ ذرات	ج- ٦ ذرات	د- ٧ ذرات

٤- ..... أصغر جسيم في العنصر ويحتفظ بخواص العنصر.

أ- الذرة	ب- الإلكترون	ج- البروتون	د- النيترون

٥- تمكن العلماء من رؤية الذرات بواسطة جهازاً خاصاً يسمى .....

أ - المجهر البسيط	ب- المجهر المركب	ج- المجهر المكبر	د- المجهر الأنبوبي الماسح

٦- يطلق على أشعة المهبط مسماه ..... سيل من الشحنات السالبة

أ - البروتونات p^+	ب- النيترونات n°	ج- الإلكترونات e^-	د- النظائر

٧- جسيم ذري يحمل شحنة موجبة تساوي شحنة الإلكترون .....

أ- البروتون p^+	ب- النيترون n°	ج- الإلكترون e^-	د- النظائر

٨- ترتبط الإلكترونات في الذرة من خلال التجاذب مع .....

أ - المهبط	ب- النيترونات	ج- النواة (+)	د- الشحنات السالبة

٩- جسيم ذري كتلته قريبة من كتلة البروتون لكنه لا يحمل شحنة كهربائية .....

أ - البروتون p^+	ب- النيترون n	ج- الإلكترون e^-	د- اشعة الفا

١٠- ما عدد البروتونات في نواة ذرة عنصر عدده الذري 44 ؟

أ - ١١	ب- ٢٢	ج- ٤٠	د- ٤٤

ملاحظة:

العدد الذري = عدد البروتونات = عدد الإلكترونات

عدد النيترونات = العدد الكتلي − العدد الذري

١١ - الذرات التي لها عدد البروتونات نفسه لكنها تختلف في عدد النيوترونات			
أ - البروتونات	ب- النيترونات	ج- الإلكترونات	د- النظائر
العدد الكتلي لذرة يساوي 39 وعدد النيترونات هو 20. في ضوء ذلك أجب عن السؤالين ١٢ , ١٣ الآتيين :			
١٢- **العدد الذري يساوي**			
أ - 49	ب- 69	ج- 29	د- 19
١٣- **عدد البروتونات يساوي**			
أ - 49	ب- 69	ج- 29	د- 19
١٤- **وحدة الكتلة الذرية تساوي تقريباً كتلة**			
أ- بروتون	ب- إلكترون	ج- نيترونين	د- فوتون
١٥- **يحتوي أحد نظائر عنصر الزئبق على 80 بروتوناً ، 120 نيترونا . ما العدد الكتلي لهذا النظير؟**			
أ - ٤٠	ب- ٨٠	ج- ١٢٠	د- ٢٠٠
١٦- **للبورون B نظيران في الطبيعة هما البورون - 10 (نسبة وجوده 19.8 %) وكتلة 10.013 amu. والبورون -11 (نسبة وجوده 80.2%) وكتلته 11.009 amu . احسب الكتلة الذرية للبورون .**			
أ - 9.811 amu	ب- 10.811 amu	ج- 8.811 amu	د- 19.8 amu
١٧- **جميع البدائل الآتية صحيحة فيما يتعلق بالتفاعل النووي ماعدا**			
أ – يصاحبه نشاط إشعاعي	ب- يتضمن التغير في النواة	ج- لا يصاحبه نشاط إشعاعي	د- أنوية الذرات غير مستقرة
١٨- **فقد الأنوية غير المستقرة للطاقة نتيجة إصدار الاشعاع بشكل تلقائي يسمى**			
أ- التحلل الاشعاعي	ب- التحليل الكهربائي	ج- التحلل الحيوي	د- التحلل البيولوجي
١٩- **ينتج عن تحلل جسيمات الفا من عنصر الراديوم** $^{226}_{88}Ra$ **عنصر**			
أ- $^{228}_{86}Rn$	ب- $^{224}_{88}Rn$	ج- $^{222}_{86}Rn$	د- $^{220}_{88}Rn$
٢٠- **جسيم** .....**عبارة عن إلكترون له شحنة سالبة أحادية.**			
أ - ألفا	ب- بيتا	ج- جاما	د- دلتا
٢١- **المعادلة النووية فيما يلي**			
أ - $4Na + O_2 \rightarrow 2Na_2O$	ب- $H^+ + OH^- \rightarrow H_2O$	ج- $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$	د- $^{14}_{6}C \rightarrow {}^{14}_{7}N + \beta$
٢٢- **أشعة** ..... **ليس لها كتلة وطاقتها عالية كما أنها لا تتأثر بالمجال المغناطيسي أو الكهربائي.**			
أ - ألفا	ب- بيتا	ج- جاما	د- البروتونات

