



السلسلة الممتازة

في

العلوم



الصف

الثاني الإعدادي

المعلمة /
عبدالله بن محمد بن
عبدالله بن محمد بن
عبدالله بن محمد بن

المعلمة /
عبدالله بن محمد بن
عبدالله بن محمد بن
عبدالله بن محمد بن

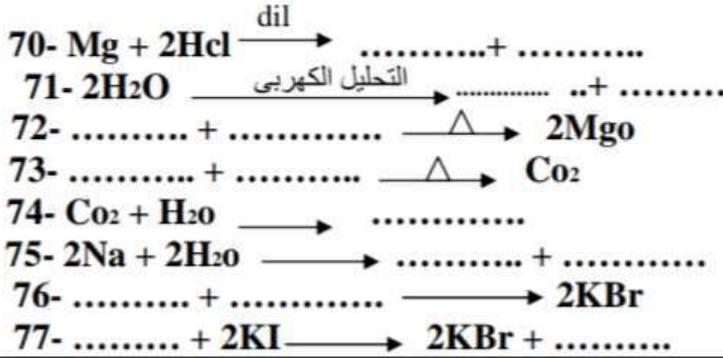
01117040943

المراجعة العامة والنهائية

السؤال الأول: أكمل العبارات التالية

- ١- يتكون الجدول الدوري الحديث من دورات أفقية ، مجموعة رأسية .
- ٢- رتب مندليف العناصر لصاعدا حسب ، بينما رتبها موزك لصاعدا حسب
- ٣- الرقم الحديث لعناصر المجموعة 3B هو ولعناصر المجموعة 3A هو
- ٤- في الجدول الدوري الحديث المجموعة تلي المجموعة 3A ، بينما المجموعة تلي المجموعة 2A .
- ٥- يمد الحجم الذري في الجدول الدوري الحديث بمعلومية وهو يقرر بوحدة
- ٦- كلما عدد مستويات الطاقة في ذرات عناصر المجموعة الواحدة بالانتقال من دورة الى الدورة التي تليها كلما الحجم الذري لها .
- ٧- بزيادة العدد الذري في المجموعة الواحدة الحجم الذري ، و
- ٨- نسمى أكاسيد الفلزات بالأكاسيد وهذا ليها صبغة عباد الشمس البنفسجية .
- ٩- تتركز فلزات الألقا الى فقد مكونة ايونات
- ١٠- نسمى عناصر المجموعة 1A باسم ، بينما نسمى عناصر المجموعة 7A باسم
- ١١- يعبر عنصر هالوجينى صلب يوجد في الطبيعة ، بينما عنصر هالوجينى صناعى .
- ١٢- العنصر الذي يملوه مسلولى طاقتة الرابع على الكارونين ، يقع في الدورة والمجموعة بالجدول الدوري الحديث .
- ١٣- من فلزات الألقا ، التي تطفو فوق سطح اطاء ، بينما من فلزات الألقا التي تغوص فية .
- ١٤- يرجع نشاط فلزات مجموعة الفئة S الى احجامها الذرية حيث يسهل الكارونات لكافؤها .
- ١٥- لصلد كثافة اطاء لأقصى قيمة لها عند درجة ، بينما لصلد لأدنى قيمة لها عند درجة
- ١٦- عندما تقل درجة حرارة اطاء عن ٤ م كثافتة و حجمة .
- ١٩- يترك اطاء المحمص كهربيا لعنصرية ، بنسبة ١:٢ على الترتيب .
- ٢٠- يرجع التلوث الأشعاعى للحياة الى نسرب والقاء فيها .
- ٢١- تقع عناصر ، اسفل الجدول الدوري الحديث .
- ٢٢- لتكون الفئة S من المجموعتين ،
- ٢٣- تقع عناصر الفئة يسار الجدول الدوري ، بينما تقع عناصر الفئة يمين الجدول الدوري .
- ٢٤- تقسم العناصر الى ٤ أنواع رئيسية هي الفلزات واللافلزات و و
- ٢٥- الصوديوم و يلقاهان مع اطاء بعنف ، بينما النحاس و لا يلقاهان مع اطاء
- ٢٦- للتنظيف الأواني الفضية لغمر في ماء مغلى مضافا اليه
- ٢٧- و من الهالوجينات الغازية بينما هو الهالوجين السائل الوحيد .
- ٢٨- عناصر الهالوجينات التكاثر وتلوجد في صورة جزيئات
- ٢٩- الروابط بين الأكسجين والهيدروجين في جزي اطاء روابط ، بينما الروابط بين جزيئات اطاء وبعضها روابط
- ٣٠- يعلى اطاء عند م ويلجم عند م .

- ٣١- يقسم التلوث اطائي الى اربعة انواع : تلوث ، تلوث ، تلوث حراري ، تلوث
- ٣٢- من الأمراض التي يسببها التلوث البيولوجي و و
- ٣٣- يقدر الضغط الجوي بوحدة وهي تعادل مللي بار .
- ٣٤- يلوأجد % من كتلة الهواء الجوي ما بين سطح البحر وحتى ارتفاع ٣ كم ، في حين يلوأجد % من كتلته حتى ارتفاع ١٦ كم .
- ٣٥- يقاس الضغط الجوي بواسطة ومن أمثلتها ،
- ٣٦- تنتقل الرياح من مناطق الضغط الجوي الى مناطق الضغط الجوي
- ٣٧- تفصل منطقة بين التروبوسفير ، ،
- ٣٨- يلوأجد الجزء العلوي من الستراتوسفير على طبقة التي تقوم بالاصاب الأشعة
- ٣٩- تصك درجة الحرارة عند التروبوبوز الى م ، بينما تصك عند التيروبوز الى م .
- ٤٠- تعبر ابرد طبقات الغلاف الجوي ، بينما اعلاها في درجة الحرارة .
- ٤١- تنعكس موجات التي تبثها مراكز الاتصالات ومحطات الأذاعة على
- ٤٢- يلائم سمك طبقة الأوزون حوالي كم ، ولقاس درجة الأوزون بوحدة
- ٤٣- تملص طبقة الأوزون الأشعة فوق البنفسجية بنسبة ١٠٪ وتنفذ الأشعة فوق البنفسجية بنسبة ١٠٪
- ٤٤- يزداد ناكث طبقة الأوزون فوق منطقة في شهر سبتمبر من كل عام .
- ٤٥- من أخطر ملونات طبقة الأوزون ، ،
- ٤٦- من أهم الغازات الدفينة ، ،
- ٤٧- الأشعة فوق البنفسجية ذات اثر ، بينما الأشعة تحت الحمراء ذات اثر
- ٤٨- من الآثار السلبية لظاهرة الاحرار العالى ، ،
- ٤٩- بزيادة الارتفاع في التروبوسفير الضغط الجوي حتى يصل عند نهايتها الى مللي بار
- ٥٠- تنخفض درجة الحرارة في التروبوسفير بمعدل م كلما ارتفعنا اكم حتى تصل في نهايتها الى م .
- ٥١- تحدث معظم الظواهر الجوية في بينما لدور الأقمار الصناعية في
- ٥٢- يسمح الغلاف الجوي بنفاذ اشعة الضوء والأشعة ذات الأطوال الموجية الصادرة من الشمس
- ٥٣- يملك الأركوباركس حلقة الوصل بين و
- ٥٤- نستخدم الحفريات في التعرف على وجود وتحديد العمر النسبي
- ٥٥- تعبر و من الكائنات الدقيقة التي تفيدي في مجال التنقيب عن البترول .
- ٥٦- يلخص من دراسة السجل الحفري أن هي اول ما ظهر من الفقاريات .
- ٥٧- حلت مادة صك مادة الخشب - جزء جزء - في حفريات الأخشاب
- ٥٨- عبارة عن مادة صهغية منجمدة ، كانت تفرزها الأشجار القديمة .
- ٥٩- الكائنات التي ماتت ودفنت سريعا في وسط حافظ عليها من التحك منك و
- ٦٠- لكك كائن حي دور يقوم به في نقل في مسار السلسلة
- ٦١- من الثدييات المهدة بالانقراض ، بينما من الثدييات المتقرضة
- ٦٢- من الطيور المتقرضة بينما من الطيور المهدة بالانقراض
- ٦٣- من امثلة النباتات المهدة بالانقراض نبات الذي كان يستخدمه القدماء المصريين في
- ٦٤- يعبر من الأنظمة البيئية البسيطة ، بينما من الأنظمة البيئية المركبة .
- ٦٥- من أهم المحميات العاطية مصرية بالولايات المتحدة الأمريكية ويلم فيها حماية
- ٦٦- لعبر مصرية اول مصرية تم انشاها في مصر ، ويوجد في الفيوم مصرية



