



مدارس النزهة للغات - فرع الحجاز
قسم العلوم

/



أسئلة مراجعة العلوم للصف الثانى الأعدادى

الفصل الدراسى الأول لعام 2010/2011

الوحدة الأولى (دورية العناصر وخواصها)

الدرس الأول

السؤال الأول : أكمل ما يأتى :

- ١- رتب مندليف العناصر تصاعدياً حسب ، بينما رتبها موزلى حسب.....
- ٢- يحتوى الجدول الدورى على سبع
- ٣- ترتب العناصر فى عشر مجموعات
- ٤- تقع عناصر فى المجموعة (1A)
- ٥- خواص العناصر بالجدول الدورى تتكرر بشكل دورى مع بداية كل جديدة
- ٦- تحتوى نواة الذرة على موجبة الشحنة
- ٧- أعاد موزلى ترتيب العناصر تصاعدياً حسب الذرية
- ٨- تقع العناصر بالجدول الدورى الحديث فى الفئة (d)
- ٩- عناصر الفئة (S) تقع الجدول الدورى الحديث
- ١٠- يحتوى الجدول الدورى الحديث على ثمانية عشر رأسية
- ١١- عنصر يقع فى الدورة الرابعة والمجموعة يكون عدده الذرى يساوى " ٢٠ "

السؤال الثانى : حدد موضع العناصر التالية فى الجدول الدورى الحديث :

- | | |
|---------------------|--------------------|
| ١- الهيدروجين $1H$ | ٤- الأكسجين $8O$ |
| ٢- النيون $10 Ne$ | ٥- الصوديوم $11Na$ |
| ٣- الكالسيوم $20Ca$ | ٦- الكلور $17 Cl$ |

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة من بين القوسين :

- ١- يحتوى الجدول الدورى على دورات (٥ - ٦ - ٧ - ٨)
- ٢- ترتيب العناصر الإنتقالية فى مجموعات (٨ - ٩ - ١٠ - ١١)
- ٣- خواص العناصر بالجدول الدورى تتكرر بشكل دورى مع بداية كل جديدة (دورة - أكثر من دورة - مجموعة - أكثر من مجموعة)
- ٤- تحتوى نواة الذرة على بروتونات الشحنة (سالبة - متعادلة - موجبة - متأنية)
- ٥- عناصر الفئة (S) تقع فى الجدول الدورى الحديث (أسفل - أعلى - يمين - يسار)
- ٦- عناصر الفئة (P) تقع فى الجدول الدورى الحديث (يسار - يمين - أعلى - أسفل)
- ٧- عناصر الفئة تقع فى وسط الجدول الدورى (F - d - P - S)
- ٨- عناصر الفئة تقع فى أسفل الجدول الدورى (F - d - P - S)
- ٩- تحتوى الفئة (S) على (مجموعة واحدة - مجموعتين - ثلاث مجموعات - أربع مجموعات)

١٠- يبدأ ظهور العناصر الإنتقالية من الدورة (الثانية - الثالثة - الرابعة - الخامسة)

السؤال الرابع : أكتب المفهوم العلمي لكل عبارة من العبارات التالية :

١. جدول رتب في العناصر تصاعدياً حسب الزيادة في أعدادها الذرية
٢. جدول رتب في العناصر حسب الزيادة في أعدادها الذرية وطريقة ملء مستويات الطاقة بالإلكترونات
٣. ترتيب العناصر تصاعدياً بالجدول الدوري حسب أوزانها الذرية عند الإنتقال من يسار الجدول الى يمينه في الصفوف الأفقية
٤. رقم يدل على عدد مستويات الطاقة المشغولة بالإلكترونات في ذرة العنصر
٥. رقم يدل على عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الأخير لذرة العنصر

السؤال الخامس : أعد كتابة العبارات الآتية صحيحة بعد تصويب ما تحته خط :

