

سلسلة

المُبتكر

فى مادة العلوم



مراجعة
نهائية

MS/ DOAA FATHY ABDELAZIZ

 **01100739104**

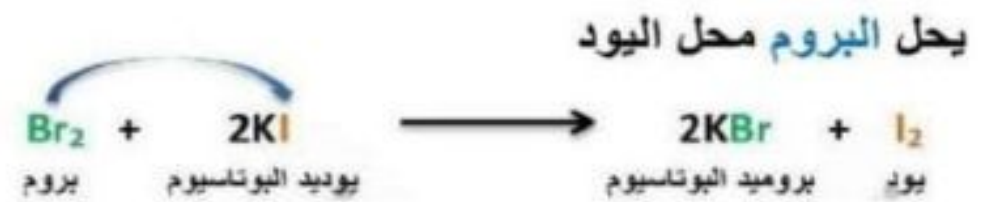
أهم المعادلات الكيميائية

اللافلزات	الفلزات
$C + HCl \xrightarrow{\times}$ لا تتفاعل $C + O_2 \longrightarrow CO_2$ ثاني اكسيد الكربوناو كسجين.....كربون.. $CO_2 + H_2O \longrightarrow H_2CO_3$ حمض الكربونيك	$Mg + 2HCl \longrightarrow MgCl_2 + H_2 \uparrow$ الهيدروكلوريك كلوريد ماغنسيوم هيدروجين $2Mg + O_2 \longrightarrow 2MgO$ $MgO + H_2O \longrightarrow Mg(OH)_2$ هيدروكسيد الماغنسيوم

• أكتب معادلات تفاعلات فلزات الاقلاء مع الماء (الصوديوم او البوتاسيوم) مع الماء



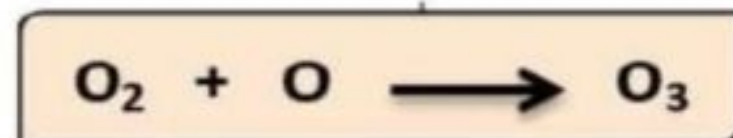
• أكتب معادلات تفاعلات الهالوجينات (البروم ، الكلور مع الفلزات او مع البوتاسيوم والصوديوم)



• معادلة تحليل الماء :



• أشرح تكون الاوزون + المعادلة:



مقارنة بين الطبقات الغلاف الجوى

الترتيب	التروبوسفير	ستراتوسفير	ميزوسفير	ثرموسفير
معنى الاسم	المضطربة	طبقة غلاف أوزونى	طبقة متوسطة	طبقة حرارية
السمك	من سطح الأرض الى تروبوز بسمك ١٢ كم	من تروبوز الى ١٢ الى ٥٠ بسمك ٣٧ كم	من ٥٠ الى ٨٥ بسمك ٣٥ كم	تمتد من ميزوبوزحتى ارتفاع ٦٧٥ كم بسمك ٥٩٠ كم
التركيب	٧٥% من كتلة غلاف جوى ٩٩% من بخار الماء	معظم غاز الأوزون	كميات من غاز الهيليوم والهيدروجين - حماية كوكب الأرض من كتل صخرية مكونة شهب	الجزء العلوى بها يحتوى على أيونات مشحونة تعرف بالأيونوسفير تمتد حتى ارتفاع ٧٠٠ كم ولها دور هام فى الاتصالات اللاسلكية والى الإذاعى
درجة الحرارة	تقل بمعدل ٦,٥ لتصل ٦٠-	تزداد حتى تصل ل صفر منوى	٩٠- (ابرد الطبقات)	١٢٠٠ (اسخن الطبقات)
الضغط	١٠٠ مللى بار	١ مللى بار	٠,٠١ مللى بار	—

01100739104

جميع الأرقام الموجودة بالمنهج

٦٧	عدد عناصر جدول مندليف
١١٨	عدد عناصر جدول دورى حديث
١٨	عدد مجموعات الجدول الدورى الحديث
٧	عدد دورات الجدول الدورى الحديث
٤	عدد فئات الجدول الدورى الحديث
٧	عدد مستويات الطاقة الرئيسية
٢	عدد مجموعات الفئة s

٦	عدد مجموعات الفئة p
١٠	عدد مجموعات الفئة d
١٠٤,٥	الزاوية بين الرابطة التساهمية لجزئ الماء
١٠٠	درجة غليان الماء النقي
صفر	درجة تجمد الماء
٢	عدد الروابط التساهمية
١٠٠ كم	ارتفاع الغلاف الجوى
١٠١٣,٢٥ مللى بار	الضغط الجوى المعتاد
%٥٠	النسبة المئوية للكتلة لإرتفاع ٣ كم
%٩٠	النسبة المئوية لكتلة الغلاف الجوى لإرتفاع ١٦ كم
%٤٠	النسبة المئوية لإرتفاع ١٣ كم
٤	عدد طبقات الغلاف الجوى
٣	عدد الحدود الفاصلة
١٣ كم	سمك التروبوسفير
%٧٥	النسبة المئوية لكتلة الغلاف فى التروبوسفير
%٢٥	النسبة المئوية لكتلة الغلاف فى باقى الطبقات العليا
%٩٩	النسبة المئوية لبخار الماء فى التروبوسفير
%١	النسبة المئوية للبخار فى طبقات العليا
١٠٠ مللى بار	الضغط الجوى عند نهاية التروبوسفير
١ مللى بار	الضغط الجوى عند نهاية الستراتوسفير
٣٧ كم	سمك الستراتوسفير
٢٠ كم	ارتفاع طبقة الأوزون
٦٠- م	درجة الحرارة عند نهاية التروبوسفير
صفر مئوى	درجة الحرارة عند نهاية الستراتوسفير
٣٥ كم	سمك الميزوسفير
٠,٠١ مللى بار	الضغط الجوى عند نهايته الميزوسفير
٩٠- م ^٠	درجة الحرارة عند نهاية الميزوسفير
٥٩٠ كم	سمك الثرموسفير
١٢٠٠ م	درجة حرارة عند نهاية الثرموسفير
٧٠٠ كم	الإرتفاع الذى ينتهى عنده طبقة الأيونوسفير
٣ ملم	سمك طبقة الأوزون فى م.ض.د

300	درجة الأوزون الطبيعية
100%	نسبة ال UV البعيدة التي لا تنفذ للأرض
صفر%	نسبة ال UV البعيدة التي تنفذ للأرض
95%	نسبة ال UV المتوسطة التي لا تنفذ (تمتص) للأرض
5%	نسبة ال UV المتوسطة التي تنفذ للأرض
100%	نسبة ال UV القريبة التي تنفذ للأرض
10x1 متر ³	النانومتر
100:280 نانومتر	طول الموجي للأشعة فوق بنفسجية البعيدة
280:315 نانومتر	طول الموجي للأشعة فوق بنفسجية المتوسطة
315:400 نانومتر	طول الموجي للأشعة فوق بنفسجية القريبة

في مادة العلوم

أهم القوانين المستخدمة :-

١- مقدار التغير في درجة الحرارة = الإرتفاع $\times 6,5$

٢- درجة حرارة عند قمة الجبل = درجة حرارة السفح - مقدار الانخفاض

٣- درجة حرارة عند سفح الجبل = درجة حرارة القمة + مقدار الإرتفاع

٤- الإرتفاع = (درجة حرارة عند السفح - درجة حرارة عند القمة) $\div 6,5$

٥- درجة تاكل الأوزون في منطقة ما = درجة الأوزون الطبيعية - درجة أوزون المنطقة

٦- النسبة المئوية لتاكل طبقة الأوزون = MS/ DOAA FATHY ABDELAZIZ

(درجة تاكل الأوزون \div درجة الأوزون الطبيعية) $\times 100\%$

أهم الإختصارات

الأشعة فوق بنفسجية	UV
الفيونات (مركبات الكلوروفلوروكربون)	CFCs
الهيئة العالمية للتغيرات المناخية	IPCC
دوبسون وحدة قياس درجة الأوزون	DU
معدل الضغط ودرجة الحرارة	م.ض.د STP

الوحدة الأولى

الدرس الأول محاولات تصنيف العناصر

السؤال الأول أكمل العبارات الآتية

- ١ - رتب مندليف العناصر تصاعديا حسب بينما رتب موزلي العناصر تصاعديا حسب
- ٢- فى جدول موزلي كل عنصر يزيد على العنصر الذى يسبقه فى الدورة الواحدة بمقدار واحد
- ٣ - يتكون الجدول الدوري الحديث من دورة أفقية و مجموعة رأسية
- ٤ - اكتشف العالم بعد دراسته لخواص الأشعة السينية أن دورية خواص العناصر ترتبط بأعدادها الذرية وليس ب
- فى الدورة يزيد كل عنصر على العنصر الذى يسبقه ب بينما فى المجموعة يزيد كل عنصر على الذى يسبقه
- العنصر الذى يحتوى مستوى الطاقة الرابع والأخيرة على ٢ إلكترون يقع فى الدورة والمجموعة والفئة
- ٥- رتب مندليف العناصر على اساس الزيادة فى بينما رتبها موزلي حسب الزيادة فى
- ٦ - يتكون كل مستوي طاقة من عدد محدد من
- ٧ - فى الجدول الدوري الحديث رتبت العناصر حسب الزيادة فى وطريقة
- ٨- عدد العناصر المعروفة حتى الآن عنصر منها. طبيعي و صناعي
- ٩ - تتكون الفئة. من مجموعتين بينما الفئة من ٦ مجموعات تقع العناصر الانتقالية فى الفئة بينما تقع اللانثانات فى الفئة
- ١٠ - فى الجدول الدوري الحديث المجموعة تلي المجموعة A 3 بينما المجموعة تلي المجموعة 2 A
- ١١- تقع عناصر الفئة ... يسار الجدول الدوري ،تقع عناصر الفئة فى الوسط

- ١٢- يبدأ ظهور العناصر الانتقالية من الدورة..... وتتكون منمجموعات
- ١٣- تميز ارقام مجموعات الفئتين S,P بالحرف A عدا المجموعة.....
- ١٤ - تقع الفئة f اسفل الجدول الدوري الحديث وتضم عناصر سلسلتي.....،.....
- ١٥ - الترقيم الحديث للمجموعة 3A هو بينما المجموعة الصفرية.
- ١٦ - تقع عناصر الانتقالية في الفئة ... بينما الانتانيدات والاكتنيدات في.....
- ١٧ - في الجدول الدوري الحديث يدل رقم.....على عدد إلكترونات فى المستوى الاخير بينما يدل رقم..... على عدد مستويات الطاقة
- ١٨ - العنصر الذي يقع في الدورة الثانية والمجموعة 2A عدده الذري.....