السؤال الثانى: اكتب المصطلح العلمى الدال على العبارات التالية

- ١- اول جدول دورى حقيقى لتصنيف العناصر .
- ٢- جدول رتب فى العناصر ترتيبا تصاعديا حسب اعدادها الذرية .
- ٣- جدول رتب فى العناصر ترتيبا تصاعديا حسب اعدادها الذرية وطريقة ملء مستويات الطاقة الفرعية بالالكترونات .
- ٤- الأعمدة الراسية بالجدول الدورى الحديث .
- ٥- الصفوف الأفقية بالجدول الدورى الحديث .
- ٦- عدد البرولونات ايجابية الشحنة داخل نواة ذرة العنصر .
- ٧- مقدرة الذرة فى الجزئ على جذب الكورونات الرابطة الكيميائية خوفا .
- ٨- عناصر يمثلن خلاف تكافؤها - غالبا - بأقل من ٤ الكورونات .
- ٩- ذرة عنصر فلزى فقدت الكورون او أكثر .
- ١٠- ايون يحمل عدد من الشحنات يساوى عدد الالكترونات ايجابية .
- ١١- عناصر تجمع خواصها بين خواص الفلزات والافلزات .
- ١٢- ترتيب العناصر الفلزية تنازليا حسب درجة نشاطها الكيميائى .
- ١٣- اكاسيد الالفلزات التى تذوب فى اطاء مكونة احماض .
- ١٤- امركبات الناتجة من ذوبان اكاسيد الالفلزات فى اطاء .
- ١٥- فلزات احادية التكافؤ تقع فى أقصى يسار الجدول الدورى الحديث .
- ١٦- لافلزات تقع فى المجموعة ١٧ من الجدول الدورى الحديث .
- ١٧- رابطة كيميائية تنشأ بين جزئيات اطاء وبعضها البعض .
- ١٨- سائر ضوئية ملونة مبهرة ترى من القطبين الشمال والجنوبى .
- ١٩- اضافة اى مادة الى اطاء بشكل يحد تغيرا لدرجتها مسامرا فى خواصها .
- ٢٠- للون ينشأ عن اختلاط فضلات الانسان والحيوان باطاء .
- ٢١- مجموعة العناصر التى تفصل بين الفلزين S ، P ابتداء من الدورة الرابعة .
- ٢٢- امركب النساھمى الذى يكون الفرق فى السالبية الكهربائية بين عنصريه كبير نسبيا .
- ٢٣- مجموعة الفلزات التى لتفاعل بشدة مع اطاء مكونة محاليل قلوبية .
- ٢٤- مجموعة الالفلزات التى لتفاعل مع الفلزات مكونة املاح .
- ٢٥- احد منتجات البارول يحفظ تحت سطحه عنصريه الصوديوم والبوتاسيوم .
- ٢٦- أنشط الفلزات بشكل عام .
- ٢٧- أقل عناصر الألقاء الأرضية حجما .
- ٢٨- فلز انقلاب مشع يستخدم فى حفظ الأغذية .

- ٢٩- لا فلز مسال يستخدم فى حفظ قرنية العين .
(.....)
- ٣٠- شبة فلز يستخدم فى صناعة الشرائح الألكترونية المستخدمة فى أجهزة الكمبيوتر .
(.....)
- ٣١- نوع من الروابط مسئول عن شدوذ خواص اطاء .
(.....)
- ٣٢- منهب قطبى جيد معظم اطركبات الأيونية وبعض اطركبات الساهمية .
(.....)
- ٣٣- التلوث الناشئ عن تصريف مخلفات المطبائع ومياة الصرف الصحى فى الأنهار .
(.....)
- ٣٤- نوع من التلوث اطنائى ينشا عن القاء النفايات الذرية فى مياة البحار واطحيطات .
(.....)
- ٣٥- خلاف غازى يدور مع الأرض حول محورها ، ويمتد بارترفاع ١٠٠ كم فوق سطح البحر .
(.....)
- ٣٦- الضغط الجوى عند مستوى سطح البحر .
(.....)
- ٣٧- اقرب طبقات الغلاف الجوى الى سطح الأرض .
(.....)
- ٣٨- طبقة مشحونة تنعكس عليها موجات الراديو .
(.....)
- ٣٩- حزامان مغناطيسيان يحيطان بالأيونوسفير ويعملان على نشيت الأشعة الكونية المشحونة بعيدا عن الأرض .
(.....)
- ٤٠- المنطقة التى يندم فيها الغلاف الجوى للأرض بالفضاء الخارجى .
(.....)
- ٤١- جزئى يلكون من اتحاد ذرة عنصر مع جزئى من نفس العنصر .
(.....)
- ٤٢- نوع من الأشعة فوق البنفسجية تملصها طبقة الأوزون بنسبة ١٠٠٪ .
(.....)
- ٤٣- الارتفاع الممتدر فى متوسط درجة حرارة الهواء القريب من سطح الأرض .
(.....)
- ٤٤- مجموعة الغازات المسئولة عن ظاهرة ارتفاع درجة حرارة كوكب الأرض .
(.....)
- ٤٥- أشعة ذات تأثير حرارى لا نستطيع التناذ من الغلاف الجوى لكبر طولها الموجى .
(.....)
- ٤٦- الحد الفاصل بين السارالوسفير واطريزوسفير والذى تثبت عنده درجة الحرارة .
(.....)
- ٤٧- طبقة من الغلاف الجوى يطلق عليها الغلاف الجوى الأوزونى .
(.....)
- ٤٨- أخطر أنواع الأشعة فوق البنفسجية .
(.....)
- ٤٩- مركبات كيميائية تستخدم كمادة مبردة فى أجهزة التكييف وتؤثر على طبقة الأوزون .
(.....)
- ٥٠- احلباس الأشعة تحت الحمراء فى الروبوسفير نتيجة لارتفاع نسب الغازات الدفينة فيه .
(.....)
- ٥١- بقايا كائنات حية قديمة ، عاشت فى مري زمنى معين ثم انقرضت .
(.....)
- ٥٢- احلال مادة اخشاب الأشجار بمادة السيليكاز جزء جزء مكونة اخشاب ملدجرة .
(.....)
- ٥٣- اثار وبقايا الكائنات الحية القديمة المحفوظة فى الصخور الرسوبية .
(.....)
- ٥٤- الأثار الدالة على نشاط الكائنات الحية القديمة أثناء حياتها .
(.....)
- ٥٥- الأثار الدالة على الكائنات الحية القديمة بعد مولها .
(.....)
- ٥٦- حفرة لكونت نتيجة للدفن السريع للكائن الحى بمجرد موله فى وسط حافظ عليه من التحلل .
(.....)
- ٥٧- نسخة طبق الأصل للفاصيل الداخلية لهيك كائن حى قديم .
(.....)
- ٥٨- نسخة طبق الأصل للفاصيل الخارجية لهيك كائن حى قديم .
(.....)
- ٥٩- حفريات حلت فيها المعادن محل المادة العضوية للكائن جزء جزء مع بقاء الشكل دون تغير .
(.....)
- ٦٠- موت كل افراض النوع من الكائنات الحية .
(.....)
- ٦١- اطسار الذى لسلكه الطاقة عند انتقالها من كائن حى الى كائن حى آخر داخل النظام البيئى .
(.....)
- ٦٢- نظام بيئى يتاثر بشدة عند غياب نوع من أنواع الكائنات الحية الموجودة فيه .
(.....)
- ٦٣- أماكن آمنة يتم تحصيها لحماية الأنواع المهددة بخطر الأقراض فى أماكنها الطبيعية .
(.....)
- ٦٤- حيوان ثديى منقرض جمع بين شكل الحصان والحصار الوحشى .
(.....)
- ٦٥- كائن جملك حلقة وصل بين طائفتين من الكائنات الحية .
(.....)