- ١- يحتوى الجدول الدوري على خمس دورات
- ٢- ترتيب العناصر الإنتقالية في تسع مجموعات
- ٣- تقع عناصر الأقلء في المجموعة 2 B
- ٤- رتب العناصر بالجدول الدوري لمنديليف تصاعدياً حسب أعدادها الذرية
- ٥- تحتوى نواة الذرة على نيوترونات موجبة الشحنة
- ٦- أضاف موزلى في جدولة الدوري مجموعة الغازات الخاملة في المجموعة الثانية 2 A
- ٧- خصص موزلى مكاناً يسار جدولة الدوري لمجموعتي عناصر اللانثانيدات والأكتينيدات
- ٨- تقع عناصر الفئة (F) في وسط الجدول الدوري الحديث
- ٩- الحرف (B) هو المميز لمجموعات العناصر الإنتقالية الواقعة في الفئة (8)
- ١٠- تحتوى المجموعة الثامنة بالجدول الدوري الحديث على أربعة صفوف رأسية
- ١١- العنصر الذى يقع في الدورة الرابعة والمجموعة (3B) غاز خامل

السؤال السادس : ادرس العناصر التالية ثم أجب عن الآتى :

16S - 7N - 10Ne - 11Na - 12Mg - 17CL

(١) حدد موقع كل عنصر من هذه العناصر في الجدول الدوري الحديث

(٢) نوع كل عنصر من هذه العناصر

(٣) فئة كل عنصر من هذه العناصر

السؤال السابع : اختر من العمود (ب) ما يناسب العمود (أ) :

ب	أ
١- أعاد ترتيب العناصر تصاعدياً حسب أعدادها الذرية	١- العالم مندليف
٢- اكتشف أن نواة الذرة تحتوى على بروتونات موجبة	٢- العالم موزلى
٣- رتب العناصر تصاعدياً حسب أوزانها الذرية	٣- العالم بور
٤- أعاد تصنيف العناصر في الجدول الدوري الحديث	٤- العالم رذرفورد

السؤال الأول : أكمل ما يأتي :

- ١- يقل الحجم الذري لعناصر..... بزيادة العدد الذري
- ٢- الحجم الذري لعناصر المجموعة الواحدة بزيادة العدد الذري
- ٣- المركب هو المركب الذي يكون الفرق في السالبية الكهربية بين عنصريه كبير نسبياً
- ٤- جزيء الماء و..... من المركبات القطبية .
- ٥- تقسم العناصر الي اربعة أنواع رئيسية هي و
- ٦- هي عناصر تتميز بأحتواء غلاف تكافؤها علي أقل من أربعة الكترونات
- ٧- تتفاعل الفلزات مع الأكسجين مكونة أكاسيد فلزية تعرف بالأكاسيد
- ٨- الأكاسيد القاعدية التي تذوب في تكون قلويات
- ٩- تتفاعل اللافلزات مع مكونة أكاسيد لافلزية يعرف معظمها بالأكاسيد
- ١٠- تذوب في الماء مكونة أحماض
- ١١- تتشابه خواص مع خواص الفلزات أحيانا ومع خواص اللافلزات أحيانا أخرى
- ١٢- الصفة الفلزية بزيادة العدد الذري كلما اتجهنا من اعلي الي أسفل في المجموعة الواحدة
- ١٣- متسلسلة النشاط الكيميائي هي ترتيب تنازليا حسب

السؤال الثاني : أكتب المفهوم العلمي :

- ١- مقدرة الذرة في الجزيء التساهمي علي جذب الكترونات الرابطة التساهمية نحوها
- ٢- هو المركب الذي يكون الفرق في السالبية الكهربية بين عنصريه كبير نسبياً
- ٣- عناصر تتميز باحتواء غلاف تكافؤها غالبا علي أقل من أربعة ألكترونات
- ٤- عناصر تتميز باحتواء غلاف تكافؤها غالبا علي أكثر من أربعة ألكترونات
- ٥- عناصر تتشابه خواصها مع خواص الفلزات أحيانا ومع خواص اللافلزات أحيانا أخرى
- ٦- ترتيب الفلزات تنازليا حسب درجة نشاطها الكيميائي

السؤال الثالث : أعد كتابة هذه العبارات بعد تصويب ما تحته خط :

