

KD	0.8	0.8	1.0
Cs	0.7	0.9	0.9

كتاب الأنشطة والتدريبات

الصف الثاني الإعدادي

الفصل الدراسي الأول



الوحدة الأولى

دورية العناصر وخواصها

نشاط تمهيدي

دروس الوحدة :

الدرس الأول : محاولات تصنيف العناصر .

الدرس الثاني : تدرج خواص العناصر في الجدول الدوري الحديث .

الدرس الثالث : المجموعات الرئيسة بالجدول الدوري الحديث .

الدرس الرابع : الماء

الوحدة الأولى

دورية العناصر وخواصها

نشاط تمهيدي :

الجدول الذي أمامك يوضح بعض العناصر وأعدادها الذرية قم بتوزيع العدد الذري لكل عنصر على مستويات الطاقة المختلفة ثم حدد وجه التشابه بين كل عنصرين في المحور الرأسي و أوجه التشابه بين العناصر في كل صف أفقى. وذلك بالإجابة على الأسئلة التي تليه:

العنصر	Li 3	Be 4	B 5	C 6	N 7	O 8	F 9	Ne 10
الإلكتروني التوزيع								
العنصر	Na 11	Mg 12	Al 13	Si 14	P 15	S 16	Cl 17	Ar 18
الإلكتروني التوزيع								

١- وجه الشبه بين Li_3 ، Na_{11}

٢- وجه الشبه بين Be_4 ، Mg_{12}

٣- وجه الشبه بين B_5 ، Al_{13}

٤- وجه الشبه بين C_6 ، Si_{14}

٥- وجه الشبه بين N_7 ، P_{15}

٦- وجه الشبه بين S_{16} ، O_8

٧- وجه الشبه بين CL_{17} ، F_9

٨- وجه الشبه بين Ar_{18} ، Ne_{16}

٩- وجه الاختلاف بين العناصر في الصف الأول و العناصر في الصف الثاني

١٠- أوجه الشبه بين عناصر الصف الأول

١١- أوجه الشبه بين عناصر الصف الثاني

الدرس الأول

محاولات تصنيف العناصر

الجدول الدوري لمندليف:

(نشاط تعاوني)

اكتشاف دورية خواص العناصر

نشاط
(1)

الأشكال الموضحة أمامك توضح الأعداد الذرية لبعض العناصر في الجدول الدوري رتب هذه العناصر في الجدول حسب أشكالها الهندسية وأرقامها الرأسية الأربعة الموضحة بالجدول (1)

جدول (1)

	العمود الأول	العمود الثاني	العمود الثالث	العمود الرابع
الصف الأول				
الصف الثاني				
الصف الثالث				

5	10	26	22
7	15	20	30
8	16	14	12

الملاحظات :

١ ماذا تلاحظ بالنسبة لتدرج الأرقام في كل صف أفقي؟

.....

٢ ماذا تلاحظ بالنسبة لدورية (تكرارية) الأشكال في الصفوف الأفقية؟

.....

تدريب (1)

ما الأساس العلمي الذي قام عليه تصنيف العناصر في.....؟

• الجدول الدوري لمندليف :

• الجدول الدوري لموزلي :

وصف الجدول الدوري الحديث

وصف الجدول الدوري الحديث (نشاط تعاوني)

نشاط
(٢)

اشترك مع زملائك في تكوين مجموعة تعاونية لدراسة الجدول الدوري الحديث (شكل ٣) بالكتاب المدرسي مع تسجيل الملاحظات على التساؤلات التالية :

١ أين تقع فئات الجدول الدوري المشار إليها بالأحرف s , p , d , f ؟

.....

٢ ما عدد مجموعات الفئة s ؟

٣ ما عدد مجموعات الفئة p ؟

٤ ما الحرف المميز لمجموعات العناصر الانتقالية الواقعة في الفئة d ؟

وما رقم المجموعة التي لا تميز بهذا الحرف ؟ وما عدد الأعمدة الرأسية بها ؟

٥ ما الدورة التي يبدأ ظهور العناصر الانتقالية فيها ؟

٦ ما عدد دورات ومجموعات الجدول الدوري الحديث ؟

٧ ما الرقم الجديد للمجموعة الصفيرية 0 (مجموعة الغازات الخاملة) والمجموعة 5A ؟

.....

تدريب (٢)

اذكر نوع وفئة العنصر الذي يقع في المجموعة 3B والدورة الرابعة.

.....

تحديد موضع العنصر في الجدول الدوري بمعلومية عدده الذري (نشاط تعاوني)

اشترك مع زملائك في المجموعة التعاونية في إجراء النشاط التالي :

الخطوات :

- ١ اكتب التوزيع الإلكتروني للعناصر الموضحة بالجدول (٢).
- ٢ حدد عدد مستويات الطاقة وعدد إلكترونات مستوى الطاقة الأخير لكل عنصر.
- ٣ حدد رقم الدورة والمجموعة لكل عنصر بالرجوع إلى الجدول الدوري الحديث (شكل ٣) بالكتاب المدرسي ص ١٢، ص ١٣.

جدول (٢)

العنصر	الكالسيوم $_{20}\text{Ca}$	الفوسفور $_{15}\text{P}$	النيون $_{10}\text{Ne}$	الهيدروجين $_{1}\text{H}$
التوزيع الإلكتروني	$(+20) \quad) \quad) \quad) \quad) \quad)$	$(+15) \quad) \quad) \quad)$	$(+10) \quad) \quad)$	$(+1) \quad)$
عدد مستويات الطاقة
رقم الدورة
عدد إلكترونات مستوى الطاقة الأخير
رقم المجموعة

الملاحظات :

- ١ ما العلاقة بين عدد مستويات الطاقة المشغولة بالإلكترونات في ذرة العنصر ورقم دورته ؟
.....
- ٢ ما العلاقة بين عدد إلكترونات مستوى الطاقة الأخير لذرة العنصر ورقم مجموعته ؟
.....

الاستنتاج :

- ١
 ٢

تدريب (٣)

صنف العناصر الآتية إلى مجموعتين رأسيّتين :



نشاط

(٤)

تحديد العدد الذري للعنصر بمعلومية موضعه بالجدول الدوري

اشترك مع زملائك في المجموعة التعاونية في إجراء النشاط التالي :

الخطوات :

- ١ حدد عدد مستويات الطاقة المشغولة بالإلكترونات لكل عنصر في الجدول (٢) بمعلومية رقم دورته.
- ٢ اكتب أسفل مستوى الطاقة الأخير لذرة كل عنصر، عدد الإلكترونات الموجودة فيه، بمعلومية رقم مجموعته.
- ٣ أكمل عدد إلكترونات مستويات الطاقة الداخلية الممتلئة بالإلكترونات لكل عنصر.
- ٤ اكتب عدد البروتونات الموجبة داخل نواة ذرة كل عنصر بمعلومية مجموع أعداد الإلكترونات.

جدول (٣)

المجموعة الدورة	5A	6A	7A	0
الدورة الثانية	N (+7)	O	F	Ne
الدورة الثالثة	P	S	Cl	Ar

الملاحظات :

١ ما العدد الذرى لكل من :

الفلور والأرجون ؟

٢ ماذا تتوقع أن يكون العدد الذرى

لكل من العنصرين S , Cl ؟

٣ هل يمكن أن يكتشف العلماء عنصراً جديداً بين العنصرين S , Cl ؟

الاستنتاج :

١

٢

تطوير المفاهيم العلمية والحياتية

نشاط
(٥)

- مر تصنيف العناصر بمراحل متعددة، حاولت كل منها تلافى أخطاء سابقتها، والاستفادة بما استحدث من نظريات وتجارب ونتائج علمية.

ناقش مع زملائك تحت إشراف معلمك هذه القضية، ولتكن هذه التساؤلات جزءاً من موضوع النقاش :

• هل كل ما تعتقد بصحته اليوم سوف تظل على اعتقادك به مدى الحياة ؟

• أيهما تفضل لإنجاز أعمالك وأبحاثك العلمية.. هل تفضل العمل الفردي أم العمل الجماعي ؟ ولماذا ؟

• من أين تحصل على خبراتك؟ هل من خلال تجاربك الشخصية فقط أم بالاستفادة من تجارب الآخرين أيضاً ؟

• هل هناك علاقة بين تطور المفاهيم العلمية والتغيرات المجتمعية ؟

تدريبات الدرس الأول



١ أكمل العبارات التالية :

(١) رتب مندليف العناصر تصاعدياً حسب ، بينما رتبها موزلي تصاعدياً حسب

(٢) يتكون الجدول الدوري الحديث من دورات أفقية ، مجموعة رأسية.

٢ ما الأساس العلمي لتصنيف العناصر في الجدول الدوري الحديث ؟

.....

٣ حدد مواضع العناصر الآتية بالجدول الدوري الحديث :

(١) الهيدروجين ${}^1\text{H}$

(٢) النيون ${}^{10}\text{Ne}$

(٣) الكالسيوم ${}^{20}\text{Ca}$

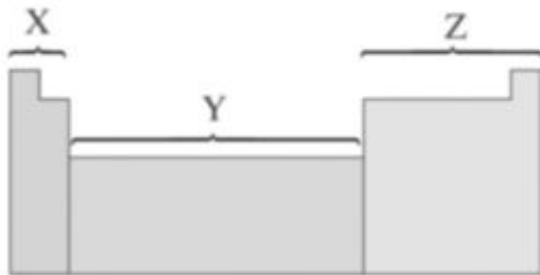
٤ مستعيناً بالجدول الدوري شكل (٣) بكتاب الطالب أوجد العدد الذرى للعناصر التالية :

(١) العنصر X يقع فى الدورة الأولى والمجموعة 0

(٢) العنصر Y يقع فى الدورة الثانية والمجموعة 3A

(٣) العنصر Z يقع فى الدورة الثالثة والمجموعة 7A

٥ تأمل الشكل المقابل الذى يمثل مقطعاً من الجدول الدوري الحديث، ثم أجب عما يلى :



(١) ما أسماء فئات العناصر المشار إليها

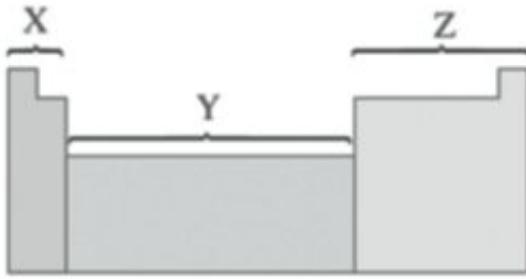
بالأحرف X , Y , Z ؟

.....

(٢) ما عدد مجموعات كل فئة ؟

(٣) ما الرقم الحديث للمجموعة 7A والمجموعة الصغرى ؟

٥ تأمل الشكل المقابل الذى يمثل مقطعاً من الجدول الدورى الحديث، ثم أجب عما يلى :



(١) ما أسماء فئات العناصر المشار إليها

بالأحرف X , Y , Z ؟

X	Y	Z	
.....	اسم الفئة
.....	عدد المجموعات

(٢) ما عدد مجموعات كل فئة ؟

أ- الترقيم الحديث للمجموعة 7A هو

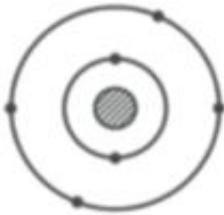
ب - الترقيم الحديث للمجموعة الصفرية هو

(٣) ما الرقم الحديث للمجموعة 7A والمجموعة الصفرية ؟

٦ ادرس الشكل المقابل الذى يوضح التوزيع الإلكتروني

لأحد عناصر الجدول الدورى الحديث،

استنتج العدد الذرى للعنصر الذى يلى هذا العنصر فى :



(١) نفس الدورة

(٢) نفس المجموعة

٧ تفكير إبداعى :

تخيل تصنيفاً جديداً للعناصر التى تتراوح أعدادها الذرية من ١ : ٢٠ على أن تضم كل مجموعة العناصر المتشابهة.

.....
.....

الدرس الثاني

تدرج خواص العناصر في الجدول الدوري الحديث

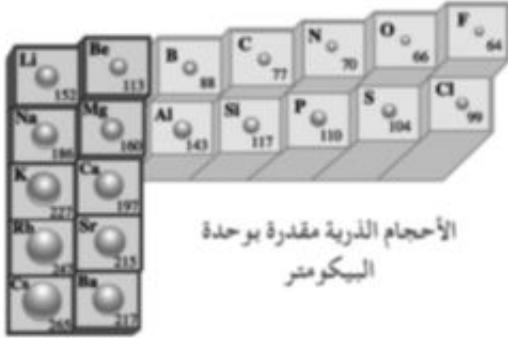
نشاط

(1)

اكتشاف تدرج خاصية الحجم الذري في الجدول الدوري (نشاط تعاوني)

تأمل مع زملائك في المجموعة التعاونية (شكل ١) بالكتاب المدرسي صفحة ١٨ وسجل ملاحظتك على التساؤلات التالية :

ماذا تلاحظ بالنسبة لتدرج قيم الحجم الذري للعناصر بزيادة العدد الذري :
• في الدورات ؟



الأحجام الذرية مقطرة بوحدة
البيكومتر

.....
.....
.....
.....
.....

• في المجموعات ؟

.....
.....
.....

لاحظ أن:

« البيكومتر يعادل جزء من مليون مليون جزء من المتر »

الاستنتاج

..... ١

.....

..... ٢

.....

نشاط
(٢)

اكتشاف تدرج خاصية السالبية الكهربية في الجدول الدوري

H 2.1							
Li 1.0	Be 1.5	B 2.0	C 2.5	N 3.0	O 3.5	F 4.0	
Na 0.9	Mg 1.2	Al 1.5	Si 1.8	P 2.1	S 2.5	Cl 3.0	
K 0.8	Ca 1.0						
Rb 0.8	Sr 1.0						
Cs 0.7	Ba 0.9						
Fr 0.7	Ra 0.9						

قيم السالبية الكهربية
لبعض العناصر

لاحظ وتأمل مع زملائك (شكل ٢) بالكتاب المدرسي صفحة (١٨) وسجل ملاحظتك على التساؤلات التالية :

١ ماذا تلاحظ بالنسبة لتدرج قيم السالبية الكهربية للعناصر بزيادة العدد الذرى ...

• فى الدورات ؟

.....

• فى المجموعات ؟

.....

٢ ما أعلى العناصر سالبية كهربية ؟

الاستنتاج :

..... ١

.....

..... ٢

.....

تدريب (١)

ما مقدار الفرق فى السالبية الكهربية بين عنصرى مركب كلوريد الصوديوم الأيونى ؟

.....

.....

نشاط
(٣)

تحديد خصائص المركبات القطبية

جدول (١)

العنصر	السالبية الكهربية
الأكسجين
النيتروجين
الهيدروجين

١ سجّل في الجدول (١) قيم السالبية الكهربية للعناصر الموضحة فيه بعد الرجوع للشكل (٢) بالكتاب المدرسي صفحة ١٨.

٢ ما مقدار الفرق في السالبية الكهربية بين :

(أ) الأكسجين والهيدروجين في جزيء الماء H_2O

.....

(ب) النيتروجين والهيدروجين في جزيء النشادر NH_3

.....

٣ أي من العنصرين له مقدرة أكبر على جذب إلكترونات الرابطة نحوه في :

(أ) جزيء الماء H_2O

.....

(ب) جزيء النشادر NH_3

.....

الاستنتاج :

١ المركب القطبي :

.....

٢ أمثلة المركبات القطبية :

.....

الخاصية الفلزية واللافلزية

ماذا تتوقع أن يكون عدد إلكترونات غلاف تكافؤ العناصر اللافلزية ؟

ما نوع الأيونات التي تكونها اللافلزات ؟

ما تفسيرك ؟

اكتشاف تدرج الخاصية الفلزية واللافلزية في الجدول الدوري

لوّن بعض خانات عناصر الجدول الدوري الموضح بالشكل المقابل كالتالي :

- الفلزات باللون الأحمر.
- أشباه الفلزات باللون الأصفر.
- اللافلزات باللون الأخضر.
- الغازات الخاملة باللون الأزرق.

أجب على التساؤلات التالية :

- ١ ما نوع العنصر الذي تبدأ به كل دورة ؟
- ٢ ما نوع العنصر الذي تنتهي به كل دورة ؟
- ٣ ما نوع العنصر الذي يسبق العنصر الخامل في كل دورة ؟

نستنتج مما سبق أن :

- ١
- ٢

تدريب (٣)

صنف عناصر الدورة الثالثة من الجدول الدوري تبعاً لأنواعها ، بعد الرجوع للجدول الدوري الحديث (شكل ٣) بالكتاب المدرسي ص ١٢، ١٣.