السؤال الثانى علل لما يأتى:

- ١ - تعدد محاولات العلماء لتصنيف العناصر؟
- ٢ - ترك مندليف خانات فارغة في جدولته؟
- ٣ - قسم مندليف عناصر المجموعات الرئيسية لمجموعتين فرعيتين A.b؟
- ٤ - اضطر مندليف للإخلال بالترتيب التصاعدي للأوزان الذرية؟
- ٥ - اعتبر مندليف النظائر عناصر مختلفة؟
- ٦ - رتب موزلي العناصر حسب الزيادة في الأعداد الذرية؟
- ٧ - لا يمكن للعلماء ان يكتشفوا عنصرا جديدا بين S_{16} و Cl_{17}
- ٨ - يقع عنصر $19K$ في الدورة الرابعة والمجموعة 1A
- ٩ - ويقع كلا من Al_{13} , Na_{11} في نفس الدورة بالجدول الحديث؟
- ١٠ - يقع كلا من $11Na$, $19K$ في نفس المجموعة بالجدول الحديث؟
- ١١ - عناصر المجموعة الواحدة متشابهة في الخواص؟

السؤال الثالث صوب ما تحته خط

- ١ - رتبت العناصر في الجدول الدوري لمندليف تبعا للزيادة في الأعداد الذرية.
- ٢ - نظائر العنصر الواحد تتفق في الأوزان الذرية.

٣- العالم رذرفورد اول من وضع مصطلح العدد الذري للعنصر.

٤- عناصر الفئة S تحتوي علي ٦ مجموعات بالجدول الدوري.

٥- يبدأ ظهور عناصر الأقلء من الدورة الرابعة

٦- عنصر الكور يقع فى الدورة الرابعة والجموعة 2A

السؤال الرابع اذكر الرقم الدال على كلا من :

١- عدد عناصر الجدول الدوري ٢- عدد فئات الجدول الدوري

٣- عدد مجموعات الفئة P ٤- عدد مجموعات الفئة d

سلسلة

السؤال الخامس اختر الاجابة الصحيحة :

١- اول جدول دوري حقيقي لتصنيف العناصر هو.

فى مادة العلوم

(موزلي - مندليف - الجدول الحديث -)

٢- عدد عناصر الجدول الدوري لمندليف. (٧٦-٦٧-١١٨)

٣- قام العالم..... بنشر جدولته الدوري في كتاب مبادئ الكيمياء (مندليف - رذرفورد - بور)

٤- خصص العالم..... مكانا اسفل الجدول للانثانيدات والاكتنيدات (مندليف - موزلي - رذرفورد - بور)

٥ - تضم المجموعة الصفيرية..... (الفلزات- الانتقالية- الخاملة)

٦- عدد مستويات الطاقة الرئيسية في اثنل الذرات هو..... (٧ - ٥ - ٨)

٧ - جميع الاعداد الذرية التالية صحيحة عدا..... (١٥-١٦-١٦.٥)

٨- يتكون الجدول الدوري الحديث من..... فئة (٤-٥-٧)

٩- الترقيم الحديث لمجموعة الغازات الخاملة هو..... (0-16-18)

١٠ - تنتمي العناصر الصفيرية بالجدول الدوري للفئة..... (S, P ,d ,F)

١١- المجموعات التي تتميز بالحرف B تقع الجدول الدورى (اسفل - يسار- وسط)

١٢- المجموعة الثامنة تشمل اعمدة (٣ - ٤ - ٦)

١٣- العدد الذري للغاز الخامل الذي يقع في الدورة الثانية هو (٢ - ٨ - ١٠)

١٩- اذا كان العدد الذري لعنصر ما يساوي ١١ فان العدد الذري للعنصر الذي يليه في نفس الدورة هو

(٩-١٢-١٣-١٤)

٢٠ - خواص العنصر الذي عدده الذري ٢ تشبه العنصر الذي عدده الذري (١٠-١٢-١١-٢٠)

السؤال السادس

حدد موضع العناصر الآتية بالجدول الدوري الحديث (رقم الدورة والمجموعة)

He_2 , Na_{11} , K_{19} , Mg_{12}

سلسلة

المُبتكر

السؤال السابع قارن بين كلا من: في مادة العلوم

١- جدول مندليف - موزلي

جدول موزلي	جدول مندليف

٢ - فئة P , S

فئة P	فئة S

٣- عناصر الدورة الواحدة وعناصر المجموعة الواحدة

عناصر المجموعة الواحدة	عناصر الدورة الواحدة

السؤال الثامن اوجد العدد الذرى

١- عنصر يقع فى الدورة الأولى والمجموعة الصفرية

٢- عنصر يقع فى الدورة الثالثة وتكافؤة صفر

سلسلة

٣- عنصر يقع فى الدورة الثانية ويميل لإكتساب ٢ إلكترون

المُبتكر

٤- عنصر يقع فى الدورة الثانية والمجموعة 2A

فى مادة العلوم

٥- عنصر يقع فى الدورة الرابعة والمجموعة 1A

السؤال التاسع

عنصر يحتوى مستويين للطاقة عدد إلكترونات فى مستواة الأخير ضعف عدد إلكترونات فى مستواة الأول اوجد العدد الذرى والتوزيع الإلكتروني لعنصر يقع أسفل فى الجدول الدورى

السؤال العاشر

(أ) انظر إلى الشكل المقابل ثم اجب

١- مقطع الجدول الذى أمامك يمثل مجموعة

٢- العنصر ٧ يقع فى الدورة....

٣- العدد الذرى للعنصر الذى يلي العنصر ٧ فى نفس الدورة....

٤- الفئة التى تنتمى إليها هذه المجموعة هى

X

Y

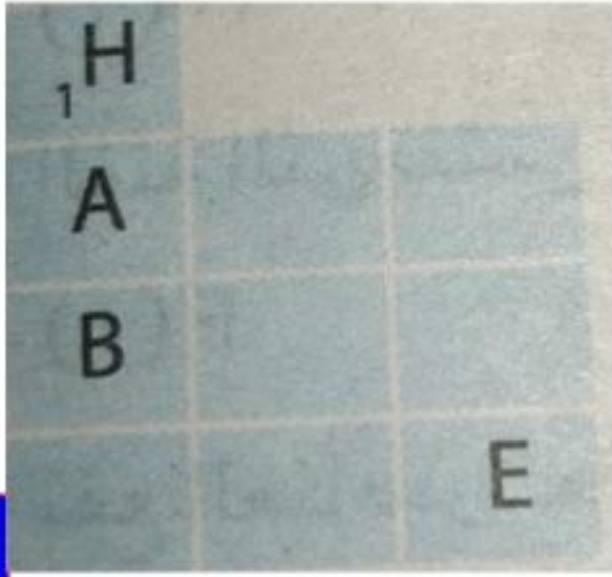
Z

L

M

MS/ DOAA FATHY ABDELAZIZ

01100739104



ب) انظر للشكل

١- ما رقم المجموعة التي ينتمى إليها العنصر A ؟

٢- ما العدد الذرى للعنصر B ؟

٣- ما فئة العنصر E ؟



سلسلة

ج) ادرس الشكل المقابل وأجب عما يلي

- حدد موقع العنصر في الجدول الدورى

المُبتكر

٢- استنتج العدد الذرى

أ) العنصر الذى يليه فى نفس الدورة.....

فى مادة العلوم

ب) العنصر الذى يليه فى نفس المجموعة.....

الدرس الثانى (تدرج خواص العناصر)

السؤال الأول اكمل العبارات الآتية:

- ١ - يحدد الحجم الذرى بمعلومية وهو يقدر بوحدة.....
- ٢ - بزيادة العدد الذرى فى الدورة..... الحجم الذرى
- ٣- بزيادة العدد الذرى فى المجموعة..... عدد مستويات الطاقة الحجم الذرى
- ٤ - اصغر العناصر حجما ذريا هو..... بينما اكبرها حجما هو.....
- العنصر الذى عدده الذرى ١٢ يكون اكسيده..... والعنصر الذى عدده الذرى ٦ يكون اكسيده.....
- ٥- تقسم العناصر الى اربع انواع رئيسية هم الفلزات و و..... و.....
- ٦- الأيون..... يحمل عددا من ... يساوي عدد الالكترونات المفقودة
- ٧ - تبدأ كل دورة بعنصر..... عدا الدورة الأولى وتنتهى بعنصر.....
- ٨- يقع اقوي الفلزات فى المجموعة..... بينما..... اقوي اللافلزات فى المجموعة.
- ٩- تذوب اكاسيد الفلزات فى الماء مكونة ، تذوب اكاسيد اللافلزات مكونة

- ١٠ - تسمى اكاسيد الفلزات بالأكاسيد ومحاليلها صبغة عباد الشمس
- ١١ - الصوديوم و..... يتفاعلان مع الماء بعنف بينما النحاس و..... لا يتفاعلان
- ١٢ - يعتبر اكسيد الماغنسيوم من الاكاسيد وثاني اكسيد الكربون من الاكاسيد..... واكسيد الألمونيوم من الاكاسيد
- ١٣-متسلسلة النشاط الكيميائى ترتب الفلزات حسب نشاطها الكيميائى

السؤال الثانى علل لما يأتى:

- ١ - يقل الحجم الذري في الدورة بزيادة العدد الذري؟
- ٢ - يزداد الحجم الذري في المجموعة بزيادة العدد الذري؟
- ٣- ليس للغازات الخاملة قيم تعبر عن سالبيتها ؟
- ٤-الماء والنشادر مركبات تساهمية قطبية؟ مادة العلوم
- ٥-قطبية الماء أكبر من النشادر "الأمونيا ؟
- ٦- عنصر البوتاسيوم اكبر فلزية من الصوديوم ؟
- ٧ - يعتبر السيزيوم انشط الفلزات ؟
- ٨- ثاني اكسيد الكربون حامضي بينما اكسيد الماغنسيوم قاعدي ؟
- ٩- لا تعتبر كل القواعد قلويات ؟
- ١٠ - اكسيد الألمونيوم متردد ؟



MS/ DOAA FATHY ABDELAZIZ

01100739104

السؤال الثالث ما المقصود بكل من :