- ١- يقل الوزن الذري لعناصر الدورة الواحدة بزيادة العدد الذري .
- ٢- يزداد الحجم الذري لعناصر المجموعات المنتشرة بزيادة العدد الذري.
- ٣- السالبية الكهربية لعنصر الكلور أكبر مما يمكن وتساوي (٤) .
- ٤- جزيء الماء من المركبات الايونية .
- ٥- تميل الفلزات الي اكتساب الكترونات في مستوي طاقتها الأخير أثناء التفاعل الكيميائي .
- ٦- عند فقد الفلزات لألكترونات مستوي طاقتها الأخير تتكون ايونات سالبة الشحنة .
- ٧- الأكاسيد القاعدية تذوب في الماء وتكون إحماض .
- ٨- تميل اللا فلزات الي فقد الكترونات لمستوي طاقتها الأخير .
- ٩- تبدأ أي دورة من دورات الجدول الدوري بعنصر فلزي ضعيف .
- ١٠- تقع أقوى الفلزات في الجدول الدوري في المجموعة (2A) .

السؤال الرابع: أذكر العلاقات البيانية التي تربط بين كل مما يأتي :

- ١- العلاقة بين الحجم الذري والزيادة في العدد الذري في الدورة الواحدة .
- ٢- العلاقة بين الحجم الذري والزيادة في العدد الذري في المجموعة الواحدة .
- ٣- العلاقة بين السالبية الكهربية والزيادة في العدد الذري لعناصر الدورة الواحدة.
- ٤- العلاقة بين السالبية الكهربية والزيادة في العدد الذري في المجموعة الواحدة.
- ٥- العلاقة بين الصفة الفلزية والزيادة في العدد الذري في الدورة الواحدة .
- ٦- العلاقة بين الصفة الفلزية والزيادة في العدد الذري في المجموعة الواحدة .

السؤال الخامس: تخير الاجابة الصحيحة من بين القوسين :

- ١- تزداد السالبية الكهربية في الدورة الواحدة بزيادة
- (عدد الالكترونات - العدد الكتلي - العدد الذري - عدد مستويات الطاقة) .
- ٢- تقل السالبية الكهربية في المجموعة الواحدة ب..... العدد الذري .
(ثبوت -زيادة - نقص-تضاعف)
- ٣- عنصر هو أعلي العناصر في السالبية الكهربية . (النيون - الأكسجين- الفلور- الكربون)
- ٤- السالبية الكهربية للفلور تساوي (١,٥ - ٢,٥ - ٤ - ٣,٥)
- ٥- جزيء من المركبات القطبية. (الأكسجين -الكلور- الماء-النيتروجين)
- ٦- الفلزات هي عناصر تتميز بأحتواء غلاف تكافؤها غالبا علي اربعة الكترونات (أكبر من - ضعف - أقل من - يساوي)
- ٧- تتفاعل بعض الفلزات مع الأحماض المخففة مكونة ملح لحمض وغاز
(النيتروجين- الأكسجين- ثاني أكسيد الكربون -الهيدروجين)
- ٨ - تتفاعل الفلزات مع مكونة أكاسيد فلزية تعرف بالأكاسيد القاعدية
(النشادر- الهيدروجين - الأكسجين- النيتروجين)
- ٩-الأكاسيد الحمضية تحول لون محلول صبغة عباد الشمس البنفسجي الي اللون
(الأزرق-الأبيض- الأحمر - الأصفر)
- ١٠-تزداد الصفة الفلزية في المجموعة (1A) بزيادة العدد الذري بسبب كبر
(الوزن الذري -العدد الذري -الحجم الذري -عددالالكترونات)
- ١١-تبدأالدورة في الجدول الدوري بعنصر قوي (شبه فلزي -فلزي -لافلزي- غاز خامل)
- ١٢ -تقل الصفة الفلزية في بزيادة العدد الذري (المجموعة الواحدة -المجموعات المتشابهة-الدورة الواحدة-الدوراتالمتشابهة) .
- ١٣ -متسلسلة النشاط الكيميائي هي ترتيب تنازليا حسب درجة نشاطها الكيميائي (الغازات الخاملة-الفلزات - اللافلزات - أشباه الفلزات)
- ١٤ - السالبية الكهربية هي مقدرة في الجزيء التساهمي علي جذب الكترونات الرابطة التساهمية نحوها .(الذرة - العنصر -المركب -البروتون)