٢٣- **قارن بين الأنواع الثلاث للأشعة :ألفا وبيتا وجاما ؟**

وجه المقارنة	ألفا	بيتا	جاما
التعريف			
الرمز			
الشحنة			
التغير في العدد الكتلي			
التغير في العدد الذري			

أسئلة تقويم الفصل الرابع - التفاعلات الكيميائية

اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١ - أي مما يلي يعتبر تفاعلاً كيميائياً ؟

أ- صدأ الحديد	ب- غليان الماء	ج- تبخر الايثانول	د- تحطم الزجاج

٢- عدد مستويات الطاقة الثانوية في مستوى الطاقة الرئيسي الثالث يساوي .....

أ - ١	ب- ٢	ج- ٣	د- ٤

٣- أقصى سعة من الإلكترونات لمستوى الطاقة الثانوي d .....

أ - ٢	ب- ٦	ج- ١٠	د- ١٤

٤- التوزيع الإلكتروني الصحيح لعنصر الكروم $_{24}Cr$

أ - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^4$	ب- $[_{18}Ar]\ 4s^2 3d^4$	ج- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^5$	د- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5 4s^1$

٥- الصيغة الكيميائية لكلوريد البوتاسيوم هي .....

أ- $MgCl_2$	ب- KCl	ج- KClO	د- NaCl

٦- الصيغة الكيميائية لأيون الكبريتات .....

أ - SO_3^{2-}	ب- SO_4^{2-}	ج- $S_2O_3^{2-}$	د- CO_3^{2-}

٧- يشار إلى المحلول المائي في المعادلة الكيميائية بالرمز .....

أ - s	ب- L	ج- g	د- aq

٨- المعادلة الكيميائية الرمزية الموزونة التي تمثل تفاعل بروميد الكالسيوم مع هيدروكسيد الصوديوم .....

أ - $2Al_{(s)} + 3Br_{2\,(l)} \rightarrow 2AlBr_{3\,(s)}$	ب- $NaOH_{(aq)} + CaBr_{2(aq)} \rightarrow CaOH_{2\,(s)} + NaBr_{(aq)}$
ج- $NaOH_{(aq)} + HCl_{(aq)} \rightarrow NaCl_{(aq)} + H_2O_{(l)}$	د- $2NaOH_{(aq)} + CaBr_{2(aq)} \rightarrow Ca(OH)_{2\,(s)} + 2NaBr_{(aq)}$

٩- ..... تفاعل كيميائي تتحد فيه مادتان أو أكثر لتكوين مادة واحدة.

أ - تفاعل التفكك	ب- تفاعل الاستبدال	ج- تفاعل التكوين	د- تفاعل الإحلال

١٠- تفاعل الاحتراق فيما يلي هو .....

أ - $2Na_{(s)} + Cl_{2(g)} \rightarrow 2NaCl_{(s)}$	ب- $C_{(s)} + O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)}$
ج- $H_{2(g)} + F_{2(g)} \rightarrow 2HF_{(g)}$	د- $2Al_{(s)} + 3S_{(s)} \rightarrow Al_2S_{3(s)}$

١١- علل لماذا لا يحدث هذا التفاعل $Ag_{(s)} + AlCl_{3\,(aq)} \rightarrow NR$ ؟

أ - لأن الفضة أعلى نشاط من الألمونيوم	ب- لأن الكلور أعلى نشاط من الفضة
ج- لأن الفضة و الألمونيوم لهما نفس النشاط الكيميائي.	د- لأن الألمونيوم أعلى نشاط من الفضة

١٢- معادلة التفاعل الكيميائي التالية : $2NaN_{3\,(s)} \rightarrow 2Na_{(s)} + 3N_{2\,(g)}$ تُعبّر عن تفاعل .....