- ١-البيكومتر:
- ٢ - السالبة الكهربائية:
- ٣- المركب القطبي :
- ٤- الأيون الموجب :
- ٥- اشباه الفلزات:
- ٦- الاكسيد القاعدي:

٧ - متسلسلة النشاط الكيميائي:

السؤال الرابع ضع علامة √ او x :

- ١ - البيكومتر يعادل جزء من مليون جزء من السنتمتر ()
- ٢ - تقع اشباه الفلزات في الفئة P ()
- ٣ - المحلول الناتج من ذوبان اكسيد الماغنسيوم في الماء يحمر عباد الشمس الزرقاء ()
- ٤- الخارصين اكثر نشاطا من الفضة ()
- ٥ - يذوب ثاني اكسيد الكربون في الماء مكونا حمض الكبريتيك ()
- ٦-تعتبر كل القواعد قلوبات ()
- ٧-الأكاسيد الحامضية تذوب فى الماء مكونة قلوبا ()
- ٨-أكسيد الصوديوم من الأكاسيد الحامضية ()
- ٩-عنصر البورون من أشباه الفلزات ()
- ١٠-قطبية جزي الماء أضعف من قطبية النشادر ()

السؤال الخامس اكتب المعادلات الكيميائية الرمزية الموزونة

- ١- تفاعل الماغنسيوم مع الحمض المخفف
- ٢ - تفاعل الخارصين مع الحمض المخفف
- ٣- تفاعل احتراق الاكسجين مع الماغنسيوم
- ٤ - تفاعل أكسيد الماغنسيوم مع الماء
- ٥ - احتراق الكربون في جو من الاكسجين
- ٦- تفاعل ثاني اكسيد الكربون مع الماء

السؤال السادس اختر الاجابة الصحيحة

- ١- اكبر الذرات حجما توجد في مجموعة..... (17 - 1A- 18)
- ٢- اصغر العناصر الأتية من حيث الحجم..... (Mg₁₂ -Al₁₃-P₁₅- Cl₁₇)

- ٣- قطبية النشادر قطبية الماء (اقل - اكبر - تساوي)
- ٤- جميع العناصر التالية اشباه فلزات عدا. (التلوريوم - السيليكون - البروم -)
- ٥- الفئة تحتوي علي معظم انواع العناصر (S-P-d-f)
- ٦- عند تفاعل الماغنسيوم مع الحمض يتصاعد غاز.
- (اكسجين - هيدروجين - نيتروجين - كلور)
- ٧ - يحل محل الهيدروجين من خلال تفاعل لحظي عنيف
(البوتاسيوم - الحديد - الفضة - النحاس)
- ٩ - من الفلزات التي تتفاعل ببطيء شديد مع الماء
(حديد وخارصين - ماغنسيوم وكالسيوم - نحاس وفضة -)
- في مادة العلوم

السؤال السابع اذكر مثال واحد

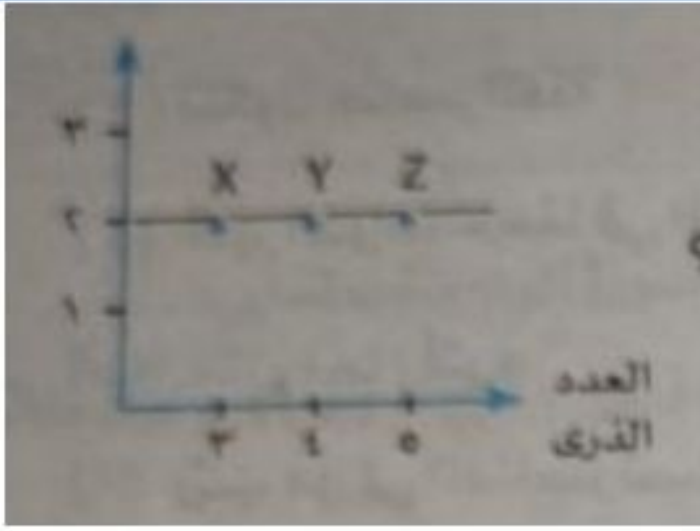
- ١- مركب تساهمي قطبي ٢- عنصر لافلزي ٣- عنصر فلزي
- ٤- فلز يتفاعل لحظي مع الماء ٥- فلز لا يتفاعل مع الماء - اكسيد قاعدي واخر حامضي
واخر متردد

السؤال الثامن ما النتائج المترتبة على

- ١- وضع قطعة كربون في حمض الهيدروكلوريك المخفف
- ٢- وضع قطعة نحاس في الماء
- ٣- فقد ذرة عنصر فلزي ثلاثة إلكترونات

السؤال الثامن اجب عن الأسئلة

- ١- رتب العناصر التالية تنازليا حسب الحجم الذري
(Cl₁₇ - B₅ - Al₁₃ - Na₁₁ - Ca₂₀ - N₇)



٢- الشكل يمثل علاقة بيانية بين العدد الذرى وعدد مستويات الطاقة

المشغولة فى ثلاث عناصر هما X, Y, Z

١) هل هذه القطع تقع فى دورة واحدة أم مجموعة واحد؟ ولماذا

٢) أى منهما أكبر حجم ذرى

٣) من الشكل الذى أمامك

سلسلة

المُبتكر

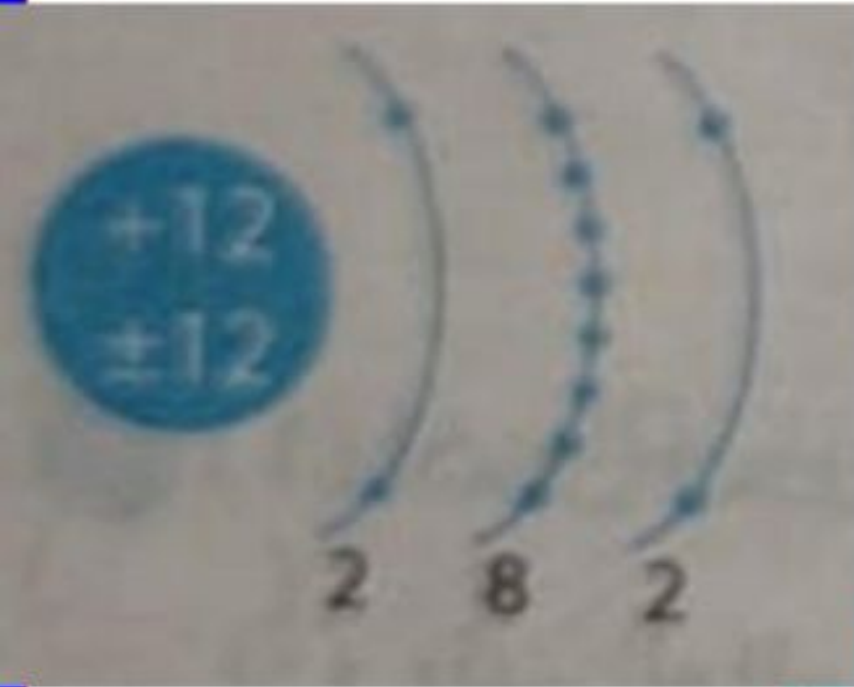
١- حدد مكان العنصر فى الجدول الدورى

٢- ما العدد الذرى الذى يليه فى المجموعة

٣- ما النوع الأوكسيد منه؟

٤- هل يذوب هذا الأوكسيد فى الماء

فى مادة العلوم



٤) ادرس الشكل المقابل

١) ما اسم المادة الناتجة

٢) اكتب المعادلة الرمزية عن هذا التفاعل

٣- ما اثر اضافة صبغة عباد الشمس إلى المحلول المتكون من

ذوبان المادة الناتجة فى الماء

الدرس الثالث (المجموعات الرئيسية بالجدول الدوري)

السؤال الأول اكمل العبارات الآتية:

١ - من فلزات الأقلية التي تطفو فوق سطح الماء..... بينما من الأقلية التي تغوص.....

- ٢ - يطفو الصوديوم فوق سطح..... بينما يغوص في..... او
- ٣ - تميل الاقلاء الي فقد. غلاف تكافؤها مكونة أيونات.....
- ٤- اقل عناصر الاقلاء صفة فلزية.بينما. اكثرها صفة فلزية.....
- ٥- فلز من الاقلاء يقع في الدورة الثالثة من الجدول الدوري هو.....
- ٦- يحفظ عنصر البوتاسيوم تحت سطح..... حتى لا يتفاعل مع.....
- ٧ - يتفاعل الصوديوم مع الماء ويتصاعد غاز..... اما احتراق الكربون في جو من الاكسجين ينتج غاز.....
- ٨- تنتمي عناصر الاقلاء الى الفئة.....بينما. تنتمي الهالوجينات الى الفئة.....
- ٩- يطلق على عناصر المجموعة 1A اسم..... بينما يطلق على 7A اسم.....
- ١٠- الحجم الذري لعنصر من الهالوجينات..... الحجم الذري لعنصر من الاقلاء في نفس الدورة.
- ١١- مجموعة عبارة عن فلزات احادية التكافؤ بينما عبارة عن لافلزات احادية التكافؤ
- ١٢ - ينتمي عنصر البوتاسيوم الي مجموعة بينما ينتمي عنصر الفلور الي مجموعة.....
- ١٣ - يعتبر الهالوجين السائل الوحيد بينما هالوجين غازي
- ١٤ - عناصر الهالوجينات التكافؤ وتكون ايونات..... اثناء التفاعل الكيميائي
- ١٥ - عنصر هالوجيني صلب بينما عنصر هالوجيني يحضر صناعيا
- ١٦ - يصدر عن عنصر الكوبلت المشع ٦٠ اشعة..... التي تستخدم في..... الاغذية
- ١٧ - يستخدم... السائل في نقل الحرارة من قلب المفاعل النووي بينما يستخدم..... في حفظ قرنية العين

السؤال الثاني علل لما يأتي:

- ١- تسمي فلزات الاقلاء بهذا الاسم؟
- ٢ - يستخدم النيتروجين المسال في حفظ قرنية العين؟
- ٣- عنصري الروبيديوم والسيزيوم يغوصان في الماء؟
- ٤- تحفظ عناصر الاقلاء تحت سطح الكيروسين وليس الماء؟

- ٥- لا تطفأ حرائق الصوديوم بالماء ؟
 ٦- الليثيوم اقل نشاطا من الصوديوم؟
 ٧ - تفاعل البوتاسيوم مع الماء اكثر شدة من الصوديوم؟
 ٨- السيزيوم انشط العناصر في الجدول الدوري؟
 ٩- الاقلاء أحادية التكافؤ؟