السؤال الثالث: عطل لما يأتي

١- تعدد محاولات العلماء لتصنيف العناصر .

٢- ترك مندليف خانات فارغة في جدولته الدوري .

٣- جدول مندليف كان غير مهيا للتعامل مع نظائر العنصر الواحد .

٤- محلول أكسيد اطاغنسيوم قلوي التاثير على صبغة عباد الشمس البنفسجية .

٥- يستخدم النيروجين اطسال في حفظ قرنية العين .

٦- ذوبان السكر في الماء بالرغم من أنه مركب تساهمي .

٧- يقل الحجم الذري لعناصر الدورة الواحدة بزيادة العدد الذري .

٨- استخدام الكهليلت 60 امشع في حفظ الأغذية .

٩- لا لطفا حرائق الصوديوم باماء .

١٠- تحفظ عناصر الألقااء تحت سطح الكيروسين .

١١- يعبر النشادر من امركبات الساهمية القطبية .

١٢- نسبية فلزات المجموعة 1A بالألقااء .

١٣- ارتفاع درجة خليان الماء .

١٤- إضافة قطرات من حمض الكبريليك الى الماء التقى عند تحليله كهربياً

١٥- لا تعبر كل القواعد قلوبات .

١٦- وجود روابط هيدروجينية بين جزيئات الماء .

١٧- يزداد الحجم الذري لعناصر المجموعة الواحدة بزيادة العدد الذري .

١٨- يستخدم السليكون في صناعة شرائح الأجهزة الالكترونية .

١٩- لا يؤثر اطاء النقى على صبغة عباد الشمس .

٢٠- عناصر المجموعة الواحدة فى الجدول الدورى متشابهة فى الخواص .

٢١- عناصر الروبيديوم والسيريزيوم تعود فى اطاء .

٢٢- السيريزيوم انشط فلزات الألقاء والجدول الدورى بشكل عام .

٢٣- لا توجد الهالوجينات فى صورة منفردة فى الطبيعة .

٢٤- لا يجل البروم محك الكلور فى محلول كلوريد الصوديوم .

٢٥- استخدام الصوديوم السائل فى اطفاءات النوبة .

٢٦- تقل كثافة اطاء بانخفاض درجة حرارة عن ٤ م .

٢٧- خطورة تناول اسماك تحتوي اجسامها على تركيزات مرتفعة من الرصاص .

٢٨- يفضل عدم تخزين ماء الصنبور فى زجاجات اطاء البلاستيكية .

٢٩- الجزء السفلى من الستراتوسفير مناسب لتخليق الطائرات .

٣٠- وقف انتاج طائرات الكونكورد .

٣١- الهالونات سلاح ذو حدين .

٣٢- يسمى الجزء العلوى من الترموسفير باسم الأيونوسفير .

٣٣- حدوث كافة الظواهر الجوية فى التروبوسفير .

٣٤- تكون طبقة الأوزون فى الستراتوسفير .

٣٥- تقع مسئولية تنظيم درجة حرارة سطح الأرض على التروبوسفير .

٣٦- يقل الضغط الجوى كلما ارتفعنا الى أعلى .

٣٧- هبوب الرياح من منطقة لأخرى على سطح الأرض .

٣٨- حركة الهواء في التروبوسفير تتم بشكل رأسي .

٣٩- درجة الحرارة في نهاية التروبوسفير - ٦٠ م .

٤٠- ارتفاع درجة حرارة الجزء العلوي من الستراتوسفير .

٤١- ظهور معظم الشهب باطرزوسفير .

٤٢- يطلق على الطبقة الرابعة من طبقات الغلاف الجوي اسم الترموسفير .

٤٣- حدوث ظاهرة الشفق القطبي .

٤٤- أهمية الأقمار الصناعية في الأونة الأخيرة .

٤٥- تقل درجة الأوزون في شهر سبتمبر من كل عام .

٤٦- خطورة مركبات الكلوروفلوروكربون على البيئة .

٤٧- زيادة درجة حرارة جو الأرض في السنوات الأخيرة .

٤٨- احتباس الأشعة تحت الحمراء في التروبوسفير في السنوات الأخيرة .

٤٩- نسبية منطقة الغابات المنحجرة بجمك الخشب .

٥٠- جمك اطقم كان جزء من قاع بحر منذ أكثر من ٣٥ مليون سنة .

٥١- احتفاظ اول حفرة ماموث تم اكتشافها بكامل هيئتها .

٥٢- لكون حفرات الأخشاب المنحجرة .

٥٣- لعلب حفرة النيموليت من الحفرات المرشدة .

٥٤- لا تعببر كل الحفرات المعروفة حفرات مرشدة .

٥٥ - يثار النظام الصحراوي عند غياب احد الأنواع اوجودة فيه .

٥٦ - طائر الدودو كان فريسة سهلة الأصبلياد .

٥٧ - تسمية النسر الأصليع بهذا الاسم .

٥٨ - حدوث الانقراضات القديمة

٥٩ - تمتل الصحراء نظام بيئي بسيط .

٦٠ - عدم نثار النظام البيئي اتركب عند غياب احد الأنواع اوجودة فيه .

٦١ - اهلنام حكومات بعض الدول باقامة الطحيمات الطبيعية .

٦٢ - اهمية الحفريات فى النقيب عن البترول .