أ- التفكك (تحلل)	ب- احتراق	ج- التكوين	د- الاحلال

١٣- أي التفاعلات الكيميائية التالية غير قابل للحدوث ؟ حسب سلسلة النشاط الكيميائي بالكتاب ص127

أ- $Cu_{(s)} + 2AgNO_{3(aq)} \rightarrow$	ب- $Cl_{2(g)} + 2NaF_{(aq)} \rightarrow$	ج- $F_{2(g)} + 2NaBr_{(aq)} \rightarrow$	د- $Zn_{(s)} + HCl_{(aq)} \rightarrow$

١٤- يتفاعل محلول كلوريد الباريوم مع محلول كربونات البوتاسيوم لإنتاج كربونات الباريوم الصلبة و .....

أ- محلول كلوريد البوتاسيوم	ب- محلول يوديد البوتاسيوم	ج- محلول كلوريد الصوديوم	د- محلول بروميد البوتاسيوم

١٥- المعادلة الأيونية النهائية لتفاعل محلول كلوريد الألمنيوم مع محلول هيدروكسيد الصوديوم .....

أ- $AlCl_{3(aq)} + 3NaOH_{(aq)} \rightarrow Al(OH)_{3(s)} + 3NaCl_{(aq)}$ المعادلة الكاملة

ب- $Al^{3+}_{(aq)} + 3Cl^{-}_{(aq)} + 3Na^{+}_{(aq)} + 3OH^{-}_{(aq)} \rightarrow Al(OH)_{3(s)} + 3Na^{+}_{(aq)} + 3Cl^{-}_{(aq)}$ المعادلة الأيونية

ج- $Al^{3+}_{(aq)} + 3OH^{-}_{(aq)} \rightarrow Al(OH)_{3(s)}$ المعادلة النهائية

د- $AlCl_{3(aq)} + NaOH_{(aq)} \rightarrow Al(OH)_{3(s)} + NaCl_{(aq)}$

١٦- يستعمل تفكك أزيد الصوديوم NaN_3 في .....

أ- نفخ أكياس السلامة في السيارات	ب- تحلل الماء الى مكوناته
ج- تكون ملح الطعام	د- تكون صدأ الحديد

١٧- تسمى المركبات التي تُنتج أيونات الهيدروجين H^+ عند إذابتها في الماء .....

أ- راسباً	ب- أحماضًا	ج- محلولًا	د- هيدروكسيد

١٨- تفاعلات التفكك عكس تفاعلات التكوين ولكي تحدث تحتاج إلى .....

أ- تبخر	ب- غاز	ج- ماء	د- طاقة

١٩- لوزن المعادلة التالية: $__ BF_3 \rightarrow 2B + 3F_2$ يجب ضرب المتفاعلات في

أ- ١	ب- ٢	ج- ٤	د- ٦

٢٠- صيغة المركب الأيوني المكون من أيونات الكربونات والكالسيوم .....

أ- $CaCO_3$	ب- $K(HCO_3)_2$	ج- HCO_3Ca	د- $Ca(HCO_3)_2$

٢١- ..... هو التفاعل الذي يتم فيه تبادل الأيونات بين مركبين

أ- الإحلال المنفرد	ب- الإحلال المزدوج	ج- التكوين	د- التفكك

٢٢- المادة الصلبة التي تنتج خلال تفاعل كيميائي في محلول ما

أ- راسب	ب- أحماض	ج- محلول	د- بخار

٢٣- الأيونات التي لا تشارك في التفاعل تسمى أيونات

أ- متأكسدة	ب- متفرجة	ج- متأينة	د- مقيدة

Almanahj.com

أسئلة تقويم الفصل الخامس- المول

اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١ - يستعمل الكيميائيون ..... لعد الجسيمات ومنها الذرات والأيونات و الجزيئات و وحدات الصيغ الكيميائية.