-
-

اكتشاف الخواص الكيميائية للفلزات

نشاط
(٥)

الملاحظات :



أثر إضافة صبغة عباد الشمس
البنفسجية إلى محلول أكسيد
المغنسيوم

١ هل يتفاعل المغنسيوم والنحاس مع الحمض ؟

وكيف يُستدل على ذلك ؟

.....

٢ هل يذوب أكسيد المغنسيوم في الماء ؟

وما أثر إضافة قطرات من صبغة عباد الشمس البنفسجية
إلى المحلول ؟

.....

٣ هل يذوب أكسيد الحديد في الماء ؟

.....

الاستنتاج :

١

.....

٢

.....

٣

.....



طبق فضة لامع

تطبيق حياتي تنظيف الأدوات الفضية

- غطّ قاع طبق من البلاستيك بقطعة من ورق الألومنيوم (الفويل)، مع مراعاة أن يكون الوجه اللامع لأعلى.
- ضع على قطعة الألومنيوم الأدوات الفضية المراد تنظيفها (كأواني التقديم) وغطّها بكمية كافية من الماء المغلي، ثم أضف إليها ٣ ملاعق من مسحوق البيكنج بودر.
- اترك الأدوات لمدة ١٥ دقيقة مع التقليب من وقت لآخر.
- جفف الأدوات بعد شطفها بالماء الساخن، ثم لمعها بقطعة من الصوف الجاف وسوف تندهش من النتيجة.

نشاط (٦)

اكتشاف الخواص الكيميائية للافلزات



أثر إضافة صبغة عباد الشمس البنفسجية إلى المحلول المتكون

الملاحظات :

- ١ هل يحدث تفاعل بين كل من الكربون أو الكبريت مع الحمض ؟
.....
- ٢ ما أثر إضافة عدة قطرات من صبغة عباد الشمس البنفسجية إلى المحلول المتكون في المخبر ؟
.....

الاستنتاج :

- ١
.....
- ٢
.....
- ٣
.....

نشاط للمناقشة



- كما تتدرج خواص العناصر فى دورات ومجموعات الجدول الدورى، كذلك تتدرج المسئوليات والقرارات تبعاً لوضع ومسئولية الشخص فى المجتمع،

ناقش مع زملائك تحت إشراف معلمك هذه القضية، ولتكن هذه التساؤلات جزءاً من موضوع النقاش :

• ما حدود مسئولياتك فى المنزل والفصل والمدرسة والمجتمع ؟

.....
.....

• ما مفهومك عن المسئولية ؟ وما شروطها ؟ وما معنى تدرج المسئوليات والقرارات ؟

.....
.....

• هل رفض مقترحاتك يعنى توجيه إهانة مباشرة أو غير مباشرة لك ؟

.....
.....

• ما طبيعة علاقاتك الشخصية بمن تختلف معهم فى الرأى ؟

.....
.....

عمل نموذج (فلزات ولا فلزات)

نشاط
(٧)

تعاون مع زملائك لعمل النشاط التالى باتباع ما يلى:

ارسم نموذجاً لعمارة مكونة من عشرة طوابق وبكل طابق نافذة يمنى ونافذة يسرى، ثم اكتب على النوافذ اليمنى أسماء عشرة فلزات وعلى النوافذ اليسرى أسماء عشرة لافلزات.

تدريبات الدرس الثانى



١ ضع علامة (✓) أو (X) أمام العبارات الآتية، مع تصويب الخطأ :

- () (١) يزداد الحجم الذرى فى المجموعة الواحدة بزيادة العدد الذرى.
.....
- () (٢) الماء والنشادر من المركبات القطبية.
.....
- () (٣) تذوب بعض القلويات فى الماء مكونة قواعد.
.....
- () (٤) المحاليل الناتجة عن ذوبان أكاسيد اللافلزات تحمر صبغة عباد الشمس البنفسجية.
.....

٢ اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين :

- (١) تبدأ أى دورة من دورات الجدول الدورى الحديث بعنصر
(فلزى / شبه فلز / لافلزى / خامل)
- (٢) فى الدورة الواحدة تكون سالبة العنصر الموجود فى المجموعة أكبر ما يمكن.
(1A / 2A / 7A / 0)
- (٣) يتصاعد غاز عند تفاعل الصوديوم مع الماء. (N₂ / H₂ / CO₂ / O₂)

٣ ما المقصود بكل من ... ؟

- (١) أشباه الفلزات
- (٢) متسلسلة النشاط الكيميائى

٤ وضع سلوك العناصر الآتية مع الماء :

- (١) الحديد (٢) الفضة (٣) البوتاسيوم

٥ اكتب المعادلات الرمزية الموزونة المعبرة عن تفاعل :

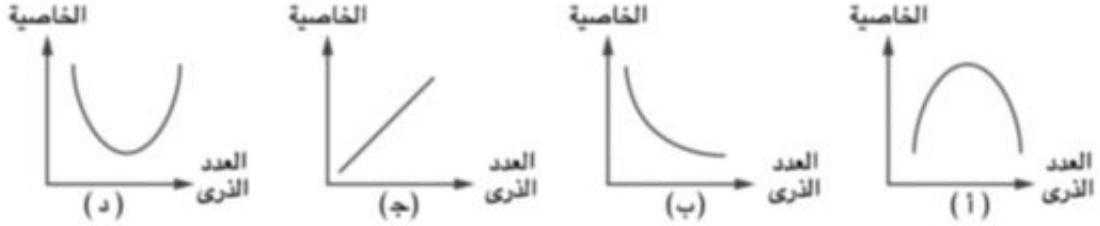
(١) ثانى أكسيد الكربون مع الماء.

(٢) الماغنسيوم مع حمض الهيدروكلوريك المخفف.

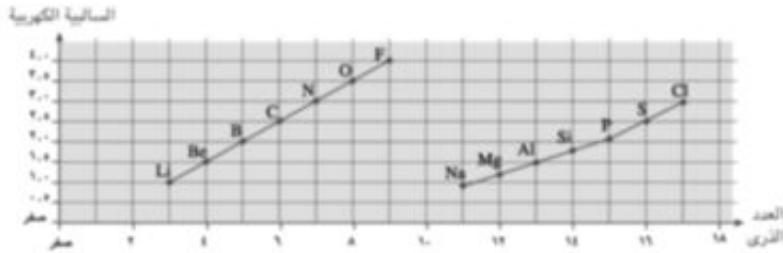
٦ اختر من الأشكال الآتية ما يُعبر عن :

(١) تدرج خاصية السالبية الكهربية فى الدورة الثانية. (.....)

(٢) تدرج خاصية الحجم الذرى فى الدورة الثالثة. (.....)



٧ ادرس الشكل البياني التالى، ثم أجب عما يلى :



(١) وضح أيهما أكثر سالبية .. الفلزات أم اللافلزات ؟

.....

(٢) اذكر قيمة السالبية الكهربية للعنصر الواقع فى :

..... (١) الدورة الثانية والمجموعة 5A

..... (ب) الدورة الثالثة والمجموعة 7A

٨ تفكير إبداعى :

اكتب أكبر عدد من الاستخدامات للمغنسيوم بناءً على خصائصه التالية :

• لين (غير متين). • خفيف. • يشتعل عند تسخينه بلهب باهر (شديد التوهج).

.....

.....

الدرس الثالث

المجموعات الرئيسية بالجدول الدوري الحديث

١ مجموعة فلزات الأتلاء (المجموعة 1A)

- ما فئة عناصر المجموعة 1A ؟
- ما تكافؤ عناصر الأتلاء ؟
- ما سلوك ذرات عناصر الأتلاء فى التفاعلات الكيميائية ؟
- هل توصل فلزات الأتلاء الحرارة والكهرباء ؟

نشاط

(١)

اكتشاف خواص عناصر الأتلاء

الملاحظات :

١ لماذا يُحفظ الصوديوم والبوتاسيوم تحت سطح

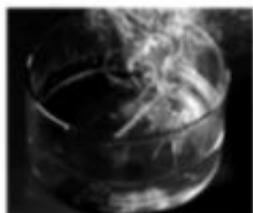
الكيروسين ؟

٢ أيهما أكثر شدة فى التفاعل مع الماء أم الصوديوم

أم البوتاسيوم ؟

٣ هل يطفو الصوديوم والبوتاسيوم فوق

سطح الماء، أم يغوصان فيه ؟



تفاعل البوتاسيوم مع الماء



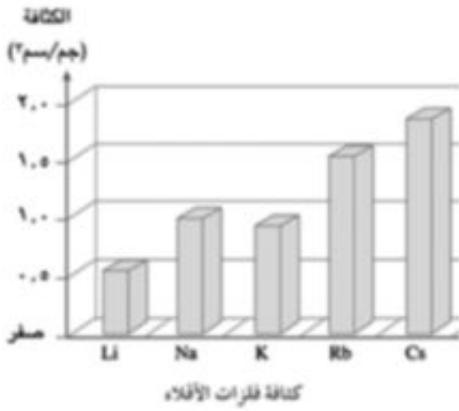
تفاعل الصوديوم مع الماء

الاستنتاج :

- ١
- ٢
- ٣
- ٤
- ٥
- ٦

تدريب (1)

ادرس الشكل التالي ثم اكتب أسماء الفلزات التي تغوص والفلزات التي تطفو فوق سطح الماء،
علمًا بأن كثافة الماء ١ جم/سم^٣



.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

٢ مجموعة فلزات الألقلاء الأرضية (المجموعة 2A)

• ما تكافؤ عناصر الألقلاء الأرضية ؟

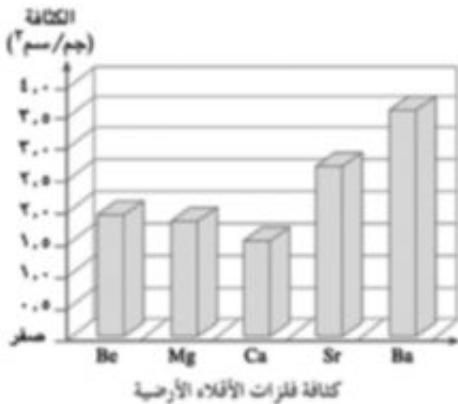
.....

• ما سلوك ذرات عناصر الألقلاء الأرضية في التفاعلات الكيميائية ؟

.....

• قارن بين فلزات الألقلاء وفلزات الألقلاء الأرضية من حيث الكثافة، بعد الرجوع إلى الشكلين (٦) ، (٩) بالكتاب المدرسي صفحة (٢٧)، (٢٨).

.....



.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

اكتشاف خواص عناصر الأتلاء الأرضية

نشاط
(٢)

الملاحظات :

- ١ ماذا تستنتج من اختلاف عدد فقاعات الهيدروجين المتصاعدة من تفاعل فلزات (الماغنسيوم ، الكالسيوم ، الباريوم) مع الماء ؟
- ٢ لماذا لا تحفظ عناصر الأتلاء الأرضية فى الكيروسين كعناصر الأتلاء ؟

الاستنتاج :

- ١
- ٢
- ٣
- ٤
- ٥
- ٦

تدريب (٢)

رتب العناصر الآتية تنازلياً حسب قوة صفتها الفلزية :
الصوديوم $_{11}\text{Na}$ ، الماغنسيوم $_{12}\text{Mg}$ ، البوتاسيوم $_{19}\text{K}$

.....

تدريب (٣)

اكتب معادلة تفاعل غاز الكلور مع بروميد الصوديوم.

.....

تطبيق حياتي | التخلص من رائحة الثلاجة

- ضع في علبة زبادى نظيفة قطعة من الفحم النباتى الذى يجمع الغازات على سطحه.
- اقلب العلبة بعد تثبيت الغطاء عليها.
- استخدم مسامراً رفيعاً فى عمل عدة ثقوب فى قاعدة العلبة.
- ضع العلبة فى الثلاجة مع تغييرها كل شهر.

نشاط
(٣)

مقارنة خواص العناصر

استعن بمكتبة مدرستك أو شبكة المعلومات الدولية "الإنترنت" فى عمل مقارنة بين الاقلاء والهالوجينات الموضحة بالجدول.

الكتلة الذرية	درجة الانصهار	درجة الغليان	الكثافة	السالبية الكهربائية	الحجم الذري	وجه المقارنة العناصر
						عناصر الاقلاء
						الهالوجينات

الكثافة (جم/سم ³)	التوصيل الكهربي	الحالة الفيزيائية	السلوك مع الماء	رمز العنصر
٠,٠٠٣	رديء التوصيل	غاز	يذوب	X
٣,٥٩	جيد التوصيل	صلب	يتفاعل	Y
٠,٨٦	جيد التوصيل	صلب	يتفاعل بعنف	Z

٥ الجدول المقابل يوضح

خواص ثلاثة عناصر،

اذكر الرمز الذي يمثل

عنصر من :

(١) الأقلاء

(٢) الهالوجينات

(٣) القلويات الأرضية

٦ تفكير إبداعي :

لماذا لا يُحفظ الليثيوم كباقي عناصر الفلزات أسفل سطح الكيروسين، بل يحفظ تحت سطح زيت
البرافين ؟

.....
.....

الدرس الرابع الماء

نشاط
(١)

تحديد أهمية الماء عالمياً

١ ما أكثر القارات استهلاكاً للمياه في :

(١) المجالات الشخصية ؟

(ب) المجالات الصناعية ؟

(ج) المجالات الزراعية ؟

٢ ما المجالات التي تُستهلك فيها المياه على المستوى العالمي ...

(١) بأكبر نسبة ؟

(ب) بأقل نسبة ؟

٣ هل تُصنّف أفريقيا على أنها قارة صناعية أم زراعية ؟

.....

التفسير :

الاستنتاج :

..... ١

.....

..... ٢

.....

نشاط

(٢)

التعرف على الماء كمذيب قطبي

الملاحظات :

- ١ ما المواد التي ذابت في الماء ؟
- ٢ ما طعم المحلول الأول والمحلول الثاني ؟

الاستنتاج :

- ١
-
- ٢
-

نشاط بحثي

ابحث من خلال أي مصدر للمعرفة متوفر لديك عن سبب انفجار زجاجات المياه المغلقة الممتلئة لحافتها بالماء عند وضعها في (فريزر) الثلاجة حتى تجمد المياه تماماً.

تدريب (١)

كثنتان متساويتان من الماء النقي إحداهما عند درجة حرارة ٢٠°م والأخرى عند ٢°م أيهما يكون أكبر حجماً ؟

.....

نشاط تطبيقي

إذابة ثلج (الفريزر) بسرعة

- افصل الكهرباء عن الثلاجة، ثم ضع إناء به ماء ساخن داخل الفريزر وأغلق الباب، ويمكنك أيضاً استخدام السيشوار في توجيه تيار من الهواء الساخن نحو الثلج المتكون، فينصهر بسرعة.

(نشاط تعاوني)

اكتشاف تعادل الماء

نشاط
(٣)

الملاحظة

عند وضع ورقتي عباد الشمس الزرقاء والحمراء في الماء النقي فإن :

- لون الورقة الزرقاء
- لون الورقة الحمراء

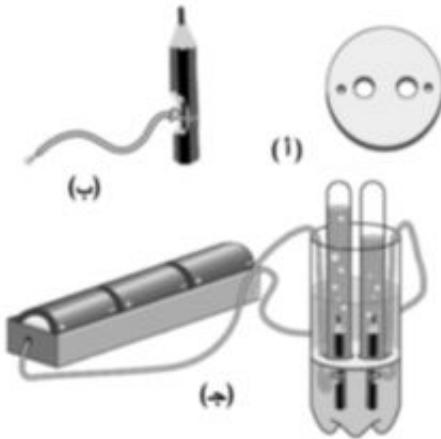
الاستنتاج :

..... ١
.....

تقصي عملية التحليل الكهربى للماء

نشاط
(٤)

الملاحظات :



١ ما النسبة بين حجمى الغازين المتصاعدين فوق القطب السالب (المهبط) والقطب الموجب (المصعد) ؟

.....
.....

٢ ما أثر تقريب شظية متقدة من الغاز المتكون عند :

- (١) المهبط
- (ب) المصعد

الاستنتاج :

- ١

 ٢

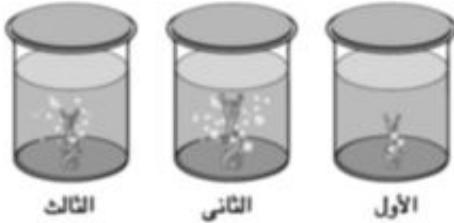
تدريب (٢)

عند تحليل حجم معين من الماء الحمض بحمض الكبريتيك المخفف، كان حجم غاز الأكسجين الناتج ٢ سم^٣ ما حجم غاز الهيدروجين الناتج ؟

.....