١٠ - الاقلاء عناصرها متشابهة الخواص؟

سلسلة

١١ - الهالوجينات احادية التكافؤ ؟

١٢- لا توجد الهالوجينات في الطبيعة بصورة منفردة؟

١٣ - تسمية الهالوجينات بهذا الاسم؟

في مادة العلوم

١٤ - يحل الكلور محل اليود في يوديد البوتاسيوم؟

١٥- لا يحل البروم محل الكلور في كلوريد الصوديوم؟

١٦- استخدام الصوديوم المسال في المفاعلات النووية؟

١٧ - استخدام كوبلت ٦٠ المشع في حفظ الاطعمة؟

١٨ - استخدام السيليكون في صناعة الشرائح لأجهزة الكمبيوتر؟

١٩ - استخدام النيتروجين المسال في حفظ قرنية العين؟

السؤال الثالث وضح بالمعادلات

١- تفاعل الصوديوم مع الماء

٢ - البوتاسيوم مع البروم

٣-الصوديوم مع الكلور

٤- البروم مع يوديد البوتاسيوم

٥- الكلور مع بروميد الصوديوم

السؤال الرابع اذكر أهمية

١-زيت البارفين والكيروسين

MS/ DOAA FATHY ABDELAZIZ

01100739104

٢- النيتروجين المسال

٣- كوبلت ٦٠ المشع

٤- الصوديوم المسال

٥- شرائح السيليكون

السؤال الخامس اختر الاجابة الصحيحة

- ١- يعتبر من الهالوجينات (صوديوم - سيزيوم - كلور)
- ٢ - يحل في محاليل املاحه (الكلور محل البروم / البروم محل الفلور / اليود محل الكلور / اليود محل الفلور)
- ٣- تقع مجموعة الاقلاء..... الجدول (يسار - يمين - وسط - اسفل)
- ٤- جميع العناصر الاتية اقل كثافة من الماء عدا (ليثيوم - صوديوم - بوتاسيوم - روبيدوم)
- ٥- يكون عنصر الروبيديوم الايون. (Rb^{-2} - Rb^{-} - Rb^{+} - Rb^{+2})
- ٦- عنصر من الاقلاء يقع في الدورة الثانية فان عدده الذري. (٣- ٥- ٧- ٩)
- ٧- المجموعة التي تضم انشط الفلزات. (الهالوجينات - الاقلاء - المجموعة الصفرية)
- ٨ اكبر عناصر الاقلاء كثافة ونشاط كيميائي. (ليثيوم - صوديوم - بوتاسيوم - سيزيوم)
- ٩- تتميز الفلزات بأنها . (غير قابلة للانثناء - مرتفعة الكثافة - جيدة التوصيل للكهرباء - تتفاعل مع الماء)

١٠ - الترقيم الحديث لمجموعة الهالوجينات..... (17-18-1-0) MS/ DOAA FATMA ABDEL AZIZ

١١ - يعتبر عنصر الكلور من..... (الصفرية - الهالوجينات - الأقلاء)

١٢ - تكافؤ اليود..... (احادي - ثنائي - ثلاثي - صفر)

١٥- تستخدم شرائح السيليكون في الاجهزة الكهربائية لانها.

(موصلة - عازلة - شبه موصلة - عديمة التوصيل)

١٦ - درجة غليان النيتروجين المسال..... (١٨٠-، ١٦٩-، ١٩٦-)

١٧ - يتكون جزئ الهيليوم من..... (ذرة واحدة / ذرتين / ثلاث / اربع)

١٨ - العناصر التي تتفاعل مع الفلزات مكونة املاح

(اقلاء - هالوجينات - المجموعة ١٨ -)

١٩ اذا كان المستوي الاخير لعنصر من الهالوجينات M فان العدد الذري....

(١٩ - ١٧ - ١٠ - ٧)

السؤال السادس اجب عن الاسئلة

(أ) الشكل يمثل تفاعل قطعة من الصوديوم فى الماء

سلسلة

1- ما اسم الغاز المتصاعد؟ وكيف يتم الكشف عنه

المُبتكر

2- ما اسم المحلول المتكون وما اثره عند إضافة صبغة عباد

الشمس البنفسجية؟

فى مادة العلوم

.....

3- اكتب معادلة التفاعل

.....

(ب) الشكل المقابل يمثل احدى مجموعات الجدول

البشردرلة
MS/Doaa Fathy Abd Elaziz

1) ما اسم هذه المجموعة وما تكافؤها.....

2) احسب العدد الذرى للعنصر Z

.....

3) اصغر عنصر حجما ذريا حرف

4) انشط عنصر كيميائيا حرف

X

11 Y

Z

L

M

MS/ DOAA FATHY ABDELAZIZ

01100739104

الدرس الرابع الماء

السؤال الأول اختر الاجابة الصحيحة

١ - كلا مما يأتي من خصائص الماء عدا.

(متعادل التأثير على عباد الشمس / مركب قطبي يزداد حجمه عند التجمد / ينحل بالحرارة)

٢ - يوجد بين جزيئات الماء روابط..... (تساهمية - ايونية- هيدروجينية)

٤- نوع من التجاذب الالكتروستاتيكي الضعيف ينشأ بين جزيئات المركبات القطبية
.....
(الرابطة الأيونية - الرابطة التساهمية - الرابطة الهيدروجينية)

٥- مقدار الزاوية بين روابط جزيء الماء

(١٠.٤٥، ١٠.٤.٥، ١٠.٥.٥)

٦- يتواجد الماء في ثلاث حالات في درجات الحرارة.

(العادية - المرتفعة - المنخفضة - الجميع)

٧ - كلا مما يأتي من المواد التي تذوب في الماء عدا ..

(اكسيد ماغنسيوم - زيت طعام - كلوريد صوديوم - سكر)

٨- يرجع ارتفاع درجة غليان الماء لوجود الروابط.

(التساهمية - الايونية - الهيدروجينية)

٩- كثافة الماء في الحالة الصلبة كثافته وهو سائل

(اكبر - اقل - تساوي - تماثل)

١٠ - يرجع انفجار زجاجة مملوءة بالماء الى ان الماء عندما يتجمد..... (تزداد كثافته ويقل حجمه

- يزداد الحجم وتقل الكثافة - تقل الكثافة دون تغير الحجم)

١١ - اقل كثافة للماء عندما يكون.....

(سائلا عند ٩٠ - سائلا عند ٤ - صلبا عند 0 - سائلا عند 0)

١٢ -حجم ٥ جم من الماء حجم ٥ جم من الثلج (اقل - أكبر - يساوي)

١٣ - الماء النقي..... التأثير علي عباد الشمس (متعادل - قلوي - حامضي)

١٤ - في التحليل الكهربى للماء اذا كان الحجم عند المصعد للغاز ٢٠ سم فان الحجم عند المهبط

للغاز..... (٦٠ - ٤٠ - ٢٠ - ١٠)

١٥ - يسبب التلوث الاصابة بمرض التيفويد

(الكيميائي - الاشعاعي - الحراري - البيولوجي)

١٦ - القاء مخلفات المصانع في المياه تسبب تلوثا.

(الكيميائي - الاشعاعي - الحراري - البيولوجي)

١٧ - ترتفع معدلات الإصابة بسرطان الكبد عند شرب مياه تحتوي علي.....

(الزرنيخ - الزئبق - الرصاص - الكلور)

١٨ - موت الكائنات البحرية يرجع الي التلوث. (الكيميائي - الاشعاعي - الحراري - البيولوجي)

١٩ - تخزين ماء الصنبور في زجاجات المياه المعدنية يؤدي للإصابة بمرض.....

(الالتهاب الرئوي -الصداع - السرطان - الاسهال)

٢٠-زيادة تركيز عنصريسبب فقدان البصر (Hg - Na- pb - As)

سلسلة
المُبتكر

السؤال الثاني علل لما يأتي:

١ - شذوذ خواص الماء ؟

في مادة العلوم

٢- لا يؤثر الماء النقي علي عباد الشمس ؟

٣ - ذوبان السكر في الماء رغم انه مركب تساهمي؟

٤- وجود روابط هيدروجينية بين جزيئات الماء ؟

٥- يذوب ملح الطعام في الماء؟

٦- لا يذوب الزيت في الماء؟

٧- كثافة الثلج اقل من الماء السائل؟

٨- انفجار مواسير المياه احيانا في الشتاء؟

٩- تستطيع الكائنات المائية ان تعيش في المناطق القطبية الباردة؟

١٠- اضافة قطرات من حمض الكبريتيك في الماء اثناء تحليله كهربيا؟

١١ - اصابة الانسان بالبلهارسيا ؟

١٢- للتلوث البيولوجي اثارا ضارة ؟

١٣- خطورة تناول اسماك تحتوي علي معدل مرتفع من عنصر الرصاص؟

١٤ - يؤدي التلوث الحراري للمياه لهلاك الكائنات ؟

١٥- ينصح بعدم تخزين المياه في العبوات البلاستيكية ؟



MS/ DOAA FATHY ABDELAZIZ

01100739104

السؤال الثالث اكمل العبارات الآتية :

- ١- يستخدم الماء في الصناعة .و..... و.....
- ٢ - يتكون الماء من ارتباط ذرتين. وذرة.....
- ٣- يوجد بين جزيئات الماء روابطبينما توجد بين ذراته
- ٤- يستخدم الماء كمذيب للمركبات..... كالسكر أو المركبات..... كالمح
- ٥- من خواص الماء الفيزيائية انخفاض.....التجمد وارتفاع درجتي..... وتجمده
- ٦- بلورات الثلج تكون..... الشكل وكثافتها كثافة الماء
- ٧ - يستخدم جهاز في تحليل الماء كهربيا
- ٨ - تصل كثافة الماء لأقصى قيمة عند درجة وادني قيمة عند..... درجة
- ٩- عندما تقل درجة الحرارة للماء عن ٤ درجات كثافته حجمه
- ١٠ - ينحل الماء كهربيا الي و..... بنسبة ٢:١ علي الترتيب..
- ١١- عند التحليل الكهربى للماء يتصاعد غاز عند المهبط.....وغاز..... فالمصعد
- ١٢- ملوثات البيئة تنقسم الي..... و.....
- ١٣ - يعتبر و..... من الملوثات الطبيعية
- ١٤- من امثلة الملوثات الصناعية..... و.....
- ١٥- التلوث المائي قد يكون حراري او.....أو..... أو.....
- ١٦- من امراض التلوث البيولوجيأو.....
- ١٧- التناول المستمر لأسماك تحتوي علي زيادة من عنصر..... يسبب موت خلايا...
- ١٨- زيادة تركيز الزئبق يسبب بينما زيادة تركيز الزرنيخ.....
- ١٩ - تبريد المفاعلات النووية يسبب تلوث. بينما القاء مخلفات المصانع يسبب تلوث