أ - الميزان	ب- الجسيمات	ج- المول	د- الوزن

٢- المول هو وحدة نظام دولية تستعمل في قياس .....

أ- كمية المادة	ب- الوزن	ج- الكثافة	د- الإلكترونات

٣- إن المول الواحد يساوي ..... ذرة أو جزيء أو أيون أو وحدة صيغة كيميائية من أي مادة.

أ - 6.02×10^{20}	ب- 6.02×10^{23}	ج- 60.2×10^{23}	د- 6.02×10^{32}

٤- القانون المستخدم لحساب عدد الذرات =.....

أ- عدد المولات ÷ عدد افوجادرو	ب- عدد المولات × عددافوجادرو	ج- عدد المولات +عدد افوجادرو	د- عدد المولات –عدد افوجادرو

٥- عدد ذرات Zn في 0.5 mol منه يساوي .....

$0.5 \times 6.02 \times 10^{23} = 3.01 \times 10^{23}$

أ - 6.02×10^{20} atom	ب- 6.02×10^{23} atom	ج- 3.01×10^{23} atom	د- 3.01×10^{20} atom

٦- عدد وحدات الصيغة $AgNO_3$ في 3.25 mol من نترات الفضة $AgNO_3$ يساوي .....

عدد الوحدات = عدد المولات × عدد افوجادرو

$3.25 \times 6.02 \times 10^{23}$

أ - 12.04×10^{23}	ب- 6.02×10^{23}	ج- 19.56×10^{23}	د- 3.01×10^{23}

٧- عدد ذرات الأكسجين في 1mol من جزيئات الأكسجين يساوي .....

أ - 12.04×10^{23}	ب- 6.02×10^{23}	ج- 19.56×10^{23}	د- 3.01×10^{23}

٨- عدد مولات CO_2 في 57.5×10^{23} جزيء منه يساوي .....

عدد المولات = عدد الجزيئات / عدد افوجادرو

$\frac{57.5 \times 10^{23}}{6.02 \times 10^{23}}$

أ- 9.55 mol	ب- 955 mol	ج- 95.5 mol	د- 0.955 mol

٩- واحد من المركبات الآتية يمتلك أقلّ كتلة مولية : الكتل المولية للعناصر (H=1, C=12 , O=16)

أ - CO	ب- CO_2	ج- H_2O_2	د- H_2O

١٠- أحسب عدد مولات أيونات Cl^- في 2.50 mol من $ZnCl_2$

$2 \times 2.5 = 5$ mol

أ - 2 mol	ب- 3 mol	ج- 4 mol	د- 5 mol

١١- احسب عدد جزيئات الماء في ربع مول منه .....

$0.25 \times 6.02 \times 10^{23} = 1.505 \times 10^{23}$

أ - 15.05×10^{23} Molecule	ب- 1.505×10^{23} Molecule	ج- 150.5×10^{23} Molecule	د- 1505×10^{23} Molecule

١٢- احسب عدد مولات الفضة الموجودة في 5 g منه . الكتلة المولية Ag = 108 g/mol

$n = \frac{m}{Mw} = \frac{5}{108}$

أ - 0.536 mol	ب- 0.046 mol	ج- 4.6 mol	د- 46 mol

١٣- ما كتلة 3.25 mol من حمض الكبريتيك H_2SO_4 ؟ الكتل المولية g/mol (S=32 , H=1 , O= 16)

أ - 3.25 g	ب- 318.5 g	ج- 3.18 5 g	د- 31.87 g

الكتلة = عدد المولات × الكتلة المولية

$98 \times 3.25 = 318.5$ g حرام

الكتلة المولية H_2SO_4 = $2 \times 1 + 32 + 16 \times 4 = 98$ g/mol