الدرس الثالث

السؤال الأول: أكمل ما يأتي:

- ١- عند فقد ذرات عناصر الأقلء الكترون تكافؤها يتكون..... الشحنة .
- ٢- تقع مجموعة علي يمين الجدول الدوري .
- ٣- تحفظ عناصر الأقلء تحت سطح أ و..... .
- ٤- عنصر هو أنشط الفلزات بشكل عام .
- ٥- تميل عناصر مجموعة الي اكتساب الكترون واحد في مستوي طاقتها الأخير أثناء التفاعل الكيمائي.
- ٦- من عناصر الهالوجينات الغازية عنصري و.....
- ٧- من عناصر المجموعة (١٧) الصلبة عنصر.....
- ٨- تقع مجموعة الغازات الخاملة في أقصى الجدول الدوري الحديث .
- ٩- يستخدم عنصر في حفظ قرنية العين .
- ١٠- أشعة جاما التي تصدر من عنصر الكوبلت المشع تمنع تكاثر دون أن تؤثر علي

السؤال الثاني: تخير الأجابة الصحيحة مما بين الأقواس:

- ١- يعتبر من الهالوجينات (الصوديوم-الفلور-الهيلىوم-الكالسيوم)
- ٢- من خواص عناصر الأقلء أنها التكافؤ (أحادية-ثنائية-ثلاثية-رباعية)
- ٣- من خواص عناصر الأقلء أنها كيميائيا (خاملة-ضعيفة النشاط- نشطة- نشطة جدا)
- ٤- توجد فلزات الأقلء الأرضية علي الجدول الدوري الحديث (يمين-يسار-وسط-أسفل)
- ٥- فلزات الأقلء كثافة من فلزات الأقلء الأرضية (أكبر - أقل- تساوي -لا توجد اجابة صحيحة)
- ٦- من خواص عناصر الأقلء الأرضية أنها التكافؤ (أحادية-ثنائية-ثلاثية-رباعية)
- ٧- من خواص الهالوجينات أنها التكافؤ (أحادية-ثنائية-ثلاثية-رباعية)
- ٨- من عناصر المجموعة (A7) السائلة عنصر (F - Cl - Hg - Br₂)
- ٩- تشمل المجموعة (١٨) عناصر (الغازات النشطة - الغازات النبيلة - الفلزات - اللافلزات)
- ١٠- تستخدم شرائح السيليكون فى صناعة (الكمبيوتر - الراديو - التليفزيون - جميع ما سبق)
- ١١- يستخدم عنصر الكوبلت المشع فى (حفظ الماء - حفظ الأغذية - إنتاج الليزر)
- ١٢- تحفظ معظم عناصر الأقلء تحت سطح الكيروسين لمنع

السؤال الثالث: اذكر استخداما واحدا لكل ما يأتي:

- ١- النيتروجين المسال
- ٢- الكوبلت المشع
- ٣- السيليكون

السؤال الرابع: اختر من العمود (ب) ما يناسب من العمود (أ):

(ب)	(أ)
١- الصوديوم	أ- عنصر يستخدم فى حفظ الأطعمة
٢- السيليكون	ب- عنصر يستخدم فى حفظ قرنية العين
٣- النيتروجين المسال	ج- عنصر يستخدم شرائح منه فى صناعة الكمبيوتر
٤- الكوبلت ٦٠	د- عنصر يستخدم فى الحالة السائلة لنقل الحرارة من قلب المفاعل النووى لخارجة

السؤال الأول: تخير الإجابة الصحيحة من بين القوسين:

- ١- يقاس الضغط الجوى بوحدة البار وهى تعادل مللى بار
(١٠٠ - ١٠٠٠ - ١٥٠٠ - ٢٠٠٠)
- ٢- درجة الحرارة عند نهاية طبقة التروبوسفير تبلغ
(٦٠° م - (٦٠° م) - ٤٠° م - (٤٠° م))
- ٣- تقل درجة الحرارة فى الارتفاع الرأسى فى التروبوسفير بمقدار لكل ١ كم
(٩.٥° م - ٧° م - ٦.٥° م - ٥.٥° م)
- ٤- يحدث طبقة جميع الظواهر الطبيعية (الترموسفير - الأيونوسفير - التروبوسفير - الميزوسفير)
- ٥- درجة الحرارة أعلى طبقة الستراتوسفير (٤.٠° م - ٤٠° م - صفر° م - (٦٠° م))
- ٦- يفضل الطيارون التحليق فى الجزء السفلى من طبقة
(التروبوسفير - الميزوسفير - الأيونوسفير - الستراتوسفير)
- ٧- طبقة الميزوسفير (أبرد الطبقات - أعلى الطبقات حرارة - ثابتة الحرارة - متغيرة فى درجة الحرارة)
- ٨- طبقة الميزو سفير شديدة التخلخل لاحتوائها على غازى
(النيتروجين والأكسجين - الهيدروجين والاكسجين - الهيدروجين والهيليوم)
- ٩- تصل درجة الحرارة أعلى طبقة الترموسفير إلى
(١٢٠٠° م - ١١٥٠° م - ١١٠٠° م - ١٢٠° م)
- ١٠- الضغط الجوى عند سطح البحر يعادل مللى بار
(١٠١٢.٢٥ - ١٠١٣ - ١٠١٣.٢٥ - ١٠١٣.١٥)

السؤال الثانى: أكمل ما يأتى:

- ١- يقاس الضغط الجوى بوحدة وهى تعادل مللى بار
- ٢- ينقص طول عمود الهواء الجوى وزنه
- ٣- حركة الهواء فى طبقة رأسية
- ٤- يستخدم جهاز فى الطائرات لتحديد ارتفاع التحليق بمعلومية الضغط
- ٥- طبقات الغلاف الجوى هى و و
- ٦- تقل درجة الحرارة فى طبقة التروبوسفير بالارتفاع إلى أعلى بمعدل لكل ١ كم
- ٧- يطلق على طبقة الستراتوسفير اسم لوجود طبقة بها
- ٨- تحتوى طبقة الستراتوسفير على معظم غاز الموجود بالغلاف الجوى على ارتفاع ٢٠ : ٤٠ كم فوق سطح البحر
- ٩- تعتبر طبقة أبرد طبقات الغلاف الجوى
- ١٠- تتكون الشهب فى طبقة بسبب احتكاكها بجزئيات الهواء
- ١١- يحتوى الجزء من طبقة الترموسفير على أيونات مشحونة
- ١٢- يحاط الأيونوسفير بحزامين مغناطيسيين يعرفان باسم
- ١٣- تظهر ظاهرة القطبى على هيئة ستائر ضوئية ملونة مبهرة ترى من القطبين و للأرض
- ١٤- منطقة هى منطقة اندماج الغلاف الجوى بالفضاء الخارجى
- ١٥- تستخدم التى تسبح فى منطقة الأكسوسفير فى التعرف على الطقس
- ١٦- يقع بين الستراتوسفير والميزو سفير
- ١٧- الجزء السفلى من الستراتوسفير مناسب لتحليق الطائرات لأنه

السؤال الثالث: اذكر أهمية كل من :

- ١- حزامى فان آلن
- ٢- جهاز الأليميتر
- ٣- الأقمار الصناعية
- ٤- الأكسوسفير

السؤال الرابع: اكتب المفهوم العلمى :

- ١- وزن عمود من الهواء مساحة مقطعة وحدة المساحات وطوله ارتفاع الغلاف الجوى
- ٢- وحدة قياس الضغط الجوى والتي تعادل ١٠٠٠ مللى بار
- ٣- جهاز يستخدم فى الطائرات لتحديد ارتفاع التحليق بمعلومية الضغط الجوى
- ٤- حزامان مغناطيسيان يحيطان بالأيونوسفير ويقومان بدور هام فى تشتيت الإشعاعات الكونية المشحونة الضارة بعيداً عن الارض
- ٥- منطقة اندماج الغلاف الجوى بالفضاء الخارجى
- ٦- ظاهرة تظهر على هيئة ستائر ضوئية ملونة مبهرة ترى من القطبين الشمالى والجنوبى للأرض