السؤال الرابع ما المقصود بكلا من:

- ١- الرابطة الهيدروجينية

٢ - تلوث الماء

٣- التلوث الطبيعي للماء

٤- التلوث الصناعي للماء

٥- التلوث الكيميائي

٦- التلوث الحراري

٧- التلوث الاشعاعي

٨- التلوث البيولوجي

سلسلة

المُبتكر

السؤال الخامس اكتب المعادلة:

• تحليل الماء كهربيا

في مادة العلوم

السؤال السادس صوب العبارات الاتية :-

١- ارتفاع تركيز الزئبق فى أجسام الاسماك التى يأكلها الإنسان تسبب موت خلايا المخ

٢- قلة الهيدروجين الذائب فى الماء تؤدى لهلاك الكائنات البحرية

٣- الماء مركب حامضي التأثير على صبغة عباد الشمس

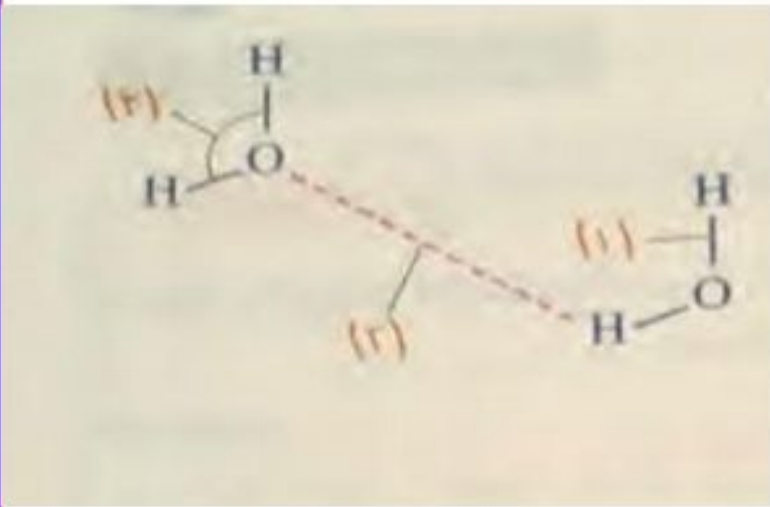
٤- التلوث الحرارى يسبب التيفود والبلهارسيا

٥- ينحل الماء بالحرارة الى أكسجين وهيدروجين

السؤال السابع اجب عن الاسئلة الاتية

١) ما اسم كل من الرابطتين فى الشكل وأيها أقوى

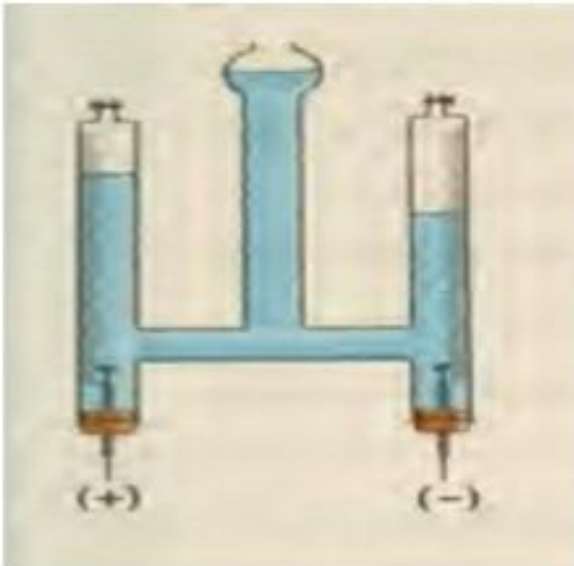
٢) أذكر قيمة الزاوية رقم ٣



٢) الشكل المقابل يمثل جهاز فولتا متر هوفمان

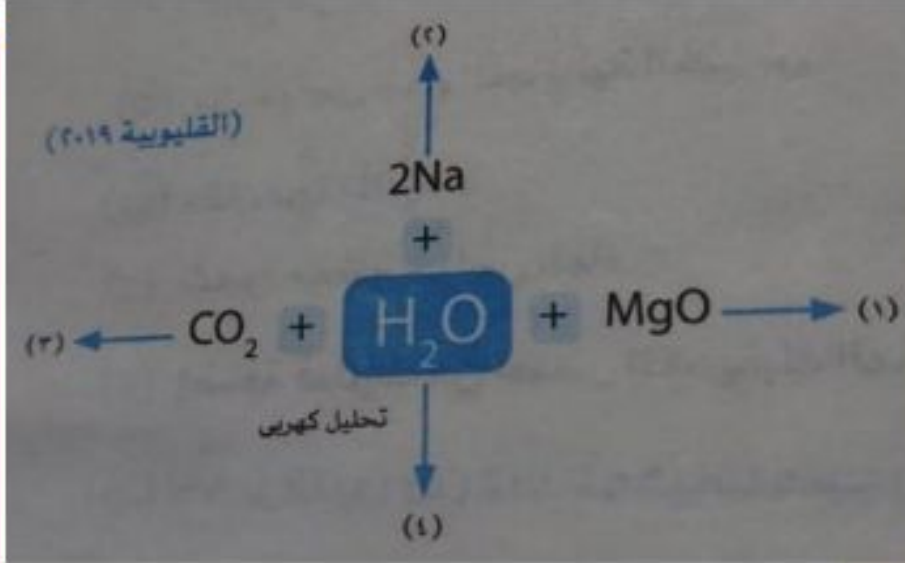
أ) اكتب المعادلة الكيميائية الرمزية

ب) ما حجم الغاز الذى يشتعل بفرقة عند تقريب شظية مشتعلة عندما يكون حجم الغاز الآخر ٦ سم³



ج) ما اسم الغاز الناتج عند المهبط والمصعد

٣- عند تحليل الماء كهربيا كان حجم الغازين المتصاعدين ١٢٠ سم^٣ احسب حجم الغاز المتصاعد عند المهبط ؟



٤- من الشكل المقابل

١- اكتب نواتج (١-٢-٣)

سلسلة

٢- اذكر نوع المحلول المتكون فى كل من ١,٢ المُبتكر

٣- ما اثر إضافة صبغة عباد الشمس فى التفاعل ٣ مع التحليل

٤- ما اسم الغازين فى تفاعل ٤ فى مادة العلوم



الدرس الأول (طبقات الغلاف الجوى)

السؤال الأول اختر الاجابة الصحيحة :

- ١- الضغط الجوى المعتاد يعادل..... مللي بار (١٠٢٥، ١٠١٣، ١٠١٣.٢٥)
- ٢ - يقع..... بين الستراتوسفير والميزوسفير (التروبوبوز-الستراتوبوز-الميزوبوز)
- ٣ - تتكون الشهب فى طبقة..... (الميزوسفير - الأيونوسفير - الستراتوسفير)
- ٤- المللي بار يعادل..... بار (١٠٠٠ - ١٠٠ - ٠,٠٠١)
- ٥- الضغط الجوى عند قمة الجبل ... الضغط الجوى عند سطح البحر
(اكبر من - اقل من - يساوي - ضعف قيمة)
- ٦- ارتفاع تحليق طائرة الضغط الجوى خارجها ١٠٠ مللي بار..... ارتفاع تحليق طائرة

الضغط الجوي خارجها ٩٠ ملي بار

(اكبر من - اقل من - يساوي)

٧- من اجهزة قياس الضغط الجوي.

(فولتامتر هوفمان - الاميتر - الاليمتر)

٨- يرمز لمركز مناطق الضغط الجوي المرتفع بالرمز

(M - L- H)

سلسلة

٩- تحدث كافة الظواهر الجوية في.....

(الميزوسفير - الأيونوسفير - التروبوسفير)

١٠- اذا كانت درجة الحرارة عند سفح الجبل ٢٠م وعند قمته ٧م فان ارتفاع هذا الجبل.....

(٢ كم - ٣ متر - ٢ متر - ١ كم)

١١- اذا صعد شخص الي قمة جبل ارتفاعه ٥٠٠ متر فوق سطح البحر فان درجة الحرارة تصبح

اقل مما عند السفح بمقدار..... (٣,٢٥ - ٦,٢٥ - ٣,٥ - ٦,٥)

١٢- سمك الستراتوسفير كم (٤٧-٣٧-٢٧-١٧)

١٣- الضغط الجوي في نهاية الستراتوسفير..... (٠,٠١ - ٠,١ - ١ - ٠,٠٠١)

١٤- تمتص الأشعة فوق البنفسجية في....(التروبوسفير-الستراتوسفير الأيونوسفير)

١٥- تصل درجة الحرارة الي الصفر المئوي في نهاية.

(التروبوسفير - الستراتوسفير - الأيونوسفير)

١٦- يبلغ متوسط سمك الميزوسفيركم (١٣ - ٣٧- ٣٥ - ٥٩٠)

١٧- قيمة الضغط الجوي عند الميزوبوز قيمة الضغط الجوي عند التروبوبوز

(اكبر من - اقل من - يساوي)

١٨- تعتبر طبقة شديدة التخلخل

(التروبوسفير - الميزوسفير - الترموسفير)

١٩- يحتوي الجزء العلوي من الترموسفير علي.

(معظم غاز الأوزون - أيونات مشحونة - هيدروجين وهيليوم)

٢٠ - يحاط الأيونوسفير بحزامين..... يعرفان بحزامي فان الين

(كهربيين - مغناطيسيين - أيونيين - حراريين)

٢١ - تعرف ظاهرة الشفق القطبي باسم.

(النجم القطبي - الأورورا - الشهب - فان الين)

٢٢ - الضغط الجوي يكون اقل ما يمكن في...

(التروبوسفير - الترموسفير - الستراتوسفير)

سلسلة

٢٣ - تسبح الاقمار الصناعية في.