اكتشاف مفهوم تلوث المياه

نشاط
(٥)



الملاحظات :

فى أى إناء يكون :

• نمو الطحالب أسرع ؟

.....
 • نمو الطحالب أبطأ ؟

الاستنتاج :

- ١

 ٢

تدريب (٣)

اذكر عدة أمثلة للملوثات الماء، وتكون مصدرها أنشطة الإنسان.

.....

.....

.....

نشاط للمناقشة الماء والحياة



- قد تقوم حروب بين بعض الدول من أجل المياه العذبة، في نفس الوقت الذي لا يحسن فيه البعض الحفاظ على موارد المياه،

ناقش مع زملائك تحت إشراف معلمك هذه القضية، ولتكن هذه التساؤلات جزءاً من موضوع النقاش :

• هل جرّبت الشعور بالعطش ؟

.....

• ما دورك ومسئولياتك الشخصية عن صنبور المياه التالف سواء في المنزل أو المدرسة ؟

.....

• ماذا تشعر عندما تشاهد ضحايا الجفاف بأفريقيا في نشرات الأخبار ؟

.....

• ماذا يجب أن تفعل عندما تجد شخصاً يلقي بالمخلفات في النيل ؟

.....

• ما مقترحاتك للحفاظ على مياه النيل ؟

.....

تدريبات الدرس الرابع



١ اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين :

- (١) كل مما يأتى من خصائص الماء، عدا أنه (متعادل التأثير على ورقتى عباد الشمس / مركب قطبى / يزداد حجمه عند التجمد / يتحلل بالحرارة إلى عنصريه)
- (٢) يوجد بين جزيئات الماء روابط (هيدروجينية / تساهمية / أيونية / فلزية)
- (٣) تحتوى مياه بحيرة على أملاح معدنية وأكسجين وسماد عضوى وفضلات حيوانية وطحالب خضراء، فما عدد الملوثات بها ؟ (١ / ٢ / ٣ / ٤)
- (٤) سائل يغلى عند 100°C فما هى الخاصية الأخرى التى تؤكد أنه ماء نقى ؟ (يذيب سكر الطعام / انخفاض كثافته عند التجمد / متعادل التأثير على ورقتى عباد الشمس / يتبخر عند تسخينه)

٢ علل لما يأتى :

(١) وجود روابط هيدروجينية بين جزيئات الماء.

.....

(٢) لا يؤثر الماء النقى على صبغة عباد الشمس.

.....

(٣) ذوبان السكر فى الماء رغم أنه من المركبات التساهمية.

.....

٣ ما النتائج المترتبة على كل من :

(١) تلوث المياه بفضلات الإنسان والحيوان.

.....

(٢) تخزين المياه فى زجاجات مياه غازية بلاستيكية.

.....

(ب)	(أ)
الملوث المسئول	الأضرار المحتملة
(١) الرصاص.	(١) موت خلايا المخ
(٢) الصوديوم.	(٢) سرطان الكبد
(٣) الزئبق.	(٣) فقدان البصر
(٤) الزرنيخ.	

٤ اختر من العمود (ب) ما يناسب العمود (أ) :

.....

٥ الشكل المقابل يوضح تركيب

جهاز فولتامتر هوفمان المستخدم في تحليل الماء كهربياً :

(١) اكتب المعادلة الرمزية المعبرة عن التفاعل الحادث.

.....

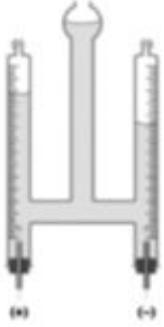
(٢) ما حجم الغاز الذي يشتعل بفرقعة عند تقريب شظية مشتعلة إليه،
 إذا كان حجم الغاز الآخر الناتج ٦ سم^٣ ؟

.....

(٣) ما اسم الغاز الذي يجتمع عند :

- المهبط :

- المصعد :



٦ تتسبب المفاعلات النووية في تلوث المياه حراريًا وإشعاعيًا، فسر هذه العبارة في حدود ما درست.

.....

٧ وضع كيفية حماية الماء من التلوث.

.....

٨ تفكير إبداعي :

ماذا تتوقع بالنسبة لتلوث مياه نهر النيل بعد مرور خمسين عامًا ؟

.....

.....

تدريبات الوحدة الأولى

١ اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين :

- (١) اكتشف العالم مستويات الطاقة الرئيسية في الذرة.
(بور / مندليف / موزلى / هوتمان)
- (٢) أكسيد الصوديوم من الأكاسيد (المترددة / الحامضية / اللافلزية / القاعدية)
- (٣) جميع العناصر التالية من أشباه الفلزات، عدا
(التيلوريوم / السيليكون / البورون / البروم)
- (٤) أقوى الفلزات تقع في المجموعة (7A / 1B / 1A / 2A)

٢ ما المقصود بكل من :

- (١) متسلسلة النشاط الكيميائي
- (٢) التلوث المائي
- (٣) أشباه الفلزات

٣ كيف تميز بين كل من أكسيد الماغنسيوم وأكسيد الكبريت ؟

-
-

٤ اذكر أهمية كل من :

- (١) النيتروجين المسال
- (٢) الصوديوم
- (٣) الماء

٥ علل لما يأتي :

- (١) استخدام الكوبلت 60 المشع في حفظ الأغذية.
.....
- (٢) تتشابه عناصر المجموعة الواحدة في الخواص.
.....
- (٣) ارتفاع درجة غليان الماء.
.....
- (٤) حفظ معظم عناصر الأتلاء تحت سطح الكيروسين في المعمل.
.....

الوحدة الثانية

الغلاف الجوي وحماية كوكب الأرض

نشاط تمهيدي

دروس الوحدة :

الدرس الأول : طبقات الغلاف الجوي .

الدرس الثاني : تآكل طبقة الأوزون وارتفاع درجة حرارة الأرض .

الوحدة الثانية الغلاف الجوي وحماية كوكب الأرض

نشاط تمهيدي:

تعاون مع زملائك في إجراء النشاط التالي:

الأدوات: زجاجة لبن فارغة ذات فوهة قطرها أقل قليلاً من قطر بيضة مسلوقة - علبة كبريت - ورقة صغيرة.

الخطوات:

١- انزع قشرة البيضة المسلوقة.

٢- ضع البيضة على فوهة الزجاجة.

٣- ماذا تلاحظ؟

٤- أشعل الورقة وادخلها في الزجاجة ثم ضع البيضة مرة أخرى على فوهة الزجاجة.

٥- ماذا تلاحظ:

٦- كيف تفسر ما حدث؟

الدرس الأول طبقات الغلاف الجوى

نشاط
(١)

إثبات اختلاف الضغط الجوى باختلاف الارتفاع عن سطح البحر

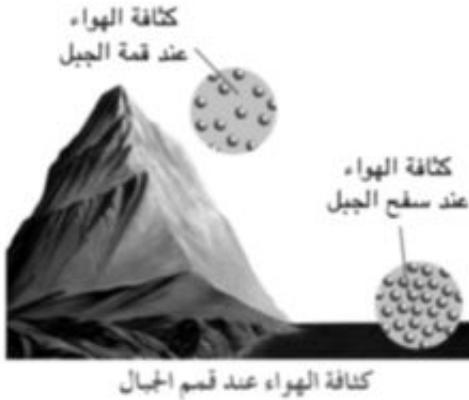
نفذ النشاط كما هو موضح بالكتاب المدرسى صفحة ٤٧ ثم سجل ملاحظتك واستنتاجاتك

الملاحظات :

- ١ هل يتغير شكل كرات الصلصال ؟ ولماذا ؟
- ٢ أى الكرات يحدث تغير كبير فى شكلها ؟ ولماذا ؟
- ٣ أى الكرات يحدث تغير طفيف فى شكلها ؟

الاستنتاج :

- ١
-



- ما أثر النقص فى طول عمود من الهواء الجوى على وزنه ؟
.....
- ما أثر الارتفاع فوق سطح البحر على كثافة الهواء ؟
.....

تدريب (١)



جهاز الألتيمتر في الطائرات

يُستخدم جهاز الألتيمتر (Altimeter) في الطائرات، لتحديد ارتفاع التحليق بمعلومية الضغط الجوي، اختر من قيم الضغط الجوي ما يناسب الارتفاعات المختلفة فوق سطح البحر (جدول ١).

جدول (١)

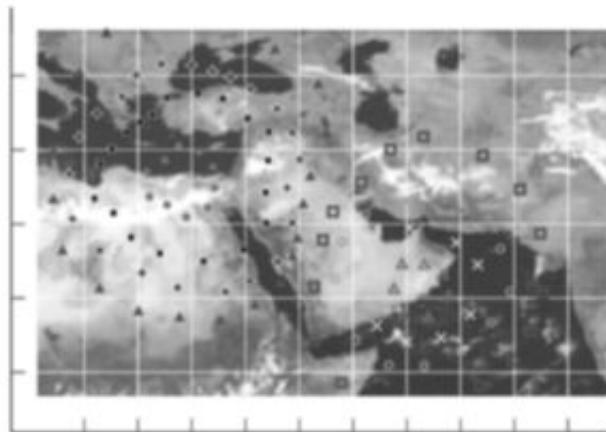
الارتفاعات فوق سطح البحر	قيم الضغط الجوي
(١) ٣ كم	٢٠٣ مللي بار
(٢) ٦ كم	٧٣١ مللي بار
(٣) ٩ كم	٢٢٣ مللي بار
(٤) ١٢ كم	٥٠٣ مللي بار

تدريب (٢)

صل بخط منحني بين نقاط الضغط المتساوي (الايزوبار) لعمل خريطة سطحية للضغط وحدد مركز الضغط المنخفض بالحرف L ومركز الضغط المرتفع بالحرف H مع تحديد اتجاه حركة الرياح.

جدول (٢)

الرمز	الضغط الجوي	الرمز	الضغط الجوي
□	١٠١٠ مللي بار	○	٩٩٠ مللي بار
○	١٠١٢ مللي بار	■	٩٩٥ مللي بار
×	١٠١٥ مللي بار	+	١٠٠٠ مللي بار
△	١٠٢٠ مللي بار	▲	١٠٠٥ مللي بار



خريطة ضغط جوي



نشاط
(٢)

معرفة طبقات الغلاف الجوي

ادرس وتأمل الشكل (٤) بالكتاب المدرسي صفحة (٩٤) وسجل ملاحظتك بالإجابة على التساؤلات التالية :

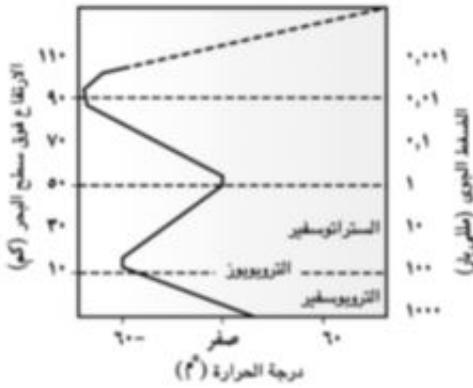
- ١ ما عدد طبقات الغلاف الجوي ؟
- ٢ ما أسماء هذه الطبقات مبتدأ من سطح البحر ؟
 الطبقة الأولى :
 الطبقة الثانية :
 الطبقة الثالثة :
 الطبقة الرابعة :

٣ ما اسم المنطقة (الحد) الفاصلة التي تثبت فيها درجة الحرارة بين :

- (أ) الطبقة الأولى والطبقة الثانية ؟
- (ب) الطبقة الثانية والطبقة الثالثة ؟
- (ج) الطبقة الثالثة والطبقة الرابعة ؟

نشاط
(٣)

تحديد خصائص التروبوسفير



ادرس وتأمل الشكل (٥) بالكتاب المدرسي مع زملائك واستنتج بعض خصائص التروبوسفير وذلك بالإجابة على التساؤلات التالية :

- ١ ما سمك التروبوسفير تقريباً ؟
- ٢ ماذا يحدث لدرجة الحرارة بالارتفاع لأعلى ؟

- ٣ ما قيمة الضغط الجوي عند نهاية الطبقة ؟
- ٤ ما قيمة درجة الحرارة عند نهاية الطبقة ؟

ما خصائص وأهمية التروبوسفير؟

- ١
- ٢
- ٣
- ٤
- ٥
- ٦

نشاط مناقشة

هل تساءلت عن خصائص المناطق المرتفعة عن سطح البحر والمنخفضة عنه في مصر؟ وأين تقع؟
تناقش مع زملائك تحت إشراف معلمك عن مميزات وعيوب السكن في هذه المناطق.

المميزات :-

-
.....
.....

العيوب :-

-
.....
.....

تدريب (٣)

إذا كانت درجة الحرارة عند سفح جبال إيفرست ٦,٦° م
فكم تبلغ عند قمته التي ترتفع عن الأرض بمقدار ٨٨٦٢ متر؟

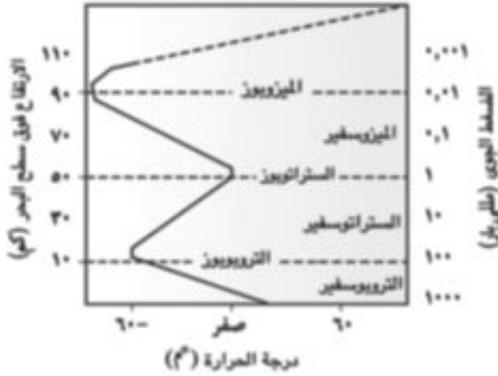
الحل :

الارتفاع بالكيلومتر =

مقدار الانخفاض في درجة الحرارة = الارتفاع (كم) × ٦,٥ =

درجة الحرارة عند القمة = درجة الحرارة عند السفح - مقدار الانخفاض في درجة الحرارة

.....



نشاط (٤)

تحديد خصائص الستراتوسفير

ادرس الشكل المقابل مع مجموعتك التعاونية ثم استنتج بعض خصائص الستراتوسفير بالإجابة على التساؤلات التالية :

١ ما اسم المنطقتين اللتين يقع بينهما الستراتوسفير ؟

.....

٢ ما سمك الستراتوسفير ؟

٣ ماذا يحدث لدرجة الحرارة بالارتفاع لأعلى ؟

.....

٤ ما قيمة الضغط الجوي عند نهاية الطبقة ؟

.....

٥ ما خصائص وأهمية الستراتوسفير ؟

- ١
- ٢
- ٣
- ٤
- ٥

القنوات الفضائية

نشاط للمناقشة



- تبت القنوات الفضائية عبر الأقمار الصناعية مواد إعلامية وإعلانية بعضها مناسب ومفيد وبعضها لا يتفق مع الأخلاق والشرائع الدينية، ناقش مع زملائك تحت إشراف معلمك هذه القضية، ولتكن التساؤلات التالية جزءاً من موضوع النقاش :

• ما القنوات التي تشاهدها ؟ ولماذا ؟

.....

• ما البرامج الشيقة التي تشاهدها في هذه القنوات ؟

.....

• هل يشاهد أحد من أصدقائك قنوات تبت مواد مرفوضة أخلاقياً ودينياً ؟

.....

• كيف نتعامل مع القنوات المرفوضة أخلاقياً ودينياً بشكل حضارى ؟

.....

نشاط بحثي: أثر الارتفاع فوق سطح البحر على حياة الإنسان

اكتب مقالاً لا يتعدى عشرة أسطر عن أثر الارتفاع فوق سطح البحر على حياة الإنسان، بالاستعانة بالمجلات والدوريات والموسوعات العلمية بمكتبة المدرسة أو عن طريق شبكة الإنترنت.

تدريبات الدرس الأول



١ اختر الإجابة الصحيحة مما بين الأقواس :

- (١) الضغط الجوي المعتاد يعادل مللى بار (٧٦٠ / ١,٠١٣ / ٧٦ / ١٠١٣,٢٥)
 (٢) يقع بين الستراتوسفير والميزوسفير.
 (التروبوبوز / الستراتوبوز / الميزوبوز / الترموبوز)
 (٣) تتكون الشهب في (الميزوسفير / الأيونوسفير / الأكسوسفير / الستراتوسفير)

٢ علل لما يأتي :

(١) الجزء السفلي من الستراتوسفير مناسب لتخليق الطائرات.

.....

(٢) أهمية الأيونوسفير بالنسبة للمحطات الإذاعية.

.....