السؤال الرابع: قارن بين كل من

- ١- الجدول الدورى متدليف والجدول الدورى طوزك والجدول الدورى الحديث . من حيث الأساس العلمى للصنيف .
- ٢- الفلزات واللافلزات .
- ٣- الدوران والجموعات . من حيث : لدرج خاصية الحجم الذرى / لدرج الخاصية الفلزية واللافلزية .
- ٤- النلوث البيولوجى للعاء والنلوث الكيمىائى للعاء .
- ٥- ملاء الطعام وزيت الطعام من حيث : نوع اتركب النويان فى اطاء .
- ٦- العنصر $Y=17$ ، $X=11$ من حيث :
النوزيك الألكرونى / رقم الطجموعة / رقم الدورة / الفئة التى يوجد بها .
- ٧- الأكاسيد القاعدية والأكاسيد الحامضية .
- ٨- الزوبوسفير واطيزوسفير .
- ٩- الفريونات وثانى أكسيد الكربون : من حيث (التكوين / اثر زيادة كل منهما على الجو) .
- ١٠- الأحنباس الحرارى وتقب الأوزون : من حيث (الأسباب / الأضرار)
- ١١- القالب والطابع من حيث (التعريف / الأمثلة) .
- ١٢- الطابع والأثر .
- ١٣- الانقراض فى العصر الحديث و الانقراض فى العصر القديم من حيث الأسباب .
- ١٤- النظام البيئى البسيط والنظام البيئى اتركب .

السؤال الخامس: جا المقصود بكل من؟

- ١- السالبة الكهربائية:
- ٢- اتركب القطبى :
- ٣- أشباه الفلزات :

- ٤- الأكاسيد القاعدية :
- ٥- منسلسلة النشاط الكيميائي :
- ٦- الأكاسيد الحامضية :
- ٧- الرابطة الهيدروجينية :
- ٨- تلوث المياه :
- ٩- التلوث الأشعاعي للواء :
- ١٠- الضغط الجوي :
- ١١- ظاهرة الشفق القطبي :
- ١٢- الأيونوسفير :
- ١٣- خزامى فان ألين :
- ١٤- الأكسوسفير :
- ١٥- الدوبسون :
- ١٦- الأخباس الحرارية :
- ١٧- الأحرار العالى :
- ١٨- UV :
- ١٩- م.ض.د :
- ٢٠- ثقب الأوزون :
- ٢١- الحفريات اطرشدة :
- ٢٢- الأقراض :
- ٢٣- النظام البيئى البسيط :
- ٢٤- النظام البيئى المركب :
- ٢٥- اطمينات الطبيعية :
- ٢٦- الأثر :
- ٢٧- البقايا :
- ٢٨- الطابع :
- ٢٩- القالب اطمعت :

السؤال السادس: وضح بالعبادات الرمزية المتزنة:

- ١- البوناسيوم مع الروم
- ٢- الصوديوم مع اطاء
- ٣- الكلور مع مخلول بروميد البوناسيوم
- ٤- الروم مع مخلول بوديد البوناسيوم
- ٥- اماغنسيوم مع حمض الهيدروكلوريك اطمف
- ٦- أكسيد اماغنسيوم مع اطاء
- ٧- اماغنسيوم مع الأكسجين
- ٨- اماغنسيوم مع حمض الهيدروكلوريك :
- ٩- ثانى أكسيد الكربون مع اطاء
- ١٠- الكربون مع الأكسجين

١١- تحليل اطاء كهربيا.....

١٢- دور الأشعة فوق البنفسجية فى تكوین غاز الأوزون :.....

السؤال السابع : اذكر وظيفة واحدة او استخدام أو أهمية كل من؟

- ١- الصوديوم السائل :.....
- ٢- الكوبلت 60 ائشع :.....
- ٣- السليكون :.....
- ٤- النيروجين ائسال :.....
- ٥- الفدم النبالى :.....
- ٦- جهاز فوطار هوفمان :.....
- ٧- البارومتراٲ :.....
- ٨- جهاز الأئروبىء :.....
- ٩- الأئونوسفىء :.....
- ١٠- خزائى فان الرن :.....
- ١١- الأقمعار الصناعبىة :.....
- ١٢- طبقة الأوزون :.....
- ١٣- الفرىونات :.....
- ١٤- غاز برومىء ائبئك :.....
- ١٥- الهالونات :.....
- ١٦- الجزء السفلى من السارالسفرىء :.....
- ١٧- ائحمىات الطبعىة :.....
- ١٨- مءمىة بلوسئون :.....
- ١٩- مءمىة راس مءمء :.....
- ٢٠- مءمىة واءى الرىان :.....
- ٢١- ائءفرة المرشءة :.....
- ٢٢- ائءفرة النىعمولبٲ :.....
- ٢٣- ائءفرة المرجان :.....
- ٢٤- الأئروبىء :.....
- ٢٥- ائءفرىات :.....

السؤال الثامن : ما ائئئائء ائءرئبىة على كل مما يائى ؟

١- لئبء مئءلف بامكنابىة ائكشاف عناصر ءءبءة.

٢- ءراسة موزك لءواص الأشعة السببىة .

٣- ائكشاف مسلوهاٲ الطافة الفرعبىة .

٤- وضع مسحوق أكسيد ماغنسيوم فى اطاء .

٥- اشعال شريط من اطاغنسيوم فى جو من الأكسجين .

٦- تغليب مسحوق أكسيد الحديد فى اطاء .

٧- احتراق قطعة فحم فى جو من الأكسجين .

٨- امرار غاز ثانى أكسيد الكربون فى اطاء .

٩- وضع قطعة من الصوديوم فى اطاء .

١٠- امرار غاز الكلور فى محلول بروميد الصوديوم .

١١- ارتباط جزيئات اطاء ببعضها بروابط هيدروجينية .

١٣- تخزين اطيابة فى زجاجات مياة غازية بلاستيكية .

١٤- اكتشاف البرولونات فى نواة الذرة .

١٥- اكتشاف مسنويات الطاقة الفرعية .

١٦- اخلاط فضلات الانسان والحيوان باطاء .

١٧- وجود الزئبق بتركيزات مرتفعة فى مياة الشرب .

١٨- اتحاد ذرة أكسجين مع جزيء أكسجين .

١٩- انصمام جزيئات الأكسجين للأشعة فوق البنفسجية .

٢٠- الاسراف فى استخدام الفريونات .

٢١- انصهار جليد القطبين الشمال والجنوبى .

٢٢- عدم نفاذ الأشعة تحت الحمراء من الزوبوسفير الى الفضاء الخارجى .

٢٣- احتواء الثروبوسفير على ٧٥٪ من كتلة الهواء الجوي .

٢٤- الارتفاع الى أعلى في الثروبوسفير بالنسبة لدرجة الحرارة .

٢٥- احتكاك الجسيمات الفضائية الهائلة بجزيئات هواء اثيروسفير .

٢٦- الهبوط الى قاع بئر عميق بالنسبة للضغط الجوي .

٢٧- دفن كائن حي قديم فور موته سريعا في التلث .

٢٨- الناقص المتسمر في افراد النوع الواحد دون تعويض .

٢٩- انقراض نوع من نظام بيئي ملزئ .

٣٠- غياب احد الأنواع من نظام بيئي بسيط .

السؤال التاسع: صوب العبارات الآتية ، بشرط عدم تغيير ما تحته خط :

١- يكون الجدول الدوري طوزك من ٧ دورات أفقية و٨ مجموعة رأسية .

٢- عناصر الأنتانيدات والأكليدات تقع وسط الجدول الدوري ، وهي عناصر الفئة d .

٣- الأيون الموجب يحمل عددا من الشحنات يساوي عدد البروتونات المتكسبة .