(الأكسوسفير - الترموسفير - الستراتوسفير)

في مادة العلوم

السؤال الثاني علل لما يأتي :

- ١ - الجزء السفلى من الستراتوسفير مناسب لتحليق الطائرات ؟
- ٢ - أهمية الأيونوسفير بالنسبة للمحطات الإذاعية ؟
- ٣ - يقل الضغط الجوي بالارتفاع عن مستوى سطح البحر ؟
- ٤ - الضغط الجوي في قاع بئر اكبر منه فوق قمة الجبل ؟
- ٥ - اختلاف قيمة الضغط الجوي من منطقة لأخرى علي سطح الارض ؟
- ٦ - تزداد كثافة الهواء عند سفح الجبل عن كثافته عند القمة ؟
- ٧ - يعد الالتيميتر من الاجهزة الرئيسية في كابينة قيادة الطائرة ؟
- ٨ - هبوب الرياح من منطقة لأخرى علي سطح الارض ؟
- ٩ - تسمية التروبوسفير بهذا الاسم ؟
- ١٠ - التروبوسفير مسئولة عن تنظيم درجة حرارة سطح الارض ؟
- ١١ - حركة الهواء في التروبوسفير رأسية ؟
- ١٢ - تسمى الستراتوسفير بالغلاف الجوي الأوزوني ؟
- ١٣ - ارتفاع درجة حرارة الجزء العلوي من الستراتوسفير ؟

- ١٤ - يفضل الطيارون التحليق في الجزء السفلي من الستراتوسفير ؟
- ١٥ - تسمى الميزوسفير بالطبقة المتوسطة ؟
- ١٦ - الميزوسفير طبقة شديدة التخلخل ؟
- ١٧ - الميزوسفير ابرد طبقات الغلاف الجوي؟
- ١٨ - تتكون الشهب في الميزوسفير ؟

١٩ - يطلق على الترموسفير بالطبقة الحرارية؟

سلسلة

٢٠ - يسمى الجزء العلوي من الترموسفير بالايونوسفير ؟

٢١ - يلعب حزامي فان الين دورا مهما في حماية الارض ؟

٢٢ - تقوم الايونوسفير بدور هام في الاتصالات اللاسلكية والبث الاذاعي

في مادة العلوم

٢٣ - حدوث ظاهرة الشفق القطبي "الأورورا" ؟

السؤال الثالث ما المقصود بكلا من :

١ - الغلاف الجوي

٢ - الضغط الجوي

٣ - الضغط الجوي المعتاد

٤ - الأيزوبار

٥ - الشفق القطبي



MS/ DOAA FATHY ABDELAZIZ

01100739104

السؤال الرابع اكمل العبارات الاتية :

١ - يقدر الضغط الجوي بوحدة وهي تعادل مللي بار

٢ - يتواجد من كتلة الهواء الجوي ما بين سطح البحر وارتفاع ٣ كم في حين يتواجد من كتلته حتي ارتفاع ١٦ كم

٣ - كثافة الهواء كلما ارتفعنا لأعلى لذلك فان كثافته عند قمة جبل .. كثافته عند سفح الجبل

٤ - يستخدم جهاز لمعرفة الطقس المحتمل لليوم ويعتبر الجهاز من انواع

- ٥ - تنتقل الرياح من مناطق الضغط الجوي..... الي مناطق الضغط الجوي.....
- ٦ - تفصل الستراتوبوز بين.....و.....
- ٧ - تمتد التروبوسفير من سطح البحر وحتى..... بسمك حوالىكم
- ٨ - بزيادة الارتفاع في التروبوسفيرالضغط الجوى حتى يصل الى نهايته حوالى..... مللي بار
- ٩ - تنخفض درجة الحرارة في التروبوسفير بالارتفاع لاعلي بمعدل لكل.....
- ١٠ - تمتد الستراتوسفير فوق سطح البحر علي ارتفاع بين..... :.....كم
- ١١ - تثبت درجة الحرارة في الجزء السفلي من الستراتوسفير عند ثم تزداد حتي تصل عند نهايتها الي.....
- ١٢ - يحتوي الجزء العلوي من الستراتوسفير علي طبقة الاوزون علي ارتفاع منالى.....
- ١٣ - يحتوي الستراتوسفير علي معظم غاز بينما تحتوي الميزوسفير علي غازى و.....
- ١٤ - تصل قيمة الضغط الجوي (١ مللي بار) عند الحد الفاصل الذي يسمى والذي تكون درجة الحرارة عنده.....
- ١٥ - الضغط الجوي عند نهاية الستراتوسفير حوالى..... مللي بار بينما يكون عند نهاية الميزوسفير حوالى..... مللي بار
- ١٦ - تصل درجة الحرارة عند نهاية الميزوسفير الي..... بينما عند نهاية الترموسفير.....
- ١٧ - تمتد من الميزوبوز وحتى ارتفاع.....كم
- ١٨ - الجزء العلوي من الترموسفير هو
- ١٩ - تتكون الشهب فيبينما. تتكون السحب في.....
- ٢٠ - اقرب الطبقات الي الارض..... و بعدها.....
- ٢١ - اقل الطبقات سمكا واكبرها سمكا
- ٢٣ - تنعكس موجات..... التي تبثها مراكز الاتصالات علي طبقة.....

السؤال الخامس اذكر اهمية كلا من:

١- البارومترات

٢- جهاز الانيرويد

٣ جهاز الاتيمتر

٤- الايزوبار

٥- الجزء السفلي من الستراتوسفير

٦- الميزوسفير

٧- حزامي فان الين

٨- الاقمار الصناعية

٩- طبقة الأوزون

سلسلة

المُبتكر

فى مادة العلوم

السؤال السابع المسائل:

١ - جبل ارتفاعه ٥٠٠٠ متر من سطح البحر فكم يكون الفرق في درجة الحرارة بين السفح والقمة ؟

٢- احسب درجة الحرارة عند سفح الجبل اذا كان الارتفاع ٦ كم ودرجة الحرارة عند القمة ١٠م⁰

MS/ DOAA FATHY ABDELAZIZ

01100739104

٣- احسب ارتفاع جبل درجة الحرارة عند سفحه ٢٠ م وعند قمته ٦- م ؟

درس الثانى تآكل الاوزون وارتفاع درجة الحرارة)السؤال الأول اختر الإجابة الصحيحة :

- ١- تقدر درجة الأوزون بوحدة ... (كيلومتر - دوبسون - نانومتر - ملم)
- ٢- كلا مما يأتي من الغازات الدفيئة عدا ($CO_2 - CH_4 - N_2O - O_2$)
- ٣- سمك طبقة الاوزون يعادل في (م. ض.د.) (٧ م - ٣ ملم - ٣٠٠ ملم)
- ٤ - تبعا لافتراض دوبسون فان ٢٠٠ وحدة دوبسون تعادل..... ملم في (م.ض.د.)
(١ - ٢ - ٣)
- ٥- تمتص طبقة الاوزون الاشعة فوق البنفسجية المتوسطة بنسبة
في مادة العلوم
(%95 - %5 - %100)
- ٦- تعتبر الاشعة التي طولها الموجي ٤٠٠ نانومتر من الاشعة فوق البنفسجية.
(البعيدة - القريبة - المتوسطة -)
- ٧- تمنع طبقة الأوزون نفاذ كلا من الاشعة فوق البنفسجية.
(البعيدة - القريبة - المتوسطة - الجميع)
- ٨- يوجد ثقب الأوزون فوق.....
(خط الاستواء - القطب الجنوبي - القطب الشمالي)
- ٩- اذا كانت درجة الأوزون الطبيعية ٣٠٠ دوبسون فهذا يعني ان النسبة المئوية لتآكل طبقة الاوزون في منطقة ما درجة الأوزون بها ١٥٠ دوبسون..... %
(١٠٠ - ٧٥ - ٥٠ - ٢٥)
- ١١- اذا حدث تآكل في طبقة الأوزون في احد المناطق بنسبة ٣٠ % فان ذلك يعني أن درجة الاوزون في هذه المنطقة تساوي..... دوبسون
(٢٤٠-٢٢٠-١٢٠-٦٠)
- ١٢ - كلا مما يأتي من مسببات تآكل طبقة الاوزون عدا

(الفريونات - الايروسولات - ثاني اكسيد الكربون - اكاسيد النيتروجين)

١٣ - تعرف تجاريا باسم الفريونات

(الهالونات - مركبات كلوروفلوروكربون - الايروسولات)

١٤ - ينتج عن احتراق وقود طائرات الكونكورد اكاسيد التي تعمل علي اتساع ثقب الأوزون

(النيتروجين - الكربون - الكبريت - الجميع)

١٥ - زيادة نسبة الغازات الدفيئة يؤدي لاحتباس بعض الاشعة تحت الحمراء في.....

(التروبوسفير - الستراتوسفير - الأيونوسفير)

١٦- من الغازات الدفيئة (الميثان- بخار الماء - الجميع ما سبق)

١٧- من الاثار السلبية للاحترار العالمي.

(الجفاف - الفيضان - انصهار الجليد - الجميع)

١٨- ذوبان الجليد يهدد بانقراض بعض الحيوانات القطبية مثل.....

(الدب القطبي - التمساح - الفيل الازرق - الغزال)

١٩ من مسببات ظاهرتي ثقب الأوزون والاحترار العالمي معا.....

(بخار الماء - ثاني اكسيد الكربون - الأولي والثانية)

٢٠ - درجة الاوزون الطبيعية تساوي..... دوبسون (١٥٠ - ٣٠٠ - ٢٥٠)

MS/ DOAA FATHY ABDELAZIZ

السؤال الثاني علل لما يأتي :

١ - تكون طبقة الأوزون في الستراتوسفير؟

٢- وقف انتاج طائرات كونكورد ؟

٣- تعمل طبقة الاوزون كدرع واقى للكائنات الحية؟

٤- الهالونات سلاح ذو حدين ؟

٥- خطورة مركبات الفلوروكلوروكربون؟

٦- ثاني اكسيد الكربون من الغازات الدفيئة ؟

01100739104

- ٧- التزايد المستمر في نسبة غاز ثاني اكسيد الكربون في الهواء الجوي ؟
- ٨- زيادة درجة حرارة جو الأرض في السنوات الأخيرة ؟
- ٩ - حدوث ظاهرة الاحتباس الحراري ؟
- ١٠ - تسمية الاحتباس الحراري باثر الصوبة الزجاجية
- ١١- احتباس الأشعة تحت الحمراء في الستراتوسفير ؟
- ١٢ - انصهار جليد القطبين ؟
- ١٣ - انقراض بعض الحيوانات القطبية ؟

سلسلة

المُبتكر

السؤال الثالث ما المقصود بكلا من :

في مادة العلوم

١-جزيء الاوزون

٢- الاحترار العالمي

٣ - ثقب الأوزون

٤- الغازات الدفيئة

٥- الاحتباس الحراري

السؤال الرابع اكتب ما تشير اليه الاختصارات التالية :

UV

IPCC

O₃

Du

CFC_s

STP

السؤال الخامس اكمل العبارات الاتية :

١ من اخطر التهديدات التي تواجه كوكب الارض حاليا ظاهرةو.....