٣ اذكر أهمية كل مما يلي :

(١) حزامى فان ألين

(٢) جهاز الألتيمتر

(٣) الأقمار الصناعية

٤ رتب طبقات الغلاف الجوى تبعًا لقيم الضغط الجوى بها.

.....

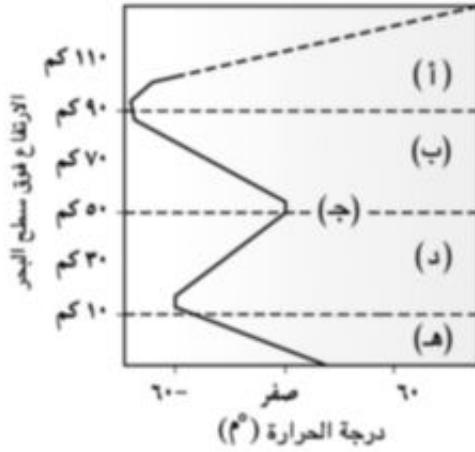
٥ ما المقصود بكل من :

(١) الضغط الجوى.

.....

(٢) ظاهرة الشفق القطبى.

.....



٦ يعبر الشكل المقابل عن التغيرات الحرارية

الهادئة فى طبقات الغلاف الجوى :

(١) استبدل الأحرف الموضحة

على الشكل بالبيانات المناسبة.

.....

(٢) ما الطبقة :

* الأعلى فى درجة الحرارة :

* الأقل فى درجة الحرارة :

٧ اذكر أكبر عدد من أوجه التشابه بين الأيونوسفير وحائط المنزل.

.....

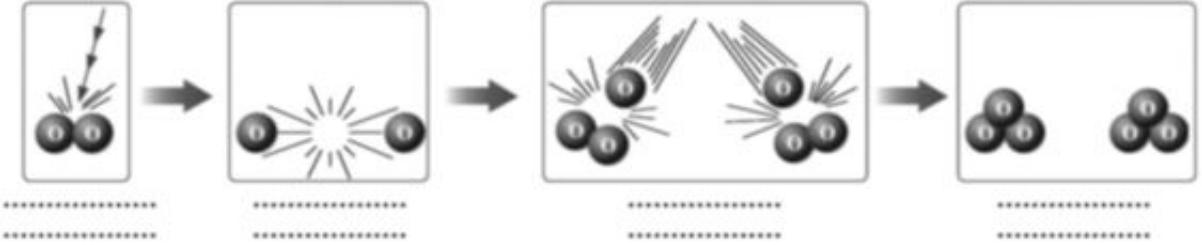
.....

الدرس الثاني تآكل طبقة الأوزون وارتفاع درجة حرارة الأرض

استنتاج كيفية تكوين غاز الأوزون

نشاط
(1)

تأمل ولاحظ مع زملائك الأشكال الآتية، واستنتج كيفية تكوين غاز الأوزون.



1 ضع أسفل كل شكل التعليق الذي يعبر عنه مما يلي :

- امتصاص جزيئات العنصر الغازي للأشعة فوق البنفسجية (UV).
- اتحاد ذرة حرة مع جزيء من نفس العنصر.
- تكون جزيء من غاز الأوزون.
- كسر الرابطة في جزيء العنصر الغازي وتكون ذرتين حرتين منه.

2 ما اسم العنصر الغازي الذي تمتص جزيئاته الأشعة فوق البنفسجية ؟

3 ما صيغة جزيء الأوزون الناتج ؟

نشاط إثرائي: الأجهزة التي تكون غاز الأوزون

- الأوزون غاز لونه أزرق شاحب وله رائحة مميزة يمكن ملاحظتها بالقرب من الأجهزة التي تحتوي على أنابيب تفريغ كهربى مثل ماكينات التصوير الضوئى والتليفزيون.
- اذكر أسماء أجهزة أخرى تكون غاز الأوزون أثناء تشغيلها.

1

2

3

4

تدريب (١)

ما نسبة التآكل في طبقة الأوزون في إحدى المناطق إذا علمت أن درجة الأوزون فيها ١٥٠ دويسون ؟

.....

تدريب (٢)

استخدم وحدات دويسون الموضحة بالكتاب المدرسى صفحة ٥٨ والتي تعبر عن درجة الأوزون في خريف عام ٢٠٠٨ في تحديد ما يدل عليه كل من :

- اللون الأخضر
- اللون البنفسجى

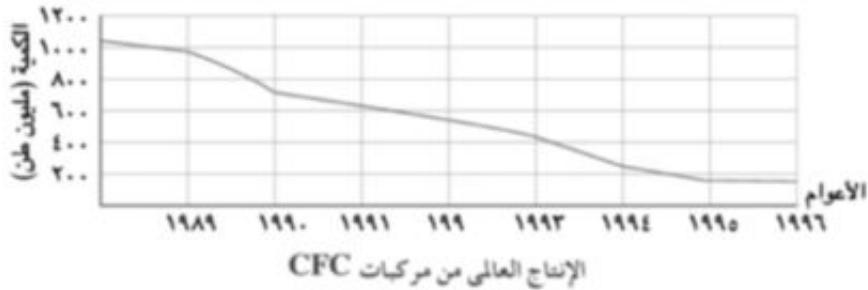
نشاط مناقشة

هل تساءلت عن أثر الملوثات على طبقة الأوزون ؟
تناقش مع زملائك تحت إشراف معلمك عن أخطار الملوثات على طبقة الأوزون.

تدريب (٣)

لماذا يحتفل العالم بيوم الأوزون في السادس عشر من شهر سبتمبر في كل عام ؟

.....



تدريب (٤)

ما المقصود بعبارة (NON - CFC) المكتوبة على عبوات المبيدات الحشرية المنزلية ؟

.....

نشاط بحثى

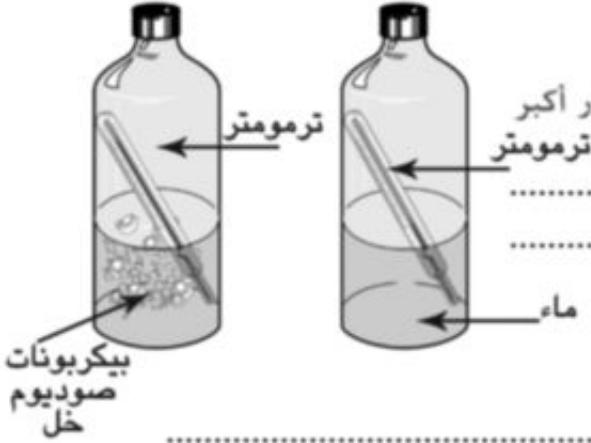
ابحث عبر شبكة المعلومات الدولية (أو أى مصدر متاح لديك) عن الدور المصرى فى شئون البيئة العالمية ممثلاً فى الدكتور مصطفى كمال طلبة واكتب مقالاً عن أعماله .



التعرف على ظاهرة الاحتباس الحراري

نشاط
(٢)

الملاحظة :



في أي من الزجاجتين ترتفع درجة الحرارة بمقدار أكبر بعد مرور ١٠ دقائق ؟

.....

.....

الاستنتاج :

.....

.....

.....

ترشيد استهلاك الطاقة

نشاط مناقشة



- تحت شعار (ساعة لأرضك) تتضامن شعوب العالم في يوم الأرض (٢٨ مارس من كل عام) بإطفاء الأنوار عن أهم المعالم الثقافية والسياحية كبرج إيفل بفرنسا ومشروع الصوت والضوء بمعبد أبو سمبل بأسوان ناقش، مع زملائك تحت إشراف معلمك هذه القضية، ولتكن هذه التساؤلات جزءاً من موضوع النقاش :



معبد أبو سمبل ليلاً

• ما العلاقة بين ترشيد استهلاك الطاقة وحماية بيئة كوكب الأرض ؟

• ما الهدف من ترشيد استهلاك الطاقة ؟

• هل تهتم بإطفاء الأنوار التي لا حاجة لها في المنزل ؟

• لماذا يجب أن نشارك جميعاً في فكرة ساعة لأرضك ؟

• ما هي الأفكار التي تقترحها لترشيد استهلاك الطاقة في منزلك ومدرستك ومدينتك ؟

نشاط بحثي

مستعينا بشبكة المعلومات الدولية (أو أى مصدر متاح لديك) جهز موضوعاً مدعماً بالأشكال التوضيحية عن طرق مختلفة لتوفير الطاقة فى المنزل ثم عرضه على معلمك.

تدريبات الدرس الثاني



١ اكتب المصطلح العلمى الدال على العبارات التالية :

- (١) جزيء يتكون من اتحاد ذرة عنصر مع جزيء من نفس العنصر. (.....)
- (٢) الارتفاع المستمر فى متوسط درجة حرارة الهواء القريب من سطح الأرض. (.....)

٢ اختر الإجابة الصحيحة مما بين الأقواس :

- (١) تُقَدَّر درجة الأوزون بوحدة (الكيلومتر / الدوبسون / النانومتر / ملم^٢)
- (٢) كل مما يأتى من غازات الدفيئة، عدا (CH₄ / N₂O / O₂ / CO₂)

٣ علل لما يأتى :

- (١) تكون طبقة الأوزون فى الستراتوسفير.

.....

- (٢) وقف إنتاج طائرات الكونكورد.

.....

٤ اكتب نبذة مختصرة عن الآثار السلبية المترتبة على ارتفاع درجة حرارة الأرض.

.....

.....

.....

.....

٥ يعبر الشكل المقابل عن شخص داخل سيارة مغلقة النوافذ :



(١) استبدل بالحروف (أ) ، (ب) ما تعبر عنه من أمواج كهرومغناطيسية.

.....

(٢) ما اسم العملية التي يعبر عنها الشكل ؟

.....

٦ تفكير إبداعي :

ماذا يحدث إذا لم يعد لدينا وقود حفري ؟

.....
.....
.....

تدريبات الوحدة الثانية

١ اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارات التالية :

- (١) الحد الفاصل بين الستراتوسفير والميزوسفير والذي تَبَّتْ عنده درجة الحرارة. (.....)
- (٢) طبقة مشحونة تنعكس عليها موجات الراديو. (.....)
- (٣) مكون من مكونات الغلاف الجوى ارتفعت نسبته فى الأعوام الماضية إلى ٠,٠٢٨ ٪. (.....)
- (٤) نوع من الأشعة فوق البنفسجية تمتصها طبقة الأوزون بنسبة ١٠٠٪. (.....)

٢ أكمل العبارات التالية :

- (١) أعلى طبقات الغلاف الجوى من حيث درجة الحرارة وأقلها درجة الحرارة
- (٢) تحدث معظم الظواهر الجوية فى طبقة، بينما تدور الأقمار الصناعية فى طبقة
- (٣) الأشعة فوق البنفسجية ذات أثر ، بينما الأشعة تحت الحمراء ذات أثر
- (٤) من ملوثات طبقة الأوزون مركبات المستخدمة فى أجهزة التبريد، ومركبات المستخدمة فى إطفاء الحرائق.

٣ وضع بالمعادلات الرمزية فقط دور الأشعة فوق البنفسجية فى تكوين غاز الأوزون.

.....
.....

٤ أعلن قائد الطائرة أن الضغط الجوى خارج الطائرة ٩٠ مللى بار

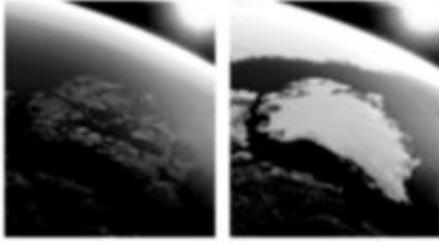
فى أى طبقات الغلاف الجوى كانت تحلق الطائرة ؟ ولماذا ؟

.....
.....

٥ قارن بين الميزوسفير والترموسفير (من حيث : درجة الحرارة ، الأهمية ، الضغط الجوى).

.....
.....
.....

٦ من الشكلين المقابلين :



عام ١٩٩٢ م

عام ١٩٨٢ م

(١) ماذا حدث لكتل جليد جزيرة جرين لاند بالقطب الشمالي

خلال الفترة ما بين عامي ١٩٨٢ م : ١٩٩٢ م ؟

وما الظاهرة المسئولة عما حدث ؟

.....

.....

(٢) ما النتائج الأخرى المترتبة على هذه الظاهرة ؟

.....

.....

٧ احسب ارتفاع جبل درجة الحرارة عند سفحه 30°C وعند قمته 6°C

.....

.....

٨ وضع أوجه التشابه بين الصوبة الزجاجية وظاهرة الاحتباس الحرارى.

.....

.....

التأمل والتقييم الذاتى

عزيزى التلميذ بعد انتهائك من دراسة الوحدة الثانية : الغلاف الجوى وحماية كوكب الأرض سجل بأية وجهة نظرك بالإجابة عن التساؤلات التالية :

(١) ما الموضوعات التى استفدت منها بدراسة هذه الوحدة ؟

.....

(٢) ما التصورات الخطأ التى كانت لديك عن بعض المفاهيم والظواهر العلمية وتم علاجها وتصويبها

أثناء دراسة هذه الوحدة ؟

.....

(٣) ما الصعوبات التى واجهتك أثناء دراسة هذه الوحدة وفى تنفيذ الأنشطة ؟

.....

(٤) ما الموضوعات التى درستها وتفضل إعادة النظر فى محتواها حتى تتناسب مع مستوى فهمك ؟

.....

(٥) ما الموضوعات التى تقترح دراستها ولم يتم تضمينها فى هذه الوحدة ؟

.....

الوحدة الثالثة

الحفريات وحماية الأنواع من الانقراض

نشاط تمهيدي

دروس الوحدة :

الدرس الأول : الحفريات.

الدرس الثاني : الانقراض.

الوحدة الثالثة

الحفريات وحماية الأنواع من الانقراض

نشاط تمهيدي:

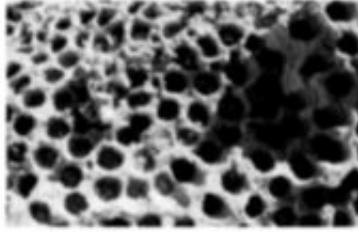
تعرضت الكرة الأرضية وما عليها من كائنات حية لبعض الظروف والعوامل التي أدت إلى اختفاء الكثير من أنواع الكائنات الحية ، وقد حدث ذلك عدة مرات عبر تاريخ الكرة الأرضية. مستعيناً بشبكة المعلومات الدولية (أو أى مصدر آخر للمعرفة يكون متاحاً إليك) تعاون مع زملائك في المجموعة في عمل بحث عن أشهر الانقراضات التي تعرضت لها الكائنات الحية عبر تاريخ الكرة الأرضية ، وحدد الأنواع التي انقرضت في كل مرة واسباب انقراضها ثم ناقش ذلك مع زملائك في المجموعات الأخرى ، واعرض ما توصلت إليه على معلمك ثم اعرضه في مجلة ركن العلوم بالفصل.

الدرس الأول الحفريات

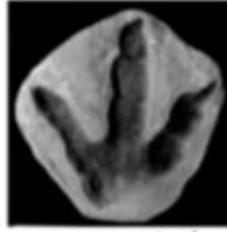
نشاط
(1)

تحديد مفهوم الحفرية

بعد أن قمت بإجراء النشاط كما هو موضح بالكتاب المدرسي صفحة (٦٩)
سجل الملاحظات والاستنتاجات



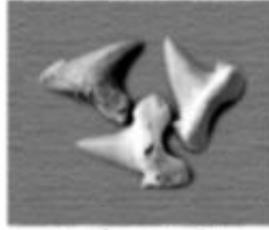
أثر أنفاق ديدان



أثر قدم ديناصور



بقايا جمجمة ديناصور



بقايا أسنان سمكة قرش

الملاحظات :

ما الاسم الذي تتوقع أن يكون معبراً عن الآثار الدالة على :

• نشاط الكائن الحي القديم أثناء حياته ؟

• بقايا الكائن الحي القديم بعد موته ؟

الاستنتاج :

.....

.....

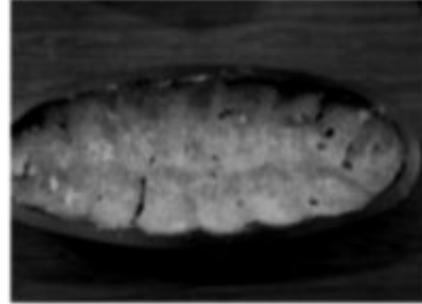
.....

.....