٤- رتب العناصر في الجدول الدوري بتدليف تنازليا حسب أعدادها الذرية .

٥- دورية خواص العناصر ترتبط بأوزانها الذرية وليس بأعدادها الذرية كما كان يعتقد موزك .

٦- عناصر الفئة S تقع في ٦ مجموعات بالجدول الدوري الحديث .

٧- يحفظ اليوناسيوم في الطعمت تحت سطح الماء .

٨- تسمى المجموعة 7A بالهالونات .

٩- البروم هو الهالوجين الوحيد الصلب .

١٠- تستخدم شرائخ الألومنيوم في صناعة الكمبيوتر .

١١- يستخدم الأكسجين المسال في حفظ قرنية العين .

١٢- عدد البروتونات الموجبة داخل نواة الذرة يسمى بالعدد الكلى .

١٣- تزداد السالبة الكهربائية لعناصر المجموعة الواحدة بزيادة العدد الذري .

١٤- كثافة اليوناسيوم أكبر من كثافة الماء ، لذا يطفو فوق سطحه .

١٥- لزوب الأكاسيد الحامضية في الماء مكونة قلويات .

١٦- يتحرك الهواء أفقيا في الثروبوسفير .

١٧- تتكون الشهب في الثروبوسفير .

١٨- اطاموث نوع من الديناصورات التي انقرضت .

١٩- اكتشفت أول حفرة للامموت مخفوفة في الكهرمان .

٢٠- الكهرمان مادة غريبة تحافظ على الحشرات بداخلها دون تحلل .

- ٢١- الحفريات المرشدة نستخدم لتحديد العمر النسبي للصخور النارية الموجودة بها .
 ٢٢- الفورامينيفرا وارانديولاريا حفريات لكائنات دقيقة نستخدم في التنقيب عن اطاء .
 ٢٣- نعد منطقة وادي الحيطان من افضل مناطق التراث العالمى لحفريات اطاموث .
 ٢٤- ندمر اطومين من اهم العوامل التى تؤدى الى تكيف الأنواع .

السؤال العاشر: ضع علامة (صح) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (خطأ) أمام الخطأ مع التصويب .

- ١- خواص العناصر التى تتكرر بشكل دورى مع بداية كل دورة جديدة . ()
 ٢- البيكومتر يعادل جزء من مليون جزء من السنتمتر . ()
 ٣- اطاء والنشادر من المركبات القطبية . ()
 ٤- لزوب بعض القلوبات فى اطاء مكونة قوامها . ()
 ٥- اطحاليك الناجمة عن ذوبان اكاسيد الالافلات تحمر صبغة عباد الشمس البنفسجية . ()
 ٦- يزداد الحجم الذرى فى المجموعة الواحدة بزيادة العدد الذرى . ()
 ٧- منسلسلة النشاط الكيميائى هى ترتيب تنازلى للعناصر الالافزية حسب نشاطها الكيميائى . ()
 ٨- يوجد بين جزينات اطاء روابط تساهمية . ()
 ٩- زيادة تركيز الزرنيخ فى مياه الشرب يؤدى الى فقدان البصر . ()
 ١٠- العنصر الذى عدده الذرى ١٢ يقع فى الدورة الثالثة والمجموعة الأولى . ()
 ١١- يعد الجدول الدورى طوزك اول جدول دورى حقيقى لتصنيف العناصر . ()
 ١٢- خواص العناصر تتكرر بشكل دورى مع بداية كل دورة جديدة . ()
 ١٣- عدد العناصر المعلمة فى الجدول الدورى بتدليف ١١٦ عنصرا . ()
 ١٤- الحرف المميز لمجموعات الفئة S ، P هو A فيما عدا المجموعة الصفرية . ()
 ١٥- تقع الغازات النبيلة ضمن عناصر الفئة d . ()
 ١٦- عناصر الدورة الواحدة متشابهة فى الخواص . ()
 ١٧- يمكن تحديد الحجم الذرى بمعلومية نصف القطر . ()
 ١٨- لبها اى دورة فى الجدول الدورى بعنصر فلزى قوى ، عدا الدورة الأولى . ()
 ١٩- تفاعل الفلزات النشطة مع الأحماض المخففة وبلصاعد غاز الأوكسجين . ()
 ٢٠- النحاس من الفلزات التى تتفاعل مع حمض الكبريتيك المخفف . ()
 ٢١- ينوب غاز ثانى أكسيد الكربون فى اطاء مكونا حمض الكبريتيك . ()
 ٢٢- اكاسيد الالافلات تسمى بالاكاسيد الحامضية ومخاليلها لزرق صبغة عباد الشمس . ()
 ٢٣- يذوب اطاء كل من السكر والشمع . ()
 ٢٤- يستخدم جهاز البارومتر فى تحريك اطاء كهربيا . ()
 ٢٥- من ملونات طبقة الأوزون مركبات الكلوروفلوروكربون . ()
 ٢٦- ترتفع درجة الحرارة فى الجزء السفلى من السارانوسفير . ()
 ٢٧- الأشعة فوق البنفسجية ذات أثر حرارى ، بينما تحت الحمراء ذات أثر كيميائى . ()
 ٢٨- لتعكس موجات الراديو على السارانوسفير . ()
 ٢٩- الترموسفير طبقة شديدة التخلخل . ()
 ٣٠- يفضل الطيارون التحليق بطائراتهم عند بداية السارانوسفير . ()
 ٣١- نصف بار يعادل ٥٠٠ مللى بار . ()

- ٣٢ - تقع الأكسوسفير بين اطيزوسفير والترموسفير . ()
٣٣ - ترى ظاهرة الأورورا عند خط الأسنواء . ()
٣٤ - يتكون جزيء الأوزون من ذرتي أكسجين . ()
٣٥ - وحدة قياس درجة الأوزون هي الدوبسون . ()
٣٦ - يدل اللون الأخضر في خرائط الأوزون على سلامة طبقة الأوزون من التآكل . ()
٣٧ - تختلف أنواع الحفريات تبعاً لطرق تكونها . ()
٣٨ - الكهرمان مادة غروية منجمدة كانت تفرزها اشجار شوكية قديمة . ()
٣٩ - جبل عناقة كان قاع بحر منذ أكثر من ٣٥ مليون سنة . ()
٤٠ - يعتبر الأركوباركس حلقة وصل بين الزواحف والطيور . ()
٤١ - من أهم اسباب الأتقراض قديماً حلول العصور الجليدية . ()
٤٢ - لا تعبر كل الحفريات المعروفة حفريات مرشدة . ()
٤٣ - اول مخمبة انشأت في مصر هي مخمبة بلوسنون . ()