السؤال الخامس: أعد كتابة العبارات الآتية بعد تصحيح ما تحته خط :

- ١- يقاس الضغط الجوى بوحدة المللى بار
- ٢- ينقص طول عمود الهواء يزداد وزنه
- ٣- جهاز الباروميتر يستخدم فى الطائرات لتحديد ارتفاع التحليق بمعلومية الضغط الجوى
- ٤- يقسم الغلاف الجوى إلى طبقتين
- ٥- حركة الهواء فى الطبقة الأولى من طبقات الغلاف الجوى أفقية
- ٦- يطلق على طبقة الأيونوسفير اسم الغلاف الجوى الأوزونى
- ٧- تمتص طبقة الأوزون الموجودة بالجزء السفلى من طبقة الستراتوسفير الأشعة فوق البنفسجية الصادرة من الشمس
- ٨- تحتوى طبقة الثرموسفير على معظم غاز الأوزون الموجود بالغلاف الجوى
- ٩- يفضل الطيارون التحليق بالطائرات فى الجزء العلوى من طبقة الستراتوسفير
- ١٠- تعتبر طبقة الميزوسفير أسخن الطبقات
- ١١- يقوم الأكسوسفير بدور هام فى الاتصالات اللاسلكية والبت الإذاعى
- ١٢- تسبح الأقمار الصناعية فى منطقة الأيونوسفير

السؤال السادس: اختر من العمود (ب) ما يناسبه من العمود (أ) :

(أ)	(ب)
١- الإكسوسفير	أ- له دور هام فى تشتيت الإشعاعات الكونية المشحونة الضارة بعيداً عن الارض
٢- حزامى فان آلن	ب- قياس الضغط الجوى
٣- الأيونوسفير	ج- تسبح فيه الأقمار الصناعية
٤- الباروميتر الزئبقي	د- له دور هام فى الاتصالات اللاسلكية

السؤال السابع: مسائل متنوعة :

- ١- إذا كانت درجة الحرارة عند نقطة معينة من سطح البحر ٢٠°م فكم تكون درجة الحرارة على ارتفاع ٣ كم .
- ٢- احسب درجة الحرارة عند سطح البحر إذا كانت على ارتفاع ٢ كم = ١٠°م

السؤال الأول: تخير الإجابة الصحيحة من بين القوسين:

- ١- يتكون جزئ الأوزون من أكسجين (ذرة - ذرتين - ثلاث ذرات)
- ٢- تستخدم الأشعة فى كسر الرابطة فى جزئ الأكسجين (فوق البنفسجية - تحت الحمراء - أشعة أكس)
- ٣- تحمى طبقة الأوزون الكائنات الحية من الأثار الضارة للأشعة فوق البنفسجية (الحرارية - الكيميائية - الإشعاعية)
- ٤- افترض العالم دويسون أن كمية الأوزون الطبيعية تعادل وحدة دويسون (٣٠ - ٢٠٠ - ٣٥٠ - ٣٠٠)
- ٥- تستخدم الهالونات فى (مواد دافعة - الروائح - التنظيف الجاف - إطفاء الحرائق)
- ٦- يرمز للغريونات بالرمز (CFC - DU - CFI - IPCC)
- ٧- ترجع ظاهرة الاحترار العالمى إلى زيادة تركيز غاز فى الهواء الجوى بصفة مستمرة (CO₂ - O₂ - NO₂)
- ٨- كل ما يلى من غازات الدفيئة ، عدا (CH₄ - O₂ - N₂O - CO₂)

السؤال الثانى: أكمل ما يأتى:

- ١- افترض العالم دويسون أن كمية تعادل ٣٠٠ دويسون
- ٢- يستخدم غاز بروميد الميثيل ك لحماية مخزون المحاصيل
- ٣- تنتج أكاسيد النيتروجين من احتراق الطائرات الأسرع من الصوت
- ٤- ظاهرة الاحترار العالمى هى حدوث ارتفاع مستمر فى الهواء القريب من سطح الأرض والتى تسببها عملية
- ٥- تسبب عملية الاحتباس الحرارى ظاهرة

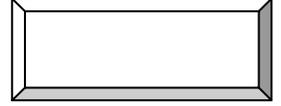
السؤال الثالث: اكتب المفهوم العلمى:

- ١- من أخطر ملوثات طبقة الأوزون وتعرف تجارياً باسم الغريونات
- ٢- حدوث ارتفاع مستمر فى متوسط درجة حرارة الهواء القريب من سطح الأرض والتى تسببها عملية الاحتباس الحرارى
- ٣- من مكونات الغلاف الجوى ارتفعت نسبته فى الأعوام الماضية إلى ٠.٠٣٨ %

السؤال الرابع: اذكر استخداماً واحداً لكل من:

- ١- الهالونات
- ٢- غاز بروميد الميثيل
- ٣- الغريونات

الوحدة الثالثة (الحفريات وحماية الانواع من الانقراض)

١- اكتب المصطلح العلمى :

- ١- بقايا كائنات حية قديمة عاشت فى مدى زمنى معين ثم انقرضت
- ٢- إحلل مادة اخشاب الأشجار بمادة السيليكا جزء بجزء مكونة أخشاب متحجرة
- ٣- آثار وبقايا الكائنات الحية اقديمة فى الصخور الرسوبية
- ٤- حفريات تكونت نتيجة الدفن السيع لكائنات بمجرد موتها فى وسط يحافظ عليها من التحلل
- ٥- المادة الصمغية المتجمدة ، التى كانتن تفرزها الأشجار الصنوبرية فى العصور الجيولوجية القديمة
- ٦- حفريات الكائنات الحية التى عاشت فى مدى زمنى قصير ومدى جغرافى واسع ثم انقرضت ولم تتواجد فى حقبة تالية

٢- أكمل ما يأتى :

- ١- يمثل الأركيو بتركس حلقة وصل بين و.....
- ٢- تستخدم الحفريات فى التعرف على وجود وتحديد عمر
- ٣- من أمثلة حفرية الطابع و..... بينما من أمثلة حفريات القالب
- ٤- تدل الحفريات على عمر الصخور الموجودة بها
- ٥- ظهرت الحياة أولا فى ثم انتقلت إلى كما تطور تركيب الكائنات من إلى
- ٦- تعتبر و..... من الكائنات الدقيقة التى تفيد فى مجال التنقيب عن البترول

٣- اختر الأجابة الصحيحة من بين الأقواس :

- ١- من أمثلة الحفريات الدقيقة (الماموث - السرخسيات - الفورامينيفرا - الأركيوبتركس)
- ٢- توجد حفريات كاملة لحشرات محفوظة فى (الأمونيت - الكهرمان - الصخور النارية - العنبر)
- ٣- تمثل حفريات الأمونيت حفرية (قالب لقوقع - كاملة لفيل -كهرمان - طابع لصدفة محار)
- ٤- يتكون من تصلب الطين الذى يملأ الهيكل الداخلى لقوقع قديم (اثر - طابع - قالب - حفرية متحجرة)
- ٥- تعتبر أقدم الكائنات الحية ظهورا على سطح الأرض (الحزازيات - السراخس - الطحالب - الطيور)
- ٦- من اللافقاريات التى سبقت الأسماك فى الظهور على مسرح الحياة (الأركيوبتركس - الترايلوبيت - الماموث - الراديولاريا)

٤- اذكر أهمية كل من :

- ١- حفرة المرجان
- ٢- حفرة النيموليت
- ٣- الحفرة المرشدة
- ٤- السجل الحفرى

٥- ما الفرق بين كل من :