عمل نموذج لقلب

نشاط
(٢)

- قم بتنفيذ النشاط كما هو موضح بالكتاب المدرسي صفحة (٧٠) ثم سجل ملاحظتك واستنتاجاتك



الملاحظة :

ما الذى توضحه تفاصيل السطح الخارجى للجبس المتماسك ؟

.....

الاستنتاج :

.....

.....

نشاط تطبيقي عمل قالب من الشمع



قالب الشمع

- أصهر قطعة من شمع البرافين (يباع فى محلات العطاره) أو بواقى شمع فى حمام مائى.

- لف قطعة من الكرتون على هيئة اسطوانة ، وضعها فى تجويف غطاء عليه زبادى ، ثم أمرر بها خيط سميكاً من الكتان بأستخدام ابرة طويلة.

- صب مصهور الشمع بحرص فى أسطوانة الكرتون وحافظ على وجود الخيط فى المنتصف.

- انزع الكرتون من على قالب الشمع بعد تجمده وضع الشمعة فى طبق زجاجى مناسب



طابع صدفة

عمل نموذج لطابع

نشاط
(٣)

نفذ النشاط وفقاً للخطوات الموضحة بالكتاب المدرسي صفحة (٧١) ثم سجل ملاحظتك واستنتاجاتك

الملاحظة :

ما الذي توضحه التفاصيل المتكونة على الصلصال ؟

الاستنتاج :

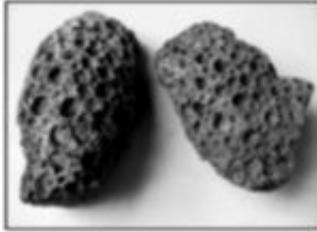
.....

تدريب (١)

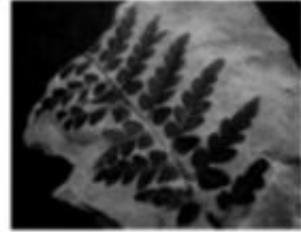
اختر من المصطلحات الآتية (قالب - طابع - أثر) ما يناسب كل حفرة مما يلي :



حفرة ترايلوبيت



حفرة أنفاق ديدان



حفرة سرخسيات

وصف الأخشاب المتحجرة

نشاط
(٤)

نفذ النشاط الموضح بالكتاب المدرسي صفحة (٧٣) ثم سجل ملاحظتك واستنتاجاتك.

الملاحظة :

هل تعتبر هذه الأشجار صخور أم حفريات ؟ ولماذا ؟

الاستنتاج :

..... ١

..... ٢

تدريب (٢)

كيف يمكنك الاستدلال من وجود حفريات المرجان فى منطقة ما على مناخها القديم ؟

.....

تدريب (٣)

رتب الحفريات الآتية من حيث الظهور على مسرح الحياة :

(حفرية طابع سمكة - حفرية ماموث - حفرية ترايلوبيت - حفرية الأركيوتريكس).

.....

نشاط مناقشة التراث الجيولوجى



- تشهد حالياً منطقة أبو رواش بمحافظة الجيزة زحفاً عمرانياً مكثفاً بالرغم من أنها تعتبر حقلاً تعليمياً لدارسى طبقات وحفريات العصر الطباشيرى النادر وجوده فى شمال مصر. ناقش مع زملائك تحت إشراف معلمك هذه القضية، ولتكن هذه التساؤلات جزءاً من موضوع النقاش :

- هل تفضل تحويل المنطقة إلى محمية طبيعية أم تزال الطبقات الصخرية ويبنى عليها مساكن لأهل القرية ؟

.....

• هل هناك علاقة بين تحضر الأمم والحفاظ على تراثها الجيولوجى ؟

.....

• ماذا ستفعل إذا وجدت حفرة ثمينة ؟

.....

• ماذا تقترح للحفاظ على التراث الجيولوجى ؟

.....

نشاط بحثي: حفريات النيموليت

مستعيناً بشبكة المعلومات الدولية (أو اى مصدر متاح لديك) إجمع صوراً لعينات من الصخور الجيرية التى تحتوى على حفريات النيموليت.

تدريبات الدرس الأول



١ اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارات التالية :

- (١) بقايا كائنات حية قديمة، عاشت في مدى زمني قصير ثم انقرضت. (.....)
- (٢) إحلل مادة أخشاب الأشجار بمادة السليكا جزء بجزء مكونة أخشاب متحجرة. (.....)

٢ أكمل العبارات التالية بما يناسبها :

- (١) يمثل الأركيوتراكس حلقة وصل بين ،
- (٢) تستخدم الحفريات في التعرف على وجود وتحديد عمر

٣ اختر الإجابة الصحيحة مما بين الأقواس :

- (١) من أمثلة الحفريات الدقيقة
- (الماموث / السرخسيات / الفورامينيفرا / الأركيوتراكس)
- (٢) توجد حفريات كاملة لحشرات محفوظة في
- (الأمونيت / الكهرمان / الصخور النارية / العنبر)

٤ أذكر أهمية كل مما يلي :

- (١) حفرية المرجان
- (٢) حفرية النيموليت

٥ ما الفرق بين كل مما يأتي:

(أ) الأثر والطابع

الأثر	الطابع

(ب) الطابع والقالب

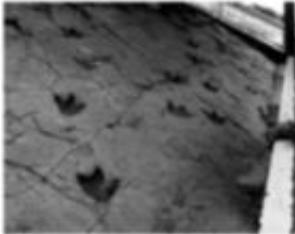
القالب	الطابع

٦ علل لما يأتي :

(١) تسمية منطقة الغابات المتحجرة بجبل الخشب.

(٢) جبل المقطم كان جزء من قاع بحر منذ أكثر من ٣٥ مليون سنة.

٧ اذكر نوع واسم كل حفرة من الحفريات الموضحة بالأشكال التالية :



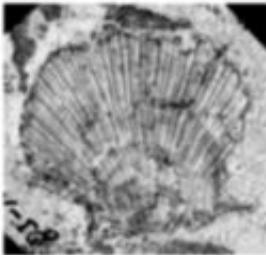
..... (٣)



..... (٢)



..... (١)



..... (٦)



..... (٥)



..... (٤)

٨ اذكر شروط حفظ الحفريات «في حدود ما درست».

.....
.....

٩ يُشد حذاؤك الجلدى عند صناعته على قالب من الخشب يشبه شكل القدم. اذكر أكبر عدد ممكن من القوالب المستخدمة حولك فى الأغراض المختلفة.

.....
.....

الدرس الثاني الانقراض



كش أروى

نشاط

(١)

تحديد مفهوم الانقراض

قم بإجراء النشاط كما هو موضح بالكتاب المدرسي
صفحة (٧٧)

الملاحظات :

- ١ هل تعلم أنه أن الكبش الأروى اختفى من البرية وأن ما تبقى منه هو ما تراه فقط ؟
- ٢ ماذا تتوقع أن يحدث إذا لم نستطع أن نحافظ على ما تبقى منه ؟

الاستنتاج :

الإنقراض

تدريب (١)

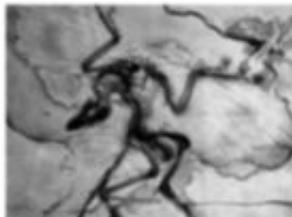
استنتج تعريفاً لمفهوم لحظة الانقراض.

نشاط

(٢)

معرفة حفريات بعض الأنواع المنقرضة

قم بإجراء النشاط كما هو موضح بالكتاب المدرسي صفحة (٧٧)



حفرية الأركيوبتركس



حفرية ديناصور



حفرية سمكة

الملاحظات :

١ هل تشبه حفريات الأسماك والزواحف والطيور الأنواع الحالية منها ؟

.....

٢ هل لا يزال في مصر ديناصورات كتلك التي شاهدت حفرياتها ؟

.....

الاستنتاج :

.....

.....

نشاط بحثي

ابحث في المجلات والمراجع العلمية، ومن خلال شبكة الإنترنت عن أنواع الديناصورات، وهل كانت تبيض أم تلد ؟ وكيف انقرضت ؟ واكتب تقريراً مدعماً بالصور.

تدريب (٢)

اذكر خمس كوارث طبيعية تهدد حياة الكائنات الحية.

.....

نشاط تعاوني :-

تعاون مع زملائك بالفصل في دراسة أسباب المشكلات البيئية و الاخلال بالتوازن البيئي

..... ١

..... ٢

..... ٣

..... ٤

..... ٥

تدريب (٣)

ورد في أحد التقارير أن عدد أنواع الكائنات الحية الموجودة حالياً ١٠ مليون نوع، ينقرض منها كل يوم ١٢٨ نوع، احسب عدد الأنواع المنقرضة كل :

(١) شهر

(٢) سنة

(٣) عشر سنوات

(٤) مائة سنة

«بفرض ثبات معدل الانقراض»

نشاط تطبيقي :-

علاقة الموضة بالانقراض

ناقش مع زملاءك موضحاً العلاقة بين الموضة والانقراض ثم سجل اهم المعلومات :-

العلاقة بين صناعة المعاطف والأحذية والحقائب وانقراض بعض الكائنات

.....

.....

.....

.....

نشاط إثرائي: معلومات عن بعض الحيوانات المهددة بالانقراض

اجمع بيانات ومعلومات وصور من المجلات والموسوعات العلمية، وإنترنت عن بعض الحيوانات المهددة بالانقراض مثل الجمل ذو السنامين، النمر الثلجي، الحوت الأزرق، غزال الانتلوب، وإنسان الغابة (أورانج أوتان).

- الجمل ذو السنامين:

ضع صورة
الحيوان هنا

.....

.....

.....

- النمر الثلجي :

ضع صورة
الحيوان هنا

.....

.....

.....

- الحوت الأزرق :

ضع صورة
الحيوان هنا

.....

.....

.....

- غزال الأنتلوب :

ضع صورة
الحيوان هنا

.....

.....

.....

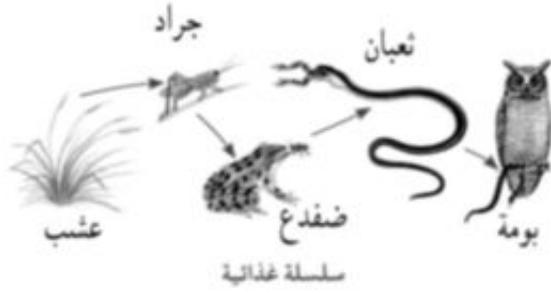
- إنسان الغابة :

ضع صورة
الحيوان هنا

.....

.....

.....



أثر الانقراض على التوازن البيئي

نشاط
(٣)

لاحظ الشكل المقابل ثم أجب

١ ماذا يحدث للثعابين عند غياب الضفادع ؟

.....

٢ ماذا يحدث للضفادع والجراد عند غياب الثعابين ؟

.....

الاستنتاج :

..... ١

..... ٢

الرفق بالحيوان

نشاط مناقشة



- يستخدم في أحد البلاد أجزاء من الدب في علاج بعض الأمراض، ومع استمرار قتل الدب للأغراض العلاجية، بات مهدداً بالانقراض، ناقش مع زملائك تحت إشراف معلمك هذه القضية، ولتكن التساؤلات التالية من موضوع النقاش :

• هل هناك خطأ في قتل الدببة لاستخدامها في علاج البشر ؟

.....

• هل تقبل استغلال الأبقار لنفوس الغرض ؟

.....

• هل هناك علاقة بين استمرارية حياة الحيوان وحياة الإنسان ؟

.....

• ما رأيك في جماعات الرفق بالحيوان ؟

.....

نشاط بحثي:

اكتب بحثاً عن أسماء وأماكن المحميات الطبيعية في مصر مستعيناً بمكتبة مدرستك أو شبكة الإنترنت مع إيضاح تاريخ نشأة وموقع وخصائص محمية سالوجا و غزال بمحافظة أسوان مع بيان أهميتها السياحية.

نشاط فردي:

أخبرك شخص أنه رأى حوت أزرق عندما كان يصطاد بالقرب من أحد الشواطئ، اكتب أكبر عدد من الأسئلة يمكنك توجيهها إلى هذا الشخص للتأكد من صدق روايته.

- ١
- ٢
- ٣
- ٤
- ٥

تدريبات الدرس الثاني



١ اختر الإجابة الصحيحة مما بين الأقواس :

(١) يستدل من على حدوث الانقراض. (الحفريات / المحميات / التطور / التوازن البيئي)

(٢) تعتبر محمية أول محمية يتم إنشائها في مصر.

(سانت كاترين / رأس محمد / وادي الحيتان / الغابات المتحجرة)

٢ اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارات التالية :

(١) موت كل أفراد النوع من الكائنات الحية. (.....)

(٢) حيوان منقرض له رأس ذئب وذيل كلب وجلد نمر. (.....)

٣ اذكر أهم العوامل التي تؤدي إلى انقراض الأنواع.

.....
.....

٤ وضع أثر انقراض أحد الأنواع من الكائنات الحية في :

(١) نظام بيئي بسيط
.....

(٢) نظام بيئي مركب
.....

٥ اذكر أهم ما يميز كل من :

(١) محمية رأس محمد
.....

(٢) منطقة وادي الحيتان
.....

٦ استخراج الكلمة غير المناسبة، ثم اذكر ما يربط بين باقى الكلمات :

(١) الدودو / الكواجا / النسر الأصلع / قط تسمينيان.
.....

(٢) الباندا / الخرتيت / الضفدعة الذهبية / النسر الأصلع.
.....

٧ علل لما يأتي :

(١) إزالة أشجار الغابات الاستوائية من أهم عوامل انقراض الأنواع.

.....

(٢) يتأثر النظام الصحراوي عند غياب أحد الأنواع الموجودة فيه.

.....

٨ أمامك عدة أشكال لحيوانات برية.. اذكر اسم كل منها ثم حدد هل هو منقرض أم مهدد بالانقراض مع بيان الأسباب التي أدت إلى ذلك :



(٤)



(٣)



(٢)



(١)

.....
.....
.....

٥ علل لما يأتي :

(١) تعتبر الأخشاب المتحجرة من الحفريات بالرغم من إنها تشبه الصخور.

.....

(٢) أهمية الحفريات فى التنقيب عن البترول.

.....

(٣) تأثر النظام البيئى البسيط عند غياب أحد الأنواع الموجودة فيه.

.....

٦ ما الذى يمثل قالب أو طابع من كل مما يأتى :

(١) قناع السوبرمان (٢) تماثيل متحف الشمع بحلوان

(٣) مكعبات الثلج (٤) موديلات عرض الأزياء

التأهل والتقييم الذاتى

عزيزى التلميذ بعد انتهائك من دراسة الوحدة الثالثة : الحفريات وحماية الأنواع من الانقراض

سجل بأية وجهه نظرك بالإجابة عن التساؤلات التالية :

(١) ما الموضوعات التى استفدت منها بدراسة هذه الوحدة ؟

.....

(٢) ما التصورات الخطأ التى كانت لديك عن بعض المفاهيم والظواهر العلمية وتم علاجها وتصويبها أثناء دراسة هذه الوحدة ؟

.....

(٣) ما الصعوبات التى واجهتك أثناء دراسة هذه الوحدة وفى تنفيذ الأنشطة ؟

.....

(٤) ما الموضوعات التى درستها وتفضل إعادة النظر فى محتواها حتى تتناسب مع مستوى فهمك ؟

.....

(٥) ما الموضوعات التى تقترح دراستها ولم يتم تضمينها فى هذه الوحدة ؟

.....

تدريبات عامة

تدريب (١)

١ اختر الإجابة الصحيحة مما بين الأقواس :

- (١) تكون أيونات موجبة الشحنة، عند اشتراكها في التفاعلات الكيميائية.
(الغازات النبيلة / اللافلزات / الهالوجينات / الأتلاء الأرضية)
- (٢) تسمى عناصر المجموعة 7A باسم
(الأتلاء / الهالوجينات / الغازات النبيلة / الأتلاء الأرضية)
- (٣) تتكون الشهب في (الأكسوسفير / الترموسفير / الميزوسفير / الستراتوسفير)
- (٤) من أهم أسباب الانقراض في عصر الانقراض الحديث
(انفجار البراكين / سقوط الكتل الجليدية / سقوط النيازك / الصيد الجائر والتلوث البيئي)

٢ اكتب المعادلات الكيميائية الدالة على :

(١) نوبان أكسيد الماغنسيوم في الماء.

.....

(٢) تفاعل غاز الكلور مع محلول بروميد البوتاسيوم.

.....

(٣) تحليل الماء كهربياً.

.....

٣ اذكر فرقاً واحداً بين كل من :

(١) جزىء الفلور وجزىء الهيليوم.

.....

(٢) ملوثات البيئة الطبيعية والصناعية.