السؤال الحادي عشر: اختر أية عبارة لكل عبارة مما يأتي

- ١- في جدول موزك كل عنصر يزيد عما يسبقه في الدورة الواحدة بمقدار واحد (نيوترون / بروتون / مسلوب طاقة / وزن ذري)
(١٠ / ٨ / ٧ / ٥)
٢- عدد مسنوبات الطاقة في أنقل الذرات المعروفة حتى الآن مسنوبات .
٣- عدد العناصر المعروفة حتى الآن
(١١٦ / ١١٢ / ٩٢ / ٦٧)
٤- يتكون الجدول الدوري الحديث فئات .
(٨ / ٧ / ٤ / ٣)
٥- الرقم الحديث للمجموعة 6A في الجدول الدوري الحديث هو
(١٠ / ١٦ / ١٣ / ٦)
٦- لشملك المجموعة الثامنة من الجدول الدوري الحديث على (عمود واحد / عمودين / ثلاثة أعمدة / أربعة أعمدة)
٧- فئة العنصر الذي يقع في الدورة الرابعة والمجموعة 3B هي
(S / P / d / f)
٨- نسمى عناصر الفئة d باسم العناصر
(الخاملة / الانتقالية / الألقاء / اللاتانيدات)
٩- تضم الدورة الرابعة عناصر من الفئات
(f d e p s / s f e p / s e d e p / p e s)
١٠- عدد عناصر الدورة الثالثة في الجدول الدوري الحديث
(٣٢ / ١٨ / ٨ / ٢)
١١- العنصر الذي يقع في الدورة الأولى والمجموعة 18 يكون عدده الذري
(١٨ / ١٠ / ٨ / ٢)
١٢- أصغر العناصر التالية من حيث الحجم الذري عنصر
(11Na / 13Al / 15P / 17Cl)
١٣- الفرق في السالبية الكهربية بين عنصرى المركب القطبي
(صفر / كبير جداً / صغير نسبياً / كبير نسبياً)
١٤- قطبية جزيء النشادر قطبية جزيء الماء .
(أضعف من / أقوى من / مماثل)
١٥- جميع العناصر التالية من أشباه الفلزات عدا
(Te / Si / Ga / Be)
١٦- لاجد عنصر مثل هيدروجين حمض الهيدروكلوريك المخفف .
(Na / Zn / Cu / Mg)
١٧- عند تفاعل أكسيد اطاغنسيوم مع الماء يتكون
(Mg(OH)₃ / Mg(OH)₂ / Mg₂OH / MgOH)
١٨- الحديد انشط كيميائياً من فلز
(Ag / Mg / Ca / Na)
١٩- من الفلزات التي لتفاعل ببطء شديد مع الماء البارد
(K / Cu / Mg / Fe)
٢٠- تتفاعل العناصر التالية مع حمض الهيدروكلوريك المخفف عدا
(الخارصين / اطاغنسيوم / الكربون)
٢١- كل مما يأتي من الأكاسيد الحامضية ، عدا
(MgO / NO₂ / CO / CO₂)
٢٢- يقع كل عنصر من عناصر فلزات الألقاء في كل دورة في الجدول الدوري . (نهاية / بين / وسط / بداية)
٢٣- أكبر عناصر الألقاء كثافة عنصر
(الليثيوم / البوتاسيوم / السيزيوم / الصوديوم)
٢٤- الخواص الكيميائية لعنصر الليثيوم Li₃ نسبة الخواص الكيميائية لعنصر
(12Mg / 16S / 19K / 20Ca)

- ٢٥- الشحنة التي تحملها ايونات عناصر مجموعة الألقاء هي
- ٢٦- يتفاعل غاز عند تفاعل ايا من الصوديوم او اماغنسيوم مع اطاء .
- ٢٧- جميع عناصر فلزات الألقاء الأرضية تعوص في اطاء ، لأن كثافتها اجم/سم^٣ . (أكبر من / مساوي / اقل من / تقريبا)
- ٢٨- لشغل الهالوجينات المجموعة (18 / 17 / 2 / 1)
- ٢٩- ننمى عناصر الهالوجينات الى الفئة (S / P / d / f)
- ٣٠- يعنى عنصر من الهالوجينات . (البريليوم / البروم / اليورون / الباريوم)
- ٣١- صبغة جزئ الكلور (Cl- / Cl / Cl₂ / 2Cl)
- ٣٢- درجة غليان النيتروجين اقل من م . (١٣٦- / ١٩٦- / ١٩٠- / ١٠٠-)
- ٣٣- عدد الألكترونات الموجودة في ايون عنصر فلزي ثلاثى التكافؤ لعدد الكاروناله في ثلاثة مسلهات للطاقة هو
- ٣٤- خواص العنصر الذي عدده الذري ١٧ تشبه خواص العنصر الذي عدده الذري (١٣ / ١٠ / ٨ / ٣)
- ٣٥- الروابط الهيدروجينية الموجودة بين جزيئات اطاء الروابط النساهمية في نفس الجزيئات . (اقوى من / أضعف من / مساوي في القوة مع)
- ٣٦- يرفع ارتفاع درجة غليان اطاء عند ..ام الى وجود روابط بين جزيئاله . (نساهمية / ايونية / هيدروجينية / ايونية ونساهمية)
- ٣٧- حجم ٥ جم من الثلج حجم ٥ جم من اطاء . (أكبر من / مساوي / اقل من)
- ٣٨- اطاء النقى التأثير على ورقنى عباد الشمس . (حامضى / قلوئى / متعادل)
- ٣٩- اذا كان حجم غاز الهيدروجين اطلصاعد من تحليد اطاء كهربيا ٤٠سم^٣ ، فان حجم غاز الأكسجين اطلصاعد سم^٣ . (٨٠ / ٤٠ / ٢٠ / ١٠)
- ٤٠- ينسب الثلوث للقاء في اصابة اضرارعين بمرض البلهارسيا . (الكيمياءى / الأشعاعى / الحرارى / البيولوجى)
- ٤١- كل معا يلى من اضرار ثلوث اطاء كيمياءيا وبيولوجيا ، عدا (الليفود / موت خلايا اضع / فقدان البصر / هلاك الكائنات البحرية)
- ٤٢- اذا كان مجموع حجمى الغازين اطلصاعدين عند طرفى الفوللامر ٦٠سم^٣ فان حجم غاز الهيدروجين وغاز الأكسجين على الترتيب ، (٣٠ ، ٣٠ / ٢٠ ، ٤٠ / ٤٠ ، ٢٠)
- ٤٣- اكتشف العالم مسهيات الطاقة الرئيسية فى الذرة . (بور / منديليف / موزك / هوفمان)
- ٤٤- أكسيد الصوديوم من الأكاسيد (اطاردة / الحامضية / اللافلزية / القاعدية)
- ٤٥- يمل فى محاليل املاحه . (كلور محك البروم / البروم محك الفلور / اليود محك الكلور / اليود محك الفلور)
- ٤٦- النسبة بين كثافة اطاء عند عم الى كثافتها عند صفر م تكون الواحد الصحيح . (أكبر من / اقل من / مساوي)
- ٤٧- تكون ايونات موجبة الشحنة عند اشاركها فى التفاعلات الكيميائية . (الغازات النبيلة / اللافلزات / الهالوجينات / الألقاء)
- ٤٨- الضغط الجوي اطلعاد يعادل مللى بار . (٧٦٠ / ١٠١٣ / ١٠١٣٠٢٥)
- ٤٩- يقع بين السارالوسفير واطيروسفير . (البروبوز / السارالوبوز / ااطيروبوز / الترموبوز)
- ٥٠- لتكون الشهب فى (ااطيروسفير / الأيونوسفير / الأكوسفير / السارالوسفير)
- ٥١- تمتد كثلة هواء طبقات الغلاف الجوى الثلاثة العليا حوالى % من كثلة الغلاف الجوى . (٩٩ / ٧٥ / ٥٠ / ٢٥)
- ٥٢- يقرر الضغط الجوى بوحدة (النيون / البار / السنتيمتر / اطللى متر)
- ٥٣- الضغط الجوى فى منخفض القطاره الضغط الجوى عند هضبة الأهرامات . (أكبر من / اقل من / مساوي)
- ٥٤- تحدث كافة الظواهر الجوية فى (ااطيروسفير / الأيونوسفير / البروبوسفير / الأكوسفير)