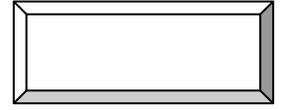
- ١- البقايا والأثر
- ٢- الطابع والقالب
- ٣- حفرة الماموث وحفرة الحشرات من حيث تكوين كل منهما
- ٤- حفرة النيموليت وحفرة الفورامينيفرا من حيث الأهمية الجيولوجية

٦- علل لما يأتى :

- ١- تسمية منطقة الغابات المتحجرة بجبل الخشب
- ٢- جبل المقطم كان جزء من قاع بحر منذ ٢٥ مليون سنة
- ٣- تعتبر حفرة النيموليت من الحفرىات المرشدة
- ٤- يعد الكهرمان وسط مناسب لتكون حفرىات كاملة
- ٥- تكون حفرىات الأخشاب المتحجرة

٧- صوب ما تحته خط فى العبارىات التالىة :

- ١- الماموث نوع من الديناصورات التى انقرضت
- ٢- الأخشاب المتحجرة تتكون نتيجة إحلال مادة الكهرمان محل مادة الخشب جزء بجزء
- ٣- الحفرىات المرشدة تستخدم لتحديد عمر الصخور النارىة الموجودة بها
- ٤- يشير السجل الحفرى إلى أن الزواحف من الفقارىات التى تلت الأسماك فى الظهور على مسرح الحىة



١- اكتب المصطلح العلمى :

- ١- موت كل أفراد النوع من الكائنات الحية
- ٢- حيوان منقرض له رأس ذنب وذيل كلب كبير زجلد نمر
- ٣- تاريخ موت آخر فرد من أفراد النوع
- ٤- صيد الحيوانات البرية بطريقة عشوائية غير منظمة بشكل يعرضها للإنقراض
- ٥- المسار التى تأخذه الطاقة عند انتقالها من كائن حى إلى كائن حى آخر داخل النظام البيئى
- ٦- نظام بيئى لا يتأثر كثيراً عند غياب نوع من أنواع الكائنات الحية الموجودة فيه
- ٧- أماكن آمنة يتم تخصيصها لحماية الأنواع المهددة بخطر الإنقراض فى أماكنها الطبيعية

٢- اذكر أهم ما يميز كل من :

- ١- محمية رأس محمد
- ٢- منطقة وادى الحيتان

٣- علل لما يأتى :

- ١- إزالة أشجار الغابات الإستوائية من أهم عوامل انقراض الأنواع
- ٢- يتأثر النظام الصحراوى عن غياب أحد الأنواع الموجودة فيه
- ٣- طائر الدودو كان فريسة سهلة للإصطياد
- ٤- عدموفرة نبات البامبو
- ٥- اختفاء طائر أبو منجل من اسوان
- ٦- تمثل الصحراء نظام بيئى بسيط
- ٧- يهدد خطر الانقراض دب الباندا
- ٨- تسمية النسر الأصلع بهذا الاسم
- ٩- اختفاء نبات البردى من اعلاى النيل بمصر
- ١٠- اختيار منطقة وادى الحيتان كأفضل مناطق التراث العالمى للهيكل العظمية للحيتان

٤- أكمل ما يأتى :

- ١- من الكوارث الطبيعية التى تهدد حياة الكائنات الحية و و
- ٢- من صور التلوث التى تؤدى لإنقراض الكائنات الحية و و
- ٣- من الطيور المنقرضة و بينما الطيور المعرضة للإنقراض و
- ٤- من امثلة النباتات المعرضة للإنقراض نبات الذى كان يستخدمه قدماء المصريين فى
- ٥- لكل كائن حى دور يقوم به فى نقل فى مسار السلسلة
- ٦- من الأنظمة البيئية البسيطة بينما من الأنظمة البيئية المركبة .
- ٧- من أهم المحميات العالمية محمية بالولايات المتحدة ويتم فيها حماية

٥- ما النتائج المترتبة على :

- ١- القطع الجائر لأشجار الغابات الاستوائية
- ٢- عدم وجود قوانين منظمة للصيد
- ٣- صيد حيوان الكواجا بأعداد هائلة
- ٤- غياب أحد الأنواع من نظام بيئى متزن .