.....

(٣) التروبوسفير والستراتوسفير.

.....

(٤) النظام البيئي البسيط والنظام البيئي المركب.

.....

٤ علل لما يأتي :

(١) جزىء الماء من الجزينات القطبية.

.....

(٢) يحفظ الصوديوم فى الكيروسين.

.....

(٣) الجزء السفلى من الستراتوسفير مناسب لتحليق الطائرات.

.....

(٤) النسر الأصلع من الأنواع المهدة بالانقراض.

.....

٥ اكتب نبذة مختصرة عن :

(١) العلاقة بين كثافة الماء ودرجة حرارتها.

.....

(٢) العلاقة بين الارتفاع عن سطح البحر والضغط الجوى.

.....

(٣) ظاهرة الاحتباس الحرارى.

.....

٦ إلى من تنسب الأعمال التالية :

(١) اكتشاف أن نواة الذرة تحتوى على بروتونات موجبة الشحنة.

.....

(٢) اكتشاف وجود حزامان مغناطيسىان حول كوكب الأرض.

.....

(٣) إصدار قائمة حمراء فى كل عام للأنواع المهدة بالانقراض.

.....

تدريب (٢)

السؤال الأول : أكمل العبارات الآتية :

- ١- في جدول مندليف تترتب العناصر حسب أوزانها الذرية .
- ٢- اكتشف العالم النيوزلندي رذرفورد أن نواة الذرة تحتوي على موجبة الشحنة .
- ٣- عناصر فلزات الاقلاء التكافؤ .
- ٤- الهالوجينات توجد في المجموعة

السؤال الثاني : ضع دائرة حول الحرف المقابل للعبارة الصحيحة فيما يلي :

- ١- عدد العناصر المعروفة حتى الآن :
أ - ٢١٦ عنصر ب - ١١٨ عنصر
ج - ٣١٦ عنصر د - ١٦ عنصر .
- ٢- الذرة في الحالة العادية يكون عدد الالكترونات السالبة فيها يساوي :
أ - عدد البروتونات ب - عدد النيوترونات .
ج - ضعف عدد البروتونات د - نصف عدد النيوترونات .
- ٣- العدد الذري للعنصر يساوي :
أ - مجموع عدد أعداد النيوترونات الموجودة داخل نواة الذرة .
ب - مجموع عدد أعداد الإلكترونات التي تدور في مستويات الطاقة حول نواة ذرته
ج - عدد البروتونات داخل النواة .
د - ب ، ج صحيحتان .
- ٤- الماء النقي كثافته في الحالة الصلبة :
أ - أقل من كثافته وهو سائل .
ب - مساو لكثافته وهو بخار .
ج - أكبر من كثافته وهو سائل د - أكبر من كثافته وهو بخار .
٥- من أشهر الأنواع المنقرضة حديثاً :
أ - طائر الدودو ب - الكواجا . ج - الضفدعة الذهبية د - جميع ما سبق

السؤال الثالث : ضع علامة (✓) أمام العبارات الصحيحة وعلامة (×) أمام العبارات غير الصحيحة فيما يلي :

- ١- فلزات الاقلاء الأرضية جيدة التوصيل للحرارة والكهرباء .
- ٢- الهالوجينات فلزات أحادية التكافؤ .
- ٣- مركبات أكاسيد النيتروجين من الملوثات التي تؤثر في طبقة الأوزون .
- ٤- توجد حفريات كاملة لحشرات محفوظة في الكهرمان .
- ٥- الجدول الدوري الحديث ترتب فيه العناصر تنازلياً حسب أوزانها الذرية .

السؤال الرابع : اكتب المصطلح العلمي المناسب للعبارات الآتية :

- ١- احدي طبقات الغلاف الجوي وتتميز بأن حركة الهواء فيها رأسية .
- ٢- الأثار وبقايا الكائنات الحية المحفوظة في الصخور الرسوبية .
- ٣- عناصر تجمع في خواصها بين خواص الفلزات واللافلزات .
- ٤- ذرة فقدت أو اكتسبت إلكترون .
- ٥- رابطة موجودة بين جزيئات الماء .

تدريب (٣)

أ) اختر الإجابة الصحيحة مما يلي :

- ١- تقع العناصر المتماثلة في الخواص في نفس :
أ - الدورة ب - المجموعة ج - النواة د - مستوي الطاقة .
- ٢- العالم الذي ترك فجوات في جدولهِ ليملاً بالعناصر الملائمة المكتشفة في المستقبل هو :
أ - موزلي ب - نيولاندر . ج - بور د - مندليف .
- ٣- الفئة التي تحتوي على مجموعات 1A ، 2A في الجدول الدوري هي :
أ - S ب - P ج - d د - f .
- ٤- العناصر التي تشغل الفئة الوسطي (d) في الجدول الدوري هي عناصر :
أ - قلووية ب - قلووية أرضية . ج - انتقالية د - خاملة .

- ٥- العالم الذي اكتشف مستويات الطاقة الرئيسية هو :
- أ - مندليف ب - بور . ج - موزلي د - رذرفورد .
- ٦- أي مما يأتي ينتمي إلى نفس المجموعة في الجدول الدوري ؟
- أ - Na, C ب - Na, Li ج - Na, Cu د - Na, Ne
- ٧- العالم الذي اكتشف أن نواة ذرة العنصر موجبة الشحنة هو :
- أ - مندليف ب - موزلي ج - رذرفورد د - بور .
- ٨- العنصر الذي عدده الذري (١٨) يعتبر :
- أ - عنصر انتقالي ب - غاز خامل . ج - عنصر فلزي د - عنصر هالوجيني .
- ٩- العنصر الذي عدده الذري (١٧) يماثل في تركيبه الكيميائي العنصر الذي عدده الذري:
- أ - ٢ ب - ٧ ج - ٩ د - ١٩ .
- ١٠- تبدأ الدورة الثالثة بعناصر أكاسيدها كالتالي :
- أ - حامضية ، مترددة ثم قاعدية ب - حامضية ، قاعدية ثم مترددة .
- ج - قاعدية ، حامضية ثم مترددة د - قاعدية ، مترددة ثم حامضية .
- ١١- الأكاسيد الفلزية هي أكاسيد :
- أ - حامضية ب - قاعدية . ج - مترددة د - متعادلة .
- ١٢- تعرف عناصر المجموعة الأولى ب :
- أ - الهالوجينات ب - الغازات الخاملة ج - الألقاء د - الألقاء الأرضية .
- ١٣- ينتمي عنصر الهيدروجين إلى :
- أ - المجموعة رقم 1A ب - المجموعة رقم 2A
- ج - المجموعة رقم 7A د - المجموعة رقم 6A .
- ١٤- أقوى عناصر الفلزات القلوية الأرضية تفاعلاً مع الماء هو :
- أ - الماغنسيوم ب - الكالسيوم ج - الباريوم د - الصوديوم .
- ١٥- أسخن طبقات الغلاف الجوي هي
- أ - التروبوسفير ب - الستراتوسفير ج - الميزوسفير د - الترموسفير .

- ١٦- أبرد طبقات الغلاف الجوي هي
- أ - التروبوسفير ب - الستراتوسفير ج - الميزوسفير د - الترموسفير .
- ١٧- تحلق الطائرات في طبقة
- أ - التروبوسفير ب - الستراتوسفير ج - الميزوسفير د - الترموسفير .
- ١٨- يستخدم جهاز في قياس الضغط الجوي .
- أ - الألتيمتر ب - الأنيريود ج - البارومتر د - أ ، ب معاً
- ١٩- تمتد طبقة من سطح البحر وحتى التروبوبوز .
- أ - التروبوسفير ب - الستراتوسفير ج - الميزوسفير د - الترموسفير
- ٢٠- يستخدم جهاز في قياس الارتفاع عن سطح الأرض .
- أ - الألتيمتر ب - الأنيريود ج - البارومتر د - أ ، ب معاً .
- ٢١- تمتد طبقة من التروبوبوز وحتى الستراتوبوز .
- أ - التروبوسفير ب - الستراتوسفير ج - الميزوسفير د - الترموسفير
- ٢٢- تنعكس الإشعاعات الكونية المشحونة في طبقة
- أ - التروبوسفير ب - الستراتوسفير ج - الميزوسفير د - الأيونوسفير
- ٢٣- تمتد طبقة من الستراتوبوز إلى الميزوبوز .
- أ - التروبوسفير ب - الستراتوسفير ج - الميزوسفير د - الترموسفير
- ٢٤- تعتبر طبقة شديدة التخلخل .
- أ - التروبوسفير ب - الستراتوسفير ج - الميزوسفير د - الترموسفير .
- ٢٥- تقل درجة الحرارة بمقدار على ارتفاع ٢ كيلو متر فوق سطح الأرض .
- أ - ٦,٥ م° ب - ١٣ م° ج - ٥,٦ م° د - ٩,٧٥ م°
- ٢٦- الضغط الجوي هو عمود الهواء على وحدة المساحات .
- أ - كتلة ب - حجم ج - وزن د - كثافة .
- ٢٧- تحترق الشهب المضيئة في طبقة
- أ - التروبوسفير ب - الستراتوسفير ج - الميزوسفير د - الترموسفير .
- ٢٨- توجد منطقة الأيونوسفير في الجزء العلوي من طبقة
- أ - التروبوسفير ب - الستراتوسفير ج - الميزوسفير د - الترموسفير

- ٢٩- يتحرك الهواء في طبقة الستراتوسفير
- أ - أفقياً ب - رأسياً ج - دوامياً د - لا توجد إجابة صحيحة .
- ٣٠- يحاط الأيونوسفير بحزامين
- أ - مغناطيسين ب - كهربيين ج - أيونيين د - حراريين .
- ٣١- الضغط الجوي على قمة الجبل الضغط الجوي عند سطح البحر .
- أ - أكبر من ب - أقل من ج - يساوي د - نصف قيمة .
- ٣٢- الضغط الجوي المعتاد عند سطح البحر حوالي مللي بار .
- أ - ٧٦ ب - ١٠٠٠ ج - ١٠١٣, ٢٥ د - ١٣٠٠ .
- ٣٣- يعتبر أول طبقة من طبقات الغلاف الجوي .
- أ - التروبوسفير ب - الستراتوسفير ج - الميزوسفير د - الثرموسفير .
- ٣٤- يعتبر ثاني طبقة من طبقات الغلاف الجوي .
- أ - التروبوسفير ب - الستراتوسفير ج - الميزوسفير د - الثرموسفير
- ٣٥- تقع طبقة الأوزون في
- أ - التروبوسفير ب - الستراتوسفير ج - الميزوسفير د - الثرموسفير
- ٣٦- يتكون جزئ الأوزون من
- أ - أربع ذرات هيدروجين ب - ذرتين أكسجين ج - ثلاث ذرات أكسجين د - ذرة أكسجين .
- ٣٧- تمتص طبقة الأوزون
- أ - الأشعة تحت الحمراء ب - الأشعة فوق البنفسجية . ج - أشعة إكس د - الأشعة الضوئية
- ٣٨- يظهر ثقب الأوزون أعلى
- أ - القطب الشمالي ب - خط الاستواء ج - الشرق الأوسط د - القطب الجنوبي .
- ٣٩- يستخدم في إطفاء الحرائق .
- أ - غاز بروميد الميثيل ب - الهالونات ج - أكاسيد النيتروجين د - الأشعة فوق البنفسجية .

- ٤٠- تتحلط مركبات CFCs تحت تأثير الأشعة فوق البنفسجية لتحرر ذرات
- أ - الكربون ب - الكلور ج - الأكسجين د - الفريون .
- ٤١- يعتبر عنصر..... المكون الأساسي للأوزون.
- أ - النيتروجين ب - الأكسجين
- ج - الهيدروجين د - كل ما سبق
- ٤٢- طبقة الأوزون التي لا تسمح بنفاذ الأشعة فوق البنفسجية
- أ- البعيدة ب - المتوسطة ج - أ ، ب معاً د - القريبة .
- ٤٣- تعتبر..... لها تأثير حراري كبير .
- أ - الأشعة تحت الحمراء ب - الأشعة فوق البنفسجية .
- ج - أشعة الضوء المرئي د - كل ما سبق .
- ٤٤- يزداد ثقب الأوزون في..... من كل عام .
- أ - أكتوبر ب - سبتمبر ج - ديسمبر د - يناير .
- ٤٥- يستخدم..... كمبرد في أجهزة التبريد .
- أ - غاز بروميد الميثيل ب - الهالونات .
- ج - أكاسيد النيتروجين د - الفريون .
- ٤٦- يستخدم..... كمبيد حشري لحماية مخزون المحاصيل الزراعية .
- أ - غاز بروميد الميثيل ب - الهالونات .
- ج - أكاسيد النيتروجين د - الفريون .
- ٤٧- ينتج..... من احتراق وقود الطائرات الأسرع من الصوت (الكونكورد).
- أ - غاز بروميد الميثيل ب - الهالونات .
- ج - أكاسيد النيتروجين د - الفريون .
- ٤٨- من الآثار السلبية لأحترار العالمي.....
- أ - ذوبان الجليد عند القطب الشمالي والقطب الجنوبي .
- ب - التغيرات المناخية الحادة .
- ج - نقص كمية الأوزون في الغلاف الجوي
- د - أ ، ب معاً .

- ٤٩- يحدث الأحترار العالمي نتيجة
- أ - نقص كمية ثاني أكسيد الكربون في الغلاف الجوي .
 ب - زيادة كمية ثاني أكسيد الكربون في الغلاف الجوي .
 ج - نقص كمية النباتات على الأرض .
 د - ب ، ج معاً .
- ٥٠- تقاس درجة الأوزون بوحدة تسمى
- أ - مللي بار ب - كم ج - °C د - دوبسون .
- ٥١- زيادة نسبة غاز ثاني أكسيد الكربون يرجع إلى
- أ - قطع الأشجار ب - إحتراق الغابات
 ج - احتراق الوقود الحفري د - كل ما سبق .
- ٥٢- ذوبان الثلج والجليد في كلا القطبين الشمالي والجنوبي أدى إلى إنقراض الحيوانات القطبية مثل
- أ - التمساح ب - الغزال ج - القرد د - الدب القطبي .
- ٥٣- أي من المصطلحات التالية أكثرها دقة في التعبير عن آثار وبقايا الكائنات الحية القديمة المحفوظة في الصخور الرسوبية :
- أ - الإنقراض ب - القائمة الحمراء .
 ج - الحفريات د - التحجر .
- ٥٤- لكي نحصل على حفرة لأي كائن ، ما الذي نتوقعه أن يتوفر له ؟ :
- أ - هيكل صلب ب - وسط يحميه من التحلل .
 ج - الدفن السريع بعد موته د - جميع ما سبق .
- ٥٥- عند تجمد المادة الصمغية المفرزة من أشجار الصنوبر التي كانت موجودة في العصور الجيولوجية القديمة فإنها تكون :
- أ - حفرة كائن كامل ب - حفرة كهرومان .
 ج - حفرة الترايلوبيت د - حفرة النيموليت .
- ٥٦- هل تعتبر قطعة الكيك قالباً مصمماً ؟ :
- أ - نعم ، لأنها تحمل نفس التفاصيل الخارجية للقالب .
 ب - نعم ، لأنها تحمل نفس التفاصيل الداخلية للقالب .
 ج - لا ، لأنها تحمل نفس التفاصيل الداخلية والخارجية للقالب .
 د - لا ، لأنها لا تحمل أي تفاصيل للقالب .