MS/ DOAA FATHY ABDELAZIZ

01100739104

- ٢- اكتب معادلة تكون غاز الأوزون
- ٣- تحدث ظاهرة ثقب الأوزون فى طبقة
- ٤ - تمتد طبقة الأوزون على ارتفاع يتراوح ما بين.....كم اليكم فوق سطح البحر
- ٥ - توجد طبقة الأوزون فى..... ويبلغ سمكها كم
- ٦- فى معدل الضغط ودرجة الحرارة يكون الضغط مساويا والحرارة.....
- ٧- تقدر درجة الأوزون بوحدة. بينما الطول الموجي للأشعة فوق البنفسجية بوحدة
- ٨- انواع الأشعة فوق البنفسجية و..... و.....
- ٩ - يتراوح الطول الموجي للأشعة فوق البنفسجية المتوسطة بين..... نانومتر
- ١٠- تعتبر الأشعة التي طولها الموجي ٣٠٠ نانومتر من الأشعة فوق البنفسجية..... وتنفذ بنسبة%
- ١١ - تمتص طبقة الأوزون الأشعة فوق البنفسجية. بنسبة ١٠٠% وتنفذ الأشعة بنسبة ١٠٠%
- ١٢ - طبقة تعمل كدرع واقى لحماية الكائنات من اضرار الأشعة.....
- ١٣ - يزداد تآكل طبقة الأوزون فوق منطقة فى شهر من كل عام
- ١٤ - من ملوثات طبقة الأوزون مركبات..... المستخدمة فى اجهزة التبريد
- ١٥- تستخدم الفريونات كمادة. لعبوات الفوم وكمادة فى تنظيف شرائح الكترونية
- ١٦- من اهم الغازات الدفيئة..... و..... و.....
- ١٧ - تحتبس الأشعة. فى. التروبو سفير لارتفاع نسبة..... فى الغلاف
- ١٨- الأشعة فوق البنفسجية ذات اثر والأشعة تحت الحمراء ذات اثر
- ١٩ - من الآثار السلبية للاحترار العالمي..... و.....
- ٢٠ من امثلة التغيرات المناخية الحادة للاحترار العالمي..... و.....

السؤال السادس صوب ما تحته خط :

- ١- يتكو جزئ الأوزون من ثلاث ذرات نيتروجين
 - ٢- تعمل الأشعة تحت الحمراء علي كسر رابطة جزئ الاكسجين
 - ٣- الطول الموجي للأشعة تحت الحمراء البعيدة يتراوح بين ٣١٥ : ٤٠٠ نانومتر
 - ٤- تستخدم مادة بروميد الميثيل في اطفاء حرائق البترول
 - ٥- من الغازات الدفيئة اكسيد النيتروز CH_4
 - ٦- تزداد درجة حرارة الأرض نتيجة زيادة نسبة غاز الاكسجين
 - ٧- الغازات الخاملة تنتج من احتراق الوقود وقطع اشجار الغابات
- السؤال السابع اذكر اضرار كلا من :**

في مادة العلوم

١- الفريونات

٢- الهالونات

٣- الغازات الدفيئة

٤- احترار عالمي

السؤال الثامن مسائل :

- ١- احسب النسبة المئوية لتأكل طبقة الاوزون في منطقة ما علما بان درجة الأوزون بهذه المنطقة ١٤٠ دوبسون

MS/ DOAA FATHY ABDELAZIZ

- ٢- احسب درجة الأوزون في منطقة ما اذا كانت نسبة تأكل طبقة الاوزون ٥٠% ؟

01100739104

الوحدة الثالثةالدرس الأول (الحفريات)السؤال الاول أكمل العبارات الاتية :

- ١ - يمثل الاركيوبتركس حلقة وصل بين و.....
- ٢ - تستخدم الحفريات في التعرف علي وجود وتحديد
- ٣- تختلف انواع الحفريات تبعا لـ و.....
- ٤- تم اكتشاف حفرية الذي تعرض للانهيارات الثلجية في سيبيريا
- ٥- حفظت بعض الحشرات كاملة في مادة بينما حفظ الماموث كاملا
- ٦- القالب هو تكون نسخة طبق الاصل للتفاصيل... الطابع نسخة طبق الاصل للتفاصيل.....
- ٧- ما يتركه جسم الكائن الحي بعد موته في الصخور الرسوبية يعرف وما يتركه اثناء حياته يعرف بـ.....
- ٨- تكونت حفرية الاخشاب المتحجرة نتيجة احلال مادة محل مادة جزء بجزء
- ٩- تعتبر حفرية الكهرمان حفرية..... بينما سن الديناصور حفرية.....
- ١٠- من شروط تكون حفرية كائن كامل دفن الكائن الحي بمجرد موته في وسط يحافظ عليه من
- ١١ - تتميز الحفرية المرشدة بمدي زمني..... ومدي جغرافي.....
- ١٢ - تستخدم..... في الاستدلال علي البيئات القديمة وتحديد العمر النسبي للصخر
- ١٣ - تدل الحفريات. علي العمر النسبي للصخور. 01100739104
- ١٤- تدل حفرية النيموليت على ان البيئة المعاصرة كانت بينما تدل حفرية المرجان ان البيئة كانت
- ١٥- يستدل من السجل الحفري ان الحياة ظهرت أولا في ثم انتقلت الي
- ١٦- يستدل من دراسة السجل الحفري ان الطحالب سبقت.....
- ١٧- اول ما ظهر من الفقاريات بينما اول ما ظهر من النباتات

- ١٨ - البرمائيات ابسط في تركيبها من واعقد من
- ١٩ - تعتبر من الكائنات الدقيقة التي تدل علي وجود البترول

السؤال الثانى اختر الاجابة الصحيحة :

- ١ - من امثلة الحفريات الدقيقة. (الماموث -الفور امينفر-الاركيوبتركس)
- ٢- توجد حفريات كاملة لحشرات محفوظة في (الأمونيت - الكهرمان -الجليد)
- ٣- توجد الحفريات غالبا في الصخور..... (النارية - الرسوبية - البركانية)
- ٤- ايا من هذه الحفريات تمثل أثر . (انفاق ديدان - سمكة - ترايلوبيت)
- ٥- ما يتركه جسم بعد موته في الصخور الرسوبية يعرف بـ.
- (الطابع - الأثر - القالب - حفرية متحجرة)
- ٦- من امثلة حفرية الكائن الكامل
- (سن ديناصور - ماموت - أمونيت - مرجان)
- ٧ - تكونت حفرية من تصلب الطين الذي ملأ هيكل داخلي لقوقع قديم
- (أثر - طابع - قالب مصمت)
- ٨ - حفرية نبات السرخسيات تعتبر حفرية.
- (أثر - طابع - قالب مصمت)
- ٩- الديناصورات من الزواحف التي.
- (تلد - تبيض - تلد وتبيض)
- ١٠ - حفرية مرشدة ظهرت في جبل المقطم في مصر
- (ترايلوبيت - أمونيت - نيموليت - اركيوبتركس)
- ١١- تدل الحفريات علي ان جبل المقطم كان جزء من قاع بحر لاكثر منسنة
- (٣٥ الف - ٢٥ الف - ٣٥ مليون - ٢٥ مليون)
- ١٢- وجود حفريات..... يدل ان البيئة كانت استوائية حارة
- (نيموليت - مرجان - سرخسيات - اركيوبتركس)
- ١٣- اول ظهور للكائنات الحية كان في. (اعالي الجبال - الغابات - البحار)
- ١٤ - تعتبر اقدم الكائنات الحية ظهورا علي سطح الارض

(الحزازيات - الطيور - الطحالب - السراخس)

١٥ - يستدل علي وجود البترول من حفرة.

(الفورامينفرا - الراديولاريا - الامونيت - الاولي والثانية)

السؤال الثالث علل لما يأتي

١- تسمية منطقة الغابات المتحجرة بجبل المقطم ؟

٢ - جبل المقطم كان جزء من قاع بحر منذ اكثر من ٣٥ مليون سنة ؟

٣- تعتبر انفاق الديدان حفرة أثر ؟

٤ - تعتبر حفرة الماموث حفرة كائن كامل ؟

٥- احتفاظ حفرة الماموث بكامل هيئتها ؟

٦ - يعد الكهرمان وسط ملائم لتكوين حفرة كائن كامل ؟

٧- تعد حفرة الامونيت حفرة قالب مصمت ؟

٨ - تكون حفريات متحجرة لبعض الكائنات الحية القديمة ؟

٩- تعتبر الاخشاب المتحجرة من الحفريات رغم انها تشبه الصخور ؟

١٠ - تعتبر حفرة النيموليت حفرة مرشدة ؟

١١- لا تعتبر كل الحفريات حفريات مرشدة ؟

١٢- للحفريات اهمية كبيرة في التنقيب عن البترول ؟

MS/ DOAA FATHY ABDELAZIZ

السؤال الرابع ما المقصود بكلا من :

١ - الحفريات

٢ - حفرة كائن كامل

٣- الكهرمان

٤ - الحفريات المتحجرة

٥ - حفرة قالب

٦ - حفرة طابع

01100739104

٧- الاخشاب المتحجرة

٨- الحفريات المرشدة

٩- السجل الحفري

١٠- التحجر

السؤال الخامس قارن بين

١- الاثر والبقايا

سلسلة	الاثـر	البقايا
سلسلة		
		المُبتكر

فى مادة العلوم

٢- القالب والطابع

القالب	الطابع

٣- حفرية الكهرمان والماموث

الكهرمان	الماموث

٤- السرخسيات والمرجان

السرخسيات	المرجان

السؤال السادس اذكر شروط تكون القالب المصمت-
-
-السؤال السابع اذكر مثال واحد لـ:

١ - حفرية بقايا

٢ - حفرية قالب مصمت

٣ - حفرية متحجرة .