- ٥٥- تقل درجة الحرارة في التروبوسفير بالارتفاع لأعلى بمعدل م/كم .
(٦٥ / ٦٠ / ٥٠ / ٦٠ / ٦٥)
- ٥٦- اذا كانت درجة الحرارة عند سفح جبل ٢٥ م وعند قمته ١٨ م فانه يعتقد ان ارتفاع الجبل حوالي
(١ متر / ١٠٠ متر / ١ كم / ١٠ كم)
- ٥٧- درجة الحرارة عند بداية الستراتوسفير م .
(١٢٠٠ / ٩٠٠ / ٦٠٠ / ٤٠٠)
- ٥٨- تمتص الأشعة فوق البنفسجية في
(التروبوسفير / الستراتوسفير / اطيروبوسفير / الأيونوسفير)
- ٥٩- يبلغ متوسط سمك اطيروبوسفير كم .
(١٣ / ٣٥ / ٣٧ / ٥٩)
- ٦٠- طبقة طبقة شديدة التخلخل .
(التروبوسفير / الستراتوسفير / اطيروبوسفير / الترموسفير)
- ٦١- أكبر طبقات الغلاف الجوي سمكا
(التروبوسفير / الترموسفير / الستراتوسفير / اطيروبوسفير)
- ٦٢- تحاط بمزامين مغناطيسيين يعرفا بمزامي فان ألين .
(الأيونوسفير / التروبوسفير / اطيروبوسفير)
- ٦٣- تعرف ظاهرة الشفق القطبي باسم
(النجم القطبي / الأورورا / خزامي فان ألين)
- ٦٤- نسيج الأقمار الصناعية في
(الترموسفير / الأيونوسفير / الأكسوسفير / اطيروبوسفير)
- ٦٥- تقدر درجة الأوزون بوحدة
(الكيلومتر / الدوبسون / النانومتر / ملم)
- ٦٦- كل معا يالى من الغازات الدفيئة ، هذا
(CH_4 / N_2O / O_2 / CO_2)
- ٦٧- يتكون جزء الأوزون من ٣ ذرات من
(الهيدروجين / الأرجون / النيتروجين / الأكسجين)
- ٦٨- تقع طبقة الأوزون في
(التروبوسفير / الستراتوسفير / اطيروبوسفير / الستراتوبوز)
- ٦٩- افترض العالم ان سمك طبقة الأوزون يعادل ٣ ملم في (م . ض . م) .
(نيون / دوبسون / واطسون / اديسون)
- ٧٠- درجة الأوزون في (م . ض . م) لساوي دوبسون .
(٤٠٠ / ٣٠٠ / ٢٠٠ / ١٠٠)
- ٧١- يوجد ثقب الأوزون فوق
(خط الأسواء / القطب الشمالي / القطب الجنوبي / أمريكا الشمالية)
- ٧٢- درجة الأوزون خلال شهر سبتمبر من كل عام .
(تزداد / تنضاعف / تقل / لا تتغير)
- ٧٣- اذا كانت درجة الأوزون في منطقة ما ٥٠ دوبسون ، فهذا يعنى ان النسبة المئوية لتلك طبقة الأوزون % .
(٣٠ / ٥٠ / ٧٠ / ١٠٠)
- ٧٤- كل معا يالى من مسببات تآكل طبقة الأوزون ، هذا
(الفريونات / الهالونات / أكسيد النيتروجين / أكسيد الحديد)
- ٧٥- من الغازات الدفيئة
(H_2O / CH_4 / CO_2 / جميع ما سبق)
- ٧٦- يستخدم جهاز لتحديد طقس اليوم اطقمك بطريقة مباشرة .
(الأنيموميتر / الأليميتر / الباروميتر اطقم)
- ٧٧- تمتص طبقة الأوزون الأشعة فوق البنفسجية بنسبة % .
(٢٠ / ٩٠ / ٩٥ / ١٠٠)
- ٧٨- توجد الحفريات غالباً في الصخور
(الرسوبية / الطحولة / البركانية / النارية)
- ٧٩- وجدت حفريات كاملة لحشرات محفوظة في
(الأمونيت / الكهرمان / العنبر / الصخور النارية)
- ٨٠- تمك حفرة الأمونيت حفرة
(قالب لقوقع / كاملة لقيك / كهرمان / طابع لصيدف مزار)
- ٨١- يتكون من نصلب الطين الذي يجلا الهيكل الداخلى لقوقع قديم .
(اثر / طابع / قالب / حفرة منحجرة)
- ٨٢- توجد حفرة التمهوليت في جبل
(سفارة / الطور / اطقم / علفة)
- ٨٣- اول ظهور للكائنات الحية كان في
(اعالي الجبال / الغابات / باطن الأرض / البحار)
- ٨٤- من امثلة الحفريات الدقيقة
(اطاموث / السرخسيات / الفوراميفرا / الأركوباركس)
- ٨٥- يسندل من على حدوث الأتقراض .
(الحفريات / اطقميات / النطور / النوازن البيئي)
- ٨٦- من أهم اسباب الأتقراض في عصر الأتقراض الحديث
(انقجار البراكين / سقوط الكلك الجليدية / سقوط النيازك / الصيد الجائر والتلوث البيئي)

- ٨٧- كل مما يأتي من الحيوانات المهتدة بالانقراض ، عدا
 (الباندا / الخرنيث / الكواجا / النسر الأصلى)
- ٨٨- تعبر مصرية اول مصرية يتم انشائها فى مصر .
 (سانت كاترين / رأس محمد / وادى الحينان / الغابات المنحجرة)
- ٨٩- يلائم النظام البيئى بشدة عند غياب أحد أنواعه .
 (البسيط / الأسلهائى / التركب)
- ٩٠- يجمع الكواجا بين شكل
 (القرد والحصار / الحصان والحصار الوحشى / الحصان والحصار)
- ٩١- يعبر الانقراض الحديث هو عصر الانقراض
 (الرابع / الخامس / السادس / السابع)
- ٩٢- البيئة المعاصرة لتكوين حفريات اطرجان كانت
 (جافة / حارة مطيرة / قاع بحر / منجمدة)
- ٩٣- جند الأركيوبتركس حلقة وصل بين
 (الفقاريات واللافقاريات / الزواحف والطيور / الأسماك والبرمائيات / البرمائيات والزواحف)

السؤال الثاني عشر: أستخرج الكلمة أو الرمز أو الصيغة غير المناسبة ، ثم أكتب ما يربط بين باقى الكلمات أو الرموز أو الصيغرات .