- ٥٧- إذا كنت من هواة جمع أصداف القواقع والمحار من على شاطئ البحر .
فأيهما يمكن عمل نموذج لحفرية تعرف بالطابع ؟
أ - فقط صدفة قوقع الأمونيت
ب - فقط صدفة المحار .
ج - صدفة قوقع الأمونيت والمحار معاً د - لا تصلح هذه الأصداف لعمل حفرة
- ٥٨- حفرة أثر أنفاق الديدان تكونت بسبب :
أ - وجود هيكل صلب .
ب - نشاط الديدان أثناء حياتها .
ج - لموت الديدان نفسها ودفنها سريعاً في صخور رسوبية لينة .
د - لموت الديدان نفسها ودفنها سريعاً في طبقات الثلج .
- ٥٩- ما نوع الحفرية المتكونة عند وقوع ورقة نباتية على صخر رسوبي لين
في بداية تكوينه ثم تصلب ؟ :
أ - أثر ب - طابع ج - قالب د - حفرة متحجرة .
- ٦٠- هل يعد بيض الديناصور من أمثلة الحفريات المتحجرة ؟
أ - نعم ، لإحلال المعادن محل مادتها العضوية جزء بجزء .
ب - نعم ، لأنها تحمل التفاصيل الداخلية للبيض .
ج - لا ، لأنها لا تعتبر حفرة .
د - لا ، لأنها تدل على بقايا الديناصور بعد موته .
- ٦١- ماذا حدث عند إحلال السليكا محل خشب جذوع وسيقان الأشجار التي
يزيد عمرها على ٣٥ مليون سنة ؟
أ - تكونت حفرة لكائن كامل
ب - تكونت حفرة متحجرة .
ج - تكونت حفرة الترايلوبيت د - تكونت حفرة سن الديناصور
- ٦٢- لا تعتبر كل الحفريات المعروفة حفرة مرشدة ، وذلك لأنها تتميز :
أ - بمدى زمني طويل ومدى جغرافي محدود .
ب - بمدى زمني قصير ومدى جغرافي واسع .
ج - بمدى زمني طويل ومدى جغرافي واسع .
د - بمدى زمني قصير ومدى جغرافي محدود .
- ٦٣- أي من الحفريات التالية تدل على أن البيئة المعاصرة لتكوينها كانت
بيئة استوائية حارة مطيرة ؟
أ - النيموليت ب - السرخسيات . ج - المرجان د - الأركيوتريكس

٦٤- يشير السجل الحفري إلى تطور الحياة من البسيط غلى الراقى فى الباتات ، والدلىل على ذلك أن :

أ - كاسيات البذور سبقت عازيات البذور

ب - السراخس سبقت الحزازيات .

ج - الطحالب سبقت الحزازيات والسراخس .

د - الحزازيات سبقت الطحالب .

٦٥- أى الحفريات التالىة تلعب دوراً هاماً فى التنقيب عن البترول ؟ :

أ - الفورامنيفرا والرادىولارىا .

ب - النىموليت والامونيت .

ج - الفورامنيفرا والترابىلوبيت

د - الرادىولارىا والنىموليت .

٦٦- أى العبارات التالىة أكثرها دقة فى وصف مفهوم الانقراض ؟ :

أ - تاريخ موت آخر فرد من أفراد النوع الواحد .

ب - التناقص المستمر فى إعداء أفراد النوع الواحد من دون تعوىض .

ج - كل ما يخص الكائنات الحىة والمكونات غير الحىة فى بىئة ما .

د - المسار الذى تأخذه الطاقة عند انتقالها من كائن حى إلى كائن حى داخل النظام البىئى .

ب - أكمل العبارات الآتية :

١- قام العالمان و بإجراء تعديلات على جدول مندلىف .

٢- قام العالم مندلىف بوضع سلسلتى..... و فى أسفل الجدول الدورى .

٣- تشتمل الفئة (d) على العناصر

٤- تبدأ العناصر الانتقالىة من الدورة فى الجدول الدورى الحدىث .

٥- يتألف الجدول الدورى الحدىث من دورات أفقىة ، مجموعة رأسىة .

٦- بزيادة العدد الذرى ، فإن قىم الأحجام الذرىة خلال الدورات بالجدول الدورى .

- ٧- بزيادة العدد الذري ، فإن قيم السالبية الكهربية خلال المجموعات بالجدول الدوري .
- ٨- تبدأ كل دورة في الجدول الدوري الحديث بعناصر وتنتهي بعناصر
- ٩- كثافة الهواء على قمة الجبل من كثافة الهواء عند سطح البحر .
- ١٠- سمك طبقة التروبوسفير حوالي
- ١١- كلما ارتفعنا واحد كيلومتر عن سطح البحر درجة الحرارة بمقدار
- ١٢- يكون الضغط الجوي عند سطح البحر مساويا ميلي بار .
- ١٣- يستخدم جهاز الأنيريود في
- ١٤- يمتد الستراتوسفير بسمك يساوي كيلو متر .
- ١٥- عند تكون غاز الأوزون يمتص جزيء الأكسجين التي تتسبب في كسر الرابطة بين لتتحد كل ذرة مع مكونه جزيء أوزون .
- ١٦- الأشعة فوق البنفسجية ثلاث أنواع هي ، ، ،
- ١٧- من التأثيرات الضارة للأشعة فوق البنفسجية البعيدة والمتوسطة على الإنسان ، ، ،
- ١٨- من التأثيرات الضارة للأشعة فوق البنفسجية البعيدة والمتوسطة على البرمائيات ، ، ،
- ١٩- من التأثيرات الضارة للأشعة فوق البنفسجية البعيدة والمتوسطة على الأحياء البحرية ، ، ،
- ٢٠- من التأثيرات الضارة للأشعة فوق البنفسجية البعيدة والمتوسطة على النباتات الأرضية ، ، ،

- ٢١- يتكون غاز الأوزون على خطوتين :
- أ - كسر رابطة جزيء عند امتصاصه للأشعة فوق البنفسجية متحولاً إلى ذرتي
- ب - اتحاد كل ذرة أكسجين حرة مع مكونه جزيء أوزون .
- ٢٢- تعتبر و و من ملوثات طبقة الأوزون
- ٢٣- يستخدم كمبيد حشري لحماية مخزون المحاصيل الزراعية .
- ٢٤- عندما ترتفع كثافة الغازات الدفيئة في الغلاف الجوي للأرض فيسمح بمرور
- ٢٥- من توصيات برتوكول منتريال و
- ٢٦- ظاهرة الاحترار العالمي تعني
- ٢٧- النانومتر يساوي متر .
- ٢٨- يسمح الزجاج بمرور أشعة ، ، الصادرة من الشمس لتمتصها الأرض في الصوبة الزجاجية .
- ٢٩- تطفئ الأنوار في برج إيفل بفرنسا ومشروع الصوت والضوء بمعبد أبو سمبل بأسوان ومعالم أخرى في يوم
- ٣٠- الحفرية هي آثار وبقايا الكائنات الحية المحفوظة في
- ٣١- تختلف أنواع الحفريات تبعاً لطرق
- ٣٢- الوسط الملائم لتكوين حفرية الماموث هو
- ٣٣- للحصول على حفرية كائن كامل لا بد أن يتم دفنه بمجرد موته في وسط يحميه من
- ٣٤- اكتشفت حفرية الماموث في أوائل القرن وكان لا يزال محتفظاً بـ
- ٣٥- يفرز الصمغ من التي انتشرت في بعض العصور الجيولوجية

٣٦- عندما تتآكل صدفة قوقع سوف تترك

يحمل التفاصيل الداخلية للقوقع .

٣٧- يتضح من دراسة السجل الحفري أن ظهرت أولاً في

٣٨- وجود حفريات مثل الراديولاريا والفورامنغرا في صخور الآبار الاستكشافية تدل على الصخور الموجودة بها والظروف الملائمة لتكوين

٣٩- الانقراض هو التناقص المستمر في أفراد النوع من الكائنات الحية دون حتى

كل أفراد النوع .

٤٠- تدل الحفريات الموجودة في صخور المناطق المختلفة والمعروفة باسم على انقراض أنواع من الكائنات الحية ، وعلى أن معظمها ثم قبل نشأة الإنسان .

٤١- تؤدي إزالة الغابات إلى و

٤٢- تهافت الكثير على فراء وجللود الحيوانات أدي إلى مئات الأنواع من و.....

٤٣- أكمل الجدول التالي

طبقة الهواء الجوي	ترتيبها	سمكها	مكوناتها
١-	الطبقة الثالثة
٢- الستراتوسفير
٣-	٥٩٠ كم

جـ - ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة خطأ (×) أمام العبارة غير الصحيحة مع تصحيح الخطأ:

- () (١) تم تصنيف العناصر الكيميائية في جدول لتسهيل دراستها.
- () (٢) تم وضع العناصر ذات الخاصية الفيزيائية والكيميائية المتشابهة في دورات أفقية.
- () (٣) رتب مندليف العناصر ترتيباً تنازلياً وفق أوزانها الذرية.
- () (٤) قام مندليف بوضع أكثر من عنصر في مكان واحد مثل النيكل والكوبلت.
- () (٥) اكتشف رذرفورد أن نواة الذرة تحتوي على بروتونات موجبة الشحنة.
- () (٦) يزداد العدد الذري لكل عنصر بمقدار الواحد الصحيح عن العنصر الذي يسبقه في نفس الدورة.
- () (٧) اكتشف العالم بور مستويات الطاقة الأساسية.
- () (٨) يرمز مجموعات العناصر الانتقالية بالرمز (d).
- () (٩) عدد العناصر المعروفة إلى الآن ٩٢ عنصراً.
- () (١٠) تقل قيم الأحجام الذرية في الدورات بزيادة العدد الذري.
- () (١١) في جزيء الماء عنصر الأكسجين له قابلية أكبر لجذب الكترولونات الرابطة عن عناصر هيدروجين.
- () (١٢) تصبح الرابطة التساهمية قطبية عندما يصبح الفرق في السالبة الكهربائية بين الذرات المرتبطة = صفر.
- () (١٣) من السهل التعرف على أشباه الفلزات من تركيبها الإلكتروني.
- () (١٤) تبدأ كل دورة بفلز ضعيف.
- () (١٥) تزداد الخاصية الفلزية في المجموعة (1A) كلما اتجهنا من أعلى المجموعة إلى أسفلها.
- () (١٦) توجد ٥٠% من كتلة الغلاف الجوي في مساحة ما بين مستوى سطح البحر وحتى ارتفاع ٣ كم.

- () (١٧) التروبوسفير هي الطبقة الاولى من الغلاف الجوي .
- () (١٨) تحدث كافة الظواهر الجوية مثل الامطار والرياح والسحب في طبقة الايونوسفير .
- () (٢٠) تسبح الاقمار الصناعية حول الارض في منطقة تسمى الاكسوسفير .
- () (٢١) الضغط الجوي المعتاد عند سطح البحر يساوي ٧٦ مللي بار .
- () (٢٢) تقل درجة الحرارة في التروبوسفير بمعدل ٥ , ٦ درجة كلما ارتفعنا واحد كيلو متر .
- () (٢٣) تحاط طبقة الايونوسفير بحزام فان ألين المسئول عن تشتيت الاشعة الكونية الضارة بعيدا عن الارض .
- () (٢٤) الستراتوسفير هي الطبقة الثالثة في الغلاف الجوي .
- () (٢٥) يتحرك الهواء افقيا في الجزء السفلي من الستراتوسفير .
- () (٢٦) تحتوي طبقة التروبوسفير علي معظم الغلاف الجوي .
- () (٢٧) يستخدم جهاز الالتيميتر لتعيين ارتفاع الطائرات عن مستوى سطح البحر
- () (٢٨) ظاهرة الاورورا تظهر في شكل ستائر ضوئية ملونة عند القطبين الشمالي والجنوبي
- () (٢٩) يفضل الطيارين التحليق بطائراتهم في الطبقة العلوية من الميزوسفير
- () (٣٠) يتحرك الهواء رأسيا في الستراتوسفير
- () (٣١) تقع طبقة الاوزون في طبقة الستراتوسفير
- () (٣٢) المللي بار هي وحدة قياس درجة الاوزون
- () (٣٣) زيادة نسبة غاز ثاني اكسيد الكربون في الغلاف الجوي يؤدي إلي ارتفاع في درجة الحرارة
- () (٣٤) نقص كمية النباتات علي الارض يؤدي إلي ارتفاع في درجة الحرارة
- () (٣٥) انقرض بعض الحيوانات القطبية من الاثار السلبية لظاهرة الاحترار العالمي

- (٤) تزداد قيم السالبية الكهربية في المجموعات بزيادة العدد الذري .
- (٥) تنتهي كل دورة بعنصر لا فلزي .
- (٦) يتواجد اقوي العناصر اللافلزية في المجموعة الاولى .
- (٧) تعتبر الاكاسيد اللافلزية اكاسيد قاعدية .
- (٨) تعرف عناصر المجموعة الاولى (1A) باسم الفلزات القلوية الارضية .
- (٩) حفرية الاركيبوتركس نوع من الافيال المنقرضة .
- (١٠) تحافظ مادة الصمغ علي الحشرات بداخلها من التحلل .
- (١١) القالب نسخة طبق الاصل للشكل الخارجي للصدفة .
- (١٢) الاثر هو ما يتركه جسم الكائن الحي بعد موته في الصخور الرسوبية .
- (١٣) تتآكل صدفة المحار بعد ان تملأ الرواسب المعدنية فجواته تاركة قالباً صخرية لتفاصيل السطح الداخلي .
- (١٤) تعتبر الاخشاب المتحجرة من الصخور .
- (١٥) تستخدم حفرية النيموليت في تحديد عمر الصخور الرسوبية .
- (١٦) حفرية الامونيت تدل علي ان البيئة المعاصرة لتكوينها كانت بحار دافئة صافية ضحلة .
- (١٧) حفريات السرخسيات تدل علي ان البيئة المعاصرة لتكوينها كانت قاع بحر .
- (١٨) تضم البيئة الصحراوية حوالي ثلث انواع الكائنات الحية علي اليابس .
- (١٩) الكواجا من اشهر الانواع المنقرضة قديماً .
- (٢٠) الديناصورات من اشهر الانواع المنقرضة حديثاً .
- (٢١) الحمام المهاجر من الطيور التي لا تطير لصغر حجمها .
- (٢٢) تضم القائمة الحمراء حوالي خمسة الاف نوع منقرض لعام ٢٠٠٨ .
- (٢٣) النظام البيئي هي اماكن امنه يتم تخصيصها لحماية الانواع المهددة بخطر الانقراض في اماكنها الطبيعية .

(هـ) اكتب المصطلح العلمي الذي تدل عليه العبارات التالية :

- (١) ترتيب العناصر تصاعدياً حسب اوزانها الذرية .
- (٢) ترتيب العناصر تصاعدياً حسب اعدادها الذرية .

- (٣) الصفوف الافقية في جدول مندليف .
- (٤) الاعمدة الراسية في جدول مندليف .
- (٥) يرمز لها بالاحرف K , L , M , N , O .
- (٦) يرمز لها بالاحرف s , p , d , f .
- (٧) نوع من العناصر يرمز له بالاحرف (B) .
- (٨) الفئة التي تحتوي علي مجموعات من الثالثة (3A) الي المجموعة (6A) .
- (٩) الفئة التي تحتوي علي سلاسل اللانثيدات والكتنيدات .
- (١٠) مقدرة الذرة في الجزئ التساهمي لجذب الكترولونات الرابطة الكيميائية نحوها .
- (١١) نوع من الاكاسيد تتفاعل كأنها اكاسيد قاعدية او حامضية وفقا لظروف التفاعل .
- (١٢) نوع من العناصر تحتوي الكترولونات تكافؤها علي اقل من من ٤ الكترولونات .
- (١٣) نوع من العناصر تحتوي الكترولونات تكافؤها علي اكثر من من ٤ الكترولونات .
- (١٤) مجموعة تحتوي علي اقوي اللافلزات .
- (١٥) الفئة التي تحتوي علي مجموعات من (3A) الي المجموعة (7A) .
- (١٦) منطقة بين الميزوسفير والثرموسفير .
- (١٧) الطبقة الرابعة من الغلاف الجوي .
- (١٨) جهاز يستخدم لقياس الضغط الجوي .
- (١٩) طبقة الغلاف الجوي التي يتحرك فيها الهواء افقيا .
- (٢٠) حزامان مغناطيسيان يساعدا في انعكاس الاشعاعات الكونية الضارة بعيدا عن الارض .
- (٢١) ظاهرة تبدو كستائر ضوئية ملونة تري من كلا القطبين علي الارض .
- (٢٢) طبقة الغلاف الجوي التي تحتوي علي كمية محدودة من غازي الهليوم والهيدروجين فقط .
- (٢٣) المنطقة التي يندمج فيها الغلاف الجوي بالفضاء الخارجي .

- (٢٤) ظاهرة تزيد من نسبة ثاني اكسيد الكربون وتؤدي الي ارتفاع في درجة الحرارة .
- (٢٥) نوع من الغاز يتكون من الستراتوسفير .
- (٢٦) الغاز الناتج من تفاعل ذرة الكلور مع غاز الاوزون .
- (٢٧) نوع من الاشعة التي تتسبب في ارتفاع درجة الحرارة في طبقة الستراتوسفير .
- (٢٨) أثار وبقايا الكائنات الحية القديمة المحفوظة في الصخور الرسوبية .
- (٢٩) الأثار الدالة علي نشاط الكائنات الحية القديمة اثناء حياتها .
- (٣٠) الأثار الدالة علي نشاط الكائنات الحية القديمة بعد موتها .
- (٣١) عملية تحول اجزاء الكائنات الحية القديمة الي مواد صخرية نتيجة احلال المعادن محل المادة العضوية للكائن .
- (٣٢) حفريات لكائنات حية عاشت لمدي زمني قصير ومدي جغرافي واسع .
- (٣٣) الحفريات الموجودة في صخور المناطق المختلفة والتي يستدل منها علي تطور وانقراض الكائنات الحية .
- (٣٤) النقاقص المستمر في اعداد افراد النوع الواحد من الكائنات الحية دون تعويض بالتكاثر .
- (٣٥) صيد الحيوانات البرية بطريقة عشوائية غير منظمة بشكل يعرضها للانقراض .
- (٣٦) المسار الذي تأخذه الطاقة عند انتقالها من كائن حي الي كائن حي اخر داخل النظام البيئي .
- (٣٧) نظام بيئي يتأثر بشدة عند غياب نوع من انواع الكائنات الحية الموجودة فيه .
- (٣٨) نظام بيئي لا يتأثر كثيرا عند غياب نوع من انواع الكائنات الحية الموجودة فيه .
- (٣٩) أماكن آمنه يتم تخصيصها لحماية الانواع المهددة بخطر الانقراض في اماكنها الطبيعية .

(و) أسئلة المزاوجة :

صل من (أ) ما يناسبه من (ب) في الجدول التالي :-

-١

(ب)	(أ)
أ- جهاز يستخدم لتحديد طقس اليوم	١- الالتيومتر
ب- طبقة مناسبة لتحليق الطائرات	٢- الانيرويد
ج- جهاز يستخدم لقياس ارتفاع الطائرات	٣- التروبوسفير
د- اسخن طبقة في الغلاف الجوي	٤- الستراتوسفير
هـ- الطبقة التي تحوي كل ظواهر الطقس	٥- الترموسفير
و- ابرد منطقة في الغلاف الجوي	٦- الميزوسفير

-٢

العمود (ب)	العمود (أ)
أ- الراديولاريا	١- حفرية تدل علي تفاصيل حياة نبات قديم هي
ب- الاركيوبتركس	٢- حفرية تدل علي الظروف الملائمة لتكوين البترول هي
ج- المرجان	٣- حفرية تعتبر حلقة وصل بين الزواحف والطيور هي
د- الاخشاب المتحجرة	٤- حفرية لا فقارية سبقت الفقاريات علي مسرح الحياة هي
هـ- الديناصورات	

العمود (ب)	العمود (أ)
أ- السجل الحفري	١- عملية تحول اجزاء الكائنات الحية الي مواد صخرية هي
ب- التحجر	٢- الحفريات الموجودة في صخور المناطق المختلفة وتدل علي انقراض وتطور الكائنات هي
ج- المحميات الطبيعية	٣- احد العوامل التي تؤدي للانقراض في العصر الحديث هي
د- الكوارث الطبيعية	٤- قائمة تضم الكائنات المهددة بالانقراض وتصنيفها طبقا لدرجة الخطورة هي
هـ- القائمة الحمراء	

الأسئلة المقالية وحل المشكلات :

(أ) علل :

- (١) يعتبر الفلور من اقوى العناصر اللافلزية .
- (٢) يعتبر السيزيوم اقوى العناصر الفلزية .
- (٣) يعتبر ثاني اكسيد الكبريت اكسيد حامضي .
- (٤) ينتمي اكسيد الباريوم علي الاكاسيد القاعدية .
- (٥) يعتبر اكسيد الالومنيوم من الاكاسيد المترددة .
- (٦) بزيادة العدد الذري تقل قيم الاحجام الذرية للعناصر .
- (٧) يعتبر النشادر (NH_3) مركب تساهمي قطبي .
- (٨) من الصعب التعرف علي خصائص اشباه الفلزات من تركيبها الالكتروني .
- (٩) تتواجد الامطار والرياح والسحب في التروبوسفير .
- (١٠) الايونوسفير مهم جدا لمحطات الراديو .
- (١١) حدوث ظاهرة الأورورا .
- (١٢) الجزء العلوي من الترموسفير يسمى الايونوسفير .

- (١٣) تزداد درجة الحرارة بالارتفاع في طبقة الستراتوسفير .
- (١٤) استمرارية تآكل طبقة الاوزون .
- (١٥) طبقة الاوزون تعمل كدرع واقى للكائنات الحية .
- (١٦) زيادة نسبة غاز ثاني اكسيد الكربون في الغلاف الجوي .
- (١٧) حظر تداول او انتاج مركبات CFCs في كل الدول .
- (١٨) تعتبر الاخشاب المتحجرة من الحفريات بالرغم من انها تشبه الصخور .
- (١٩) يعتبر الكهرمان وسط مناسب لتكون حفريات كائن كامل .
- (٢٠) خطورة ازالة الغابات الاستوائية علي حياة الكائنات الحية .
- (٢١) يتأثر النظام الصحراوي عند غياب احد الانواع الموجودة فيه .
- (٢٢) خطورة الصيد الجائر علي الحيوانات البرية .
- (٢٣) قيام المزارعين باصطياد قط تسمينيان .
- (٢٤) طائر الدودو فريسة سهلة الاصطياد .
- (٢٥) يعتبر الخرتيت من الحيوانات المهتدة بالانقراض .
- (٢٦) اهتمام حكومات بعض الدول بإنشاء المحميات الطبيعية .
- (٢٧) اختيار هيئة اليونسكو منطقة وادي الحيتان كمناطق تراث عالمي .

(ب) ماذا يحدث في الحالات الآتية؟

- (١) وضع شريط من الماغنسيوم داخل أنبوبة تحتوي علي الأكسجين .
- (٢) إضافة محلول صبغة عباد الشمس البنفسجي الي هيدروكسيد الماغنسيوم .
- (٣) اضافة محلول صبغة عباد الشمس البنفسجي الي مخبار يحتوي علي قطعة من الفحم المشتعل .
- (٤) نوبان اكسيد الماغنسيوم في الماء .
- (٥) عدم وجود فرق في السالبة الكهربائية بين ذرة الهيدروجين وذرة الأكسجين في جزئ الماء .
- (٦) هبوط درجة حرارة الماء الي 4°C .
- (٧) انخفاض قيمة الحرارة الكامنة للماء .

- (٨) تفكك الماء الي عنصريه بالتسخين .
- (٩) إمرار تيار كهربى خلال فولتامتر هو فمان يحتوى على ماء محمض .
- (١٠) إلقاء المنظفات الصناعية فى الماء .
- (١١) انغماس الحشرات القديمة فى الكهرمان .
- (١٢) تصلب الرواسب المعدنية داخل قوقع الامونيت ثم تأكلت صدفته .
- (١٣) وضع صدفه محار على سطح قطعة صلصال مستوية ثم الضغط عليها برفق .
- (١٤) التطور المستمر فى صناعة اسلحة الصيد .
- (١٥) صيد الحمام المهاجر باعداد هائلة .
- (١٦) انقراض نوع من نظام بيئى متزن .
- (١٧) سقوط الامطار الحامضية على اشجار الغابات .
- (١٨) ضعف معدلات تكاثر الحمام المهاجر .

(ج) قارن بين كل مما يأتى :

- ١- الاقلاء والاقلاء الارضية .
- ٢- المجموعة والدورة فى الجدول الدورى .
- ٣- خاصية الحجم الذرى وخاصية السالبية الكهربائية فى الجدول الدورى (من حيث التعريف) .
- ٤- الاليتيمتر و الانيرويد (من حيث الاستخدام) .
- ٥- طبقة التروبوسفير وطبقة الايونوسفير (من حيث الضغط ودرجة الحرارة) .
- ٦- طبقة الميزوسفير وطبقة الترموسفير (من حيث درجة الحرارة) .
- ٧- الضغط الجوى والغلاف الجوى (من حيث التعريف) .

(د) اذكر فرقا واحدا بين كل مما يأتى :

- ١- الطابع والاثر .
- ٢- حفريه الماموث وحفريه الكهرمان .
- ٣- حفريات السرخسيات وحفريات المرجان .
- ٤- حفريه النيموليت وحفريه الفورامنفران .

- ٥- النظام البيئي البسيط والنظام البيئي المركب .
٦- مميزات محيمة رأس محمد ومميزات منطقة وادي الحيطان .

(هـ) ماذا نعني بكل مما يأتي.....؟

١٣- النانومتر	١- بروتوكول مونتريال
١٤- الحفرية	٢- مركبات CFCs
١٥- الحفرية المرشدة	٣- IPCC
١٦- الانقراض	٤- الاحترار العالمي
١٧- التحجر	٥- STP
١٨- القائمة الحمراء	٦- ثقب الازون
١٩- الاثر	٧- دوبسون
٢٠- القالب	٨- NON-CFC
٢١- الجمعية العالمية IUCN	٩- الغازات الدفيئة
٢٢- السجل الحفري	١٠- المصابيح الموفرة للطاقة
٢٣- الحفرية المتحجرة	١١- الاحتباس الحراري
	١٢- معدل الضغط ودرجة الحرارة

(و) ما أهمية كل مما يأتي.....؟

- ١- حزامي فان ألين
٢- طبقة الازون
٣- الالتميتتر
٤- طبقة التربوسفير
٥- منطقة الايونوسفير
٦- منطقة الاكسوسفير
٧- الاقمار الصناعية
٨- الانيرويد
٩- طبقة الميزوسفير

(ز) اذكر مثالا واحدا لكل من :

١- الاثر

٢- القالب المصمت

٣- الطابع

٤- حفرية كائن كامل

٥- الحفرية المتحجرة

٦- حفرية كائنات دقيقة

٧- طائر مهدد بالانقراض

٨- نبات مهدد بالانقراض

٩- طائر منقرض

١٠- طائر موطنه الاصلي بامريكا الشمالية

١١- حيوان يقطن غابات البامبو

اختبار (١)

السؤال الأول:

أكمل العبارات الآتية:

- ١- رتب مندليف العناصر على حسب التشابه في
- ٢- تمنع طبقة الأوزون مرور الأشعة إلى سطح الأرض.
- ٣- من الحيوانات المنقرضة في الأزمنة القديمة
- و.....
- ٤- يحفظ الصوديوم تحت سطح حتى لا يتفاعل مع

السؤال الثاني:

اختر الإجابة الصحيحة:

- ١- يبدأ ظهور العناصر الانتقالية ابتداء من الدورة
- أ- الثانية .
- ب- الثالثة
- ج- الرابعة
- د- الخامسة
- ٢- انقراض قط تسمانيان يرجع إلى
- أ- الصيد الجائر .
- ب- تدمير الموطن الأصلي
- ج- التلوث البيئي
- د- تغيرات المناخ
- ٣- تسمى الطبقة الثانية من الغلاف الجوي بـ
- أ- الستراتوسفير .
- ب- الترموسفير
- ج- تروبوسفير
- د- ميزوسفير
- ٤- بلورة الثلج الشكل
- أ- سداسية .
- ب- خماسية
- ج- ثمانية
- د- رباعية

٥- الحفريات الموجودة فى صخور الأحجار الجيرية بجبل المقطم هى

- أ- السرخسيات
ب- المرجان
ج- النيموليت
د- جميع ما سبق
٦- من أمثلة الكائنات المهتدة بالانقراض
- أ- النسر الأصلع
ب- الحمام المهاجر
ج- قط تسمينان
د- الديناصور

السؤال الثالث:

علل لكل مما يأتى :

- ١- يستخدم النيتروجين المسال فى حفظ قرنية العين.
٢- الجزء السفلى من طبقة الستراتوسفير مناسب لتحليق الطائرات.
٣- تعتبر الأخشاب المتحجرة من الحفريات.

السؤال الرابع:

ضع علامة (✓) أمام العبارات الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارات غير الصحيحة فيما يلى:

- ١- عناصر الفئة « P » تترتب فى خمس مجموعات. ()
٢- تشير الحفريات المرشدة إلى عمر الصخور الرسوبية. ()
٣- الهالونات تنتج من الطائرات الأسرع من الصوت. ()
٤- الألتيمتر هو جهاز لتعيين ارتفاع الطائرات بمعلومية الضغط الجوى. ()
٥- عناصر المجموعة (IA) و (2A) جيدة التوصيل للحرارة والكهرباء. ()
٦- يقل الضغط الجوى بزيادة الارتفاع عن سطح البحر. ()

اختبار (٢)

السؤال الأول:

أ- اختر الإجابة الصحيحة:

- ١- يوجد بين جزيئات الماء روابط
 - أ- فلزية.
 - ب- أيونية.
 - ج- هيدروجينية.
 - د- تساهمية.
 - ٢- يتحرك الهواء فى طبقة التروبوسفير
 - أ- أفقياً.
 - ب- رأسياً
 - ج- مائلاً
 - د- لا توجد إجابة صحيحة
 - ٣- حجم غاز الهيدروجين المتصاعد من التحليل الكهربى للماء يساوى
 - أ- نفس.
 - ب- ضعف
 - ج- نصف
 - د- أربعة أضعاف
 - ٤- تسمى الطبقة الثانية من الغلاف الجوى بطبقة
 - أ- الترموسفير
 - ب- الستراتوسفير
 - ج- التروبوسفير
 - د- الميزوسفير
- ب- العنصر (١٧) من عناصر الجدول الدورى . أوجد :
١- التوزيع الالكترونى . ٢- رقم المجموعة . ٣- رقم الدورة .

السؤال الثانى:

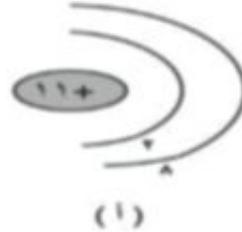
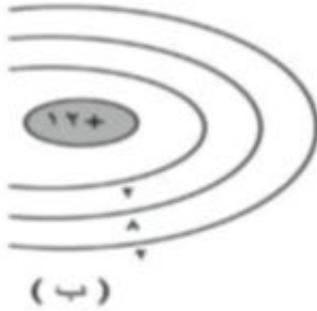
أ- ضع علامة (✓) أمام العبارات الصحيحة وعلامة (×) أمام العبارات غير الصحيحة فى كل مما يأتى:

- ١- الأقلاء الأرضية جيدة التوصيل للحرارة. ()
- ٢- يقل الضغط الجوى بزيادة الارتفاع عن سطح البحر. ()
- ٣- بزيادة الرقم الذرى فى الدورة تزداد الخاصية الفلزية. ()

- ٤- تشير الحفرية المرشدة إلى عمر الصخور الرسوبية. ()
 ٥- يحيط الأيونوسفير بحزامين مغناطيسيين يعرفان بحزامي فان ألين. ()

ب- انظر إلى الشكل الموضح ثم أجب:

- ١- أى من الشكلين يمثل أيون موجب؟
 ٢- أى من الشكلين يمثل ذرة متعادلة؟
 ٣- حدد مكان الذرة في الجدول الدوري (الدورة - المجموعة)



السؤال الثالث:

اكتب المصطلح العلمي لكل مما يأتي:

- ١- التناقص المستمر في أعداد النوع الواحد من الكائنات الحية دون تعويض حتى موت كل الأفراد.
 ٢- طائر يتميز بأجنحة صغيرة وأرجل قصيرة وانقرض من الجزر الهندية.
 ٣- مقدرة الذرة في الجزئ التساهمي على جذب الكترولونات الرابطة الكيميائية نحوها.
 ٤- عناصر في الفئة (S) تكافؤها ثنائي وتقع في المجموعة الثانية من الجدول الدوري.
 ٥- أماكن آمنة يتم تخصيصها لحماية الأنواع المهددة بالانقراض في أماكن تواجدها.

السؤال الرابع:

أكمل العبارات الآتية بما يناسبها:

- ١- تزداد السالبية الكهربائية في الجدول الدوري الحديث من إلى داخل الدورة الواحدة.
- ٢- يحتوى المستوى الأخير لعناصر الفلزات على عدد من أربعة الكترولونات بينما عناصر اللافلزات فإنها تحتوى على عدد من أربعة الكترولونات.
- ٣- توجد طبقة الأوزون فى طبقة
- ٤- توجد الحفريات دائماً فى الصخور
- ٥- تسمى عناصر المجموعة 7A باسم
- ٦- تعتبر من الأماكن الآمنة التى توجد بها الأنواع المهددة بالانقراض.
- ٧- تسمى الرابطة الموجودة بين جزيئات الماء بالرابطة
- ٨- يعرف ما يتركه جسم الكائن الحى بعد موته فى الصخور الرسوبية بـ