- ١- بورون / سيلكون / بروم / زرنج / ليوروم .
- ٢- البوتاسيوم / الصوديوم / اطاغسيوم / الفضة .
- ٣- الليثيوم / الصوديوم / البوتاسيوم / الرادون .
- ٤- الكلور / اليود / الفلور / الاسنانين / البروم .
- ٥- $HCl / H_2SO_4 / H_2O / H_2CO_3$.
- ٦- للوث بيولوجى / للوث كيميائى / للوث ضوئى / للوث حرارى / للوث اشعاعى .
- ٧- القاء مياه الصرف بالأنهار / لسرب زيت البارول طياه البحار / انفجار البراكين / حرق الفحم والبارول .
- ٨- $K / L / F / M / N / O / P / Q$.
- ٩- الصوديوم / السيزيوم / الليثيوم / البوتاسيوم .
- ١٠- البارومار اعدنى / الأنرويد / الرهومان / الأليجار .
- ١١- الأروبووز / السارالهبوز / السارالوسفير / اطرزوبوز .
- ١٢- سمكه حوالى ٣ اكم / لصك درجة الحرارة عند نفايلها الى ٦٠ / حركة الهواء فيها راسية / تحوى على ٧٥٪ من كلة الغلاف الجوى .
- ١٣- أكاسيد النياروجين / بخار اطاء / الفريونات / الهالونات .
- ١٤- بروميد ابيثيل / ثانى أكسيد الكربون / بخار اطاء / غاز اطينان .
- ١٥- الفيضانات / حرائق الغابات / موجات الجفاف / الأخلباس الحرارى .
- ١٦- $H_2O / CO_2 / NH_3 / CH_4$.
- ١٧- القالب / السجك الحفرى / الطابع / كائن كامل .
- ١٨- حفرة الامونيت / حفرة اتاموث / حفرة النيموليت / حفرة الترابلوبيت .
- ١٩- دراسة لطور الحياة / الغابات المنحجرة / النقيب عن البارول / تحديد العمر النسبى للصخور .
- ٢٠- لدمر اوطون / الصيد الجائر / العصور الجليدية / اللوث البيئى / الكوارث الطبيعية .
- ٢١- الضفدعة الذهبية / طائر الودو / قط نسمنان / النسر الأصلى .
- ٢٢- رأس محمد / بلوسنون / وادى الريان / منطقة اهرامات الجيزة .
- ٢٣- وادى الحينان / بلوسنون / رأس محمد / مصرية الباندا .

السؤال الثالث عشر : أسئلة متنوعة

(١) مسائل :

١- اذا كانت الحرارة عند نقطة معينة من سطح البحر ٣٠ م ، فكم تكون درجة الحرارة على ارتفاع ٢ كم فوق مسنوى تلك النقطة ؟

.....

احسب درجة الحرارة عند سطح البحر ، اذا كانت على ارتفاع ٢ كم نساوي ١٠ م .

٢- احسب ارتفاع جبل درجة الحرارة عند سفحه ٣٩ م وعند قمته صفر م .

.....

٣- اذا كانت درجة الحرارة عند سطح البحر ١٩ م ، فكم تكون عند قمة جبل ارتفاعه ٣٠٠٠ م ؟ وهل يتكون جليد على قمة الجبل ؟ وماذا ؟

.....

٤- احسب ارتفاع جبل درجة الحرارة عند سفحه ٢٠ م ، وعند قمته ٦ م .

.....

(٢) حدد مواضع العناصر الآتية بالجدول الدوري الحديث :

١- H

٢- Ne

٣- Ca

٤- F

٥- K

(٣) أوجد العدد الذرى للعناصر التالية :

١- العنصر X يقع فى الدورة الأولى والمجموعة ٠

٢- العنصر Y يقع فى الدورة الثانية والمجموعة 4A

٣- العنصر Z يقع فى الدورة الثالثة والمجموعة 6A

٤- العنصر H يقع فى الدورة الثانية والمجموعة 18

٥- العنصر N يقع فى الدورة الثالثة والمجموعة 15

٦- العنصر L من عناصر الفئة p ويقع فى نهاية الدورة الثانية

(٤) هل يمكن ان يكتشف العلماء عنصرا جديدا بين ^{17}Cl و ^{16}S ؟ وماذا ؟

.....

٥) وضح سلوك العناصر الآتية مع الماء :

ج- الصوديوم .

ب- الذهب

أ- الحديد

٦) كيف يمكنك التمييز بين كل من (مع كتابة المعادلة الرمزية الموزونة كلما أمكن ذلك)

أ- البوتاسيوم والكارصين باستخدام اطاء

ب- أكسيد اطاغنسيوم وأكسيد الكريت

٧) أمامك المواد الآتية فى معمل المدرسة : (ماء / خارصين / حمض هيدروكلوريك مخفف / أكسيد ماغنسيوم)

وضح بالمعادلات الرمزية الموزونة فقط كيف تحصل منها على :

أ- قلوبى

ب- كلوريد فلز

٨) عند تحليل الماء كهربيا كان حجم الغاز الذى يشتعل بفرقة عند تقريب شظية مشتعلة الية ١٢ سم^٣

أ- ما اسم هذا الغاز؟ وفوق أى قطب ينصاع؟

ب- ما اسم الغاز الأخر الناتج من عملية التحليل الكهربى؟ وما حجمه؟

ج- اكتب المعادلة الرمزية المتعبرة عن اللفاعل الحادث

٩] رتب ما يلى من الأقدم الى الأهدث :

أ- البرمائيات / الزواحف / الأسماك / الطيور .

ب- عايات البذور / الحزازيات / الطحالب / كاسيات البذور .

ج- حفرة اهامون / حفرة الترابلويت / حفرة طابك سمكة / حفرة قساخ .

١٢) اذكر اسباب الأنقراض القديمة وأسباب الأنقراض الهديث

١٣) اذكر ثلاث طرق لحماية الكائنات الحية من الانقراض .

- أ-
 ب-
 ج-

١٤) اذكر مثال واحد لكل من :

- | | |
|-----------------------------------|-------------------------------------------------|
| ١- عنصر هالوجيني صلب . | ٢- حيوان متقارض حديثا . |
| ٣- نظام بيئي بسيط . | ٤- نظام بيئي مركب . |
| ٥- حيوان متقارض قديما . | ٦- مخدبة طبيعية في مصر . |
| ٧- طائر متقارض حديثا . | ٨- طائر مهدد بالانقراض . |
| ٩- حيوان ثدي متقارض قديما . | ١٠- عنصر يستخدم في حفظ قرنية العين . |
| ١١- مركب نساھي قطبي . | ١٢- عنصر شبه فلز . |
| ١٣- أكسيد قاعدی . | ١٤- أكسيد حامضی . |
| ١٥- أكسيد متردد . | ١٦- مركب نساھي يذوب في الماء . |
| ١٧- مركب نساھي لا يذوب في الماء . | ١٨- كارثة طبيعية نسيبها ظاهرة الاحتراق العالی . |
| ١٩- حفرة أثر . | ٢٠- حفرة ملحجرة . |
| ٢١- حفرة كائن كامل . | ٢٢- حفرة طابع . |
| ٢٣- حفرة بقايا . | ٢٤- نبات مهدد بالانقراض . |

١٥) ما الذي يدل عليه كل من :

- أ- اللون الأخضر في الخرائط الطعيرة عن حالة الأوزون
 ب- اللون البنفسجي في الخرائط الطعيرة عن حالة الأوزون

١٦) عرف ظاهرة الاحتراق العالی ؟ وما هي الآثار السلبية المترتبة على حدوثها ؟

-

١٧) الى من تنسب الأعمال التالية :

- أ- اكتشف ان نواة الذرة تحتوي على بروتونات موجبة
 ب- اكتشف وجود خزامان مغناطيسيان حول كوكب الأرض
 ج- اكتشف مستويات الطاقة الرئيسية
 د- اكتشف خزامان مغناطيسيان

٢٥- عنصر X يتحد مع الأكسجين مكونا مركب X_2O_3 يوجد في الدورة الثالثة .
احسب العدد الذري لهذا العنصر