٤ - طابع

٥ - اثر

سلسلة

المُبتكر

فى مادة العلوم

السؤال الثامن صوب ما تحته خط :١ - يعتبر الاركيبوتركس نوع من انواع الفيلة المنقرضة٢ - اكتشفت اول حفرية للماموث محفوظة في الكهرمان٣ - الكهرمان مادة غروية متجمدة٤ - بعد تاكل صدفة القوقع تتكون حفرية طابع٥ - حفرية بيض الديناصور حفرية بقايا٦ - تعتبر الاخشاب المتحجرة من الصخور٧ - تكونت الاخشاب المتحجرة نتيجة احلال رواسب طينية محل مادة الخشب جزء بجزء٨ - تسمى منطقة الغابات المتحجرة بالقطامية باسم جبل المعدن٩ - توجد حفرية السرخسيات بجبل المقطم١٠ - يستدل من الحفريات المرشدة على تطور الكائنات الحية١١ - سبقت كاسيات البذور الحزازيات والسراخس١٢ - يشير السجل الحفري الي ان الزواحف من الفقاريات ظهرت اولا بعد الاسماك

MS/ DOAA FATHY ABDELAZIZ

01100739104

- ١٣ - يتضح من السجل الحفري ان البرمائيات والثدييات ظهرت معا
١٤- الفور امينفرا والاركيوبتركس تعتبر من الكائنات الدقيقة

الدرس الثانى (الانقراض)

السؤال الأول اختر الاجابة الصحيحة :

- ١ - يستدل من علي حدوث الانقراض
(الحفريات - المحميات - التطور - التوازن البيئي)
- ٢ - تعتبر محمية..... اول محمية تم انشائها في مصر
(سانت كاترين - رأس محمد - وادي الحيتان)
- ٣- كلا مما يأتي من اسباب الانقراض قديما عدا
(النيازك - البراكين - الكتل الجليدية - الصيد الجائر)
- ٤- من اشهر الحيوانات المنقرضة قديما
(كواجا - خرتيت - ديناصور - كبش اروي)
- ٥- كلا مما يأتي من الانواع المنقرضة عدا.
(كواجا - دودو - ماموث - الباندا)
- ٦- يجمع الكواجا بين شكل.
(الحصان والبغل - البغل والحصان - البغل والحصان والوحشي)
- ٧-..... من الكائنات المنقرضة
(جد الفيل - النسر الاصلع - كبش أروي - الخرتيت)
- ٨ - من الطيور المنقرضة وكان يتميز بصغر حجمه
(الدودو- النسر الاصلع - ابو منجل)
- ٩-اي مما يأتي من الانواع المهددة.
(الدودو - ابو منجل - الديناصور - الكواجا)

١٠ - يعتبر من امثلة الكائنات الحية البرية المهددة بالانقراض من البيئة المصرية

(الدودو - كبش اروى - اركيوبتركس - البردى)

١١ - يتأثر النظام البيئي..... بشدة عند غياب احد الانواع فيه

(البسيط- الاستوائى - المركب)

١٢- يعتبر النظام الصحراوي نظام بيئي..

(مركب - بسيط - استوائى)

سلسلة

١٣ - يعتبر نظام الغابات الاستوائية نظام بيئي..

(بسيط- استوائى -مركب)

المُبتكر

١٤ - حيوان مهدد بالانقراض موطنه شمال غرب الصين.

(ابومنجل - دب الباندا - الخرتيت - النسر الاصلع)

السؤال الثانى ما المقصود بكل من

١-الإنقراض

٢-المحميات

٣-النظام البيئى البسيط

٤-النظام البيئى المركب

٥-شبكة الغذاء

٦- السلسلة الغذائية

السؤال الثالث علل لما يأتى :

١ - يتأثر النظام الصحراوي عند غياب احد الانواع ؟

٢- حدوث الانقراض قديما ؟

٣- حدوث الانقراض حديثا ؟

٤- طائر الدودو كان فريسة سهلة ؟

٥- تسمية النسر الاصلع بهذا الاسم ؟



MS/ DOAA FATHY ABDELAZIZ

01100739104

٦- نبات البردي من الأنواع المهددة بالانقراض ؟

٧- يؤدي الانقراض الي اخلال التوازن البيئي ؟

٨- الغابة الاستوائية نظام بيئي مركب ؟

٩- تعتبر محمية بلوستون من اهم المحميات العالمية ؟

السؤال الرابع أكمل العبارات الاتية

١- من اسباب الانقراض قديما.....و.....و.....

٢ من اسباب الانقراض حديثاو.....و.....

٣- من الكائنات المنقرضة في العصور القديمة.....و.....

٤- من الحيوانات المنقرضة حديثا.....و.....

٥- من الثدييات المهددة بالانقراض..... بينما من الثدييات المنقرضة.....

٦ من الثدييات المنقرضة قديما..... و من الطيور المصرية المهددة بالانقراض

٧- طائر.....مهدد بالانقراض بينما طائر منقرض لسهولة صيده

٨- من امثلة النباتات المهددة بالانقراض نبات.....والذي استخدمه المصريون القدماء للكتابة

٩ - لكل كائن حي دور يقوم به في نقل..... في مسار السلسلة.

١٠- في السلسلة الغذائية تنتقل الطاقة من الكائنات..... الي الكائنات.....

١١- تصنف الانظمة الي نظام..... ونظام.....

١٢-..... نظام بيئي بسيط بينما الغابات الاستوائية نظام بيئي.....

١٣- من اهم المحميات العالمية..... بالولايات المتحدة الامريكية ويتم فيها حماية.....

١٤- اول محمية تم انشائها في مصر.....،توجد محمية..... في جنوب سيناء

١٥ - توجد محمية..... شمال غرب الصين

السؤال الخامس اذكر مثال واحد لـ:

حيوان منقرض قديما - حيوان منقرض حديثا -- طائر منقرض حديثا

- حيوان مهدد بالانقراض - نظام بيئي بسيط - نظام بيئي معقد

٧ - محمية طبيعية في مصر

فى ضوء فهمك للسلسلة الغذائية كون سلسلة

(فأر- حشرة- ثعبان- نبات أخضر- صقر -بكتريا محللة)

ماذا يحدث

١- عند غياب الثعبان

٢- عند زيادة أعداد الحشرات

سلسلة

بنك الأسئلة شاملعلى الوحدة الأولى١- أكمل العبارات الآتية:

- (١) يتصاعد غاز..... عند تفاعل الصوديوم مع الماء.
- (٢) زيادة تركيز عنصر الزئبق فى مياه الشرب يؤدي إلى
- (٣) الفئة s تحتوى على مجموعات و
- (٤) توجد أسفل الجدول الدورى فى الفئة F سلسلتان هما و
- (٥) العنصر الذى يقع فى الدورة الرابعة والمجموعة 2A عدده الذرى وفئة
- (٦) رتبت العناصر فى..... تصاعديا حسب أعدادها الذرية وطريقة ملء المستويات الفرعية بالإلكترونات.
- (٧) اكتشف العالم وجود بروتونات فى نواة الذرة ، بينما اكتشف العالم..... مستوى الطاقة الرئيسية
- (٨) عناصر الأقلء..... التكافؤ، وعناصر الهالوجينات التكافؤ.
- (٩) تبدأ العناصر الانتقالية من الدورة..... فى الجدول الدورى الحديث، وتشتمل الفئة d..... مجموعات.
- (١٠) رتب مندليف العناصر تصاعديا حسب بينما رتبها موزلي تصاعديا حسب

- (١١) تسمى عناصر المجموعة 1A.....وتسمى عناصر مجموعة 7A.....
- (١٢) يتكون الجدول الدورى الحديث من..... دورات أفقية و مجموعات رأسية
- (١٣) الأيون..... يحمل عددًا منيساوى عدد الالكترونات المفقودة
- (١٤) تبدأ كل دورة فى الجدول الدورى الحديث بعنصر وتنتهى بعنصر
- (١٥) توجد بين جزيئات الماء روابط بينما توجد بين ذرات جزيء الماء روابط
- (١٦) تكونأيونات موجبة عند اشتراكها فى التفاعلات الكيميائية.
- (١٧) أنشط الفلزات هو..... بينما أنشط اللافلزات هو
- (١٨) يحفظ الصوديوم تحت سطححتى لا يتفاعل مع
- (١٩) بزيادة العدد الذرى فإن الحجم الذرى خلال الدورة الواحدة

فى مادة العلوم

اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يأتى:

- (١) عند التحليل الكهربى للماء المحمض كان حجم غاز الأكسجين الناتج ١٠ سم^٣ يكون حجم الهيدروجين سم^٣ (٥ - ١٠ - ٢٠ - ٤٠)
- (٢) زيادة تركيز عنصر فى مياه الشرب تؤدى إلى فقدان البصر. (الصوديوم - الزئبق - الرصاص)
- (٣) العنصر الذى عدده الذرى ١٢ يماثل فى خواصه عنصرًا عدده الذرى (٢ - ٨ - ١٧ - ٢٠)
- (٤) يقاس نصف قطر الذرة بوحدة (كيلومتر - ميكرومتر - بيكومتر)
- (٥) تبدأ أى دورة من دورات الجدول الدورى الحديث بعنصر..... (انتقالى - خامل - فلز)
- (٦) تستخدم شرائح السيليكون فى الأجهزة الإلكترونية لأنه من المواد(الخاملة -الموصلة - شبه الموصلة (٧) تقع العناصر المتماثلة فى الخواص فى نفس.....(الصف - الدورة - المجموعة (
- (٨) يتسبب التلوث..... بإصابة المزارعين بمرض البلهارسيا (الإشعاعي - البيولوجى - الكيميائى)

- (٩) العنصر الذى عدده الذرى ١٨ يعتبر (عنصرًا انتقاليًا - خاملا - فلزيا)
- (١٠) من الفلزات التي لا تتفاعل مع الماء.... (النحاس - البوتاسيوم - حديد)
- (١١) يتصاعد غاز..... عند تفاعل الصوديوم مع الماء (الهيدروجين -الأكسجين - النيتروجين)
- (١٢) العدد الذرى لعنصر يقع فى نهاية الدورة الثالثة هو (٨ - ١٠ - ١٨ - ٢٠)
- (١٣) عنصر عدده الذرى ٢ يعتبر من العناصر (اللافلزية - الانتقالية - الخاملة)
- (١٤) اكتشف العالم مستويات الطاقة الرئيسية في الذرة (مندليف - موزلى - بور)
- (١٥) تذوب أكاسيد اللافلزات فى الماء مكونة محاليل (أكاسيد - أحماض - قلويات)
- (١٦) اختلاط فضلات الإنسان والحيوان بالماء يسمى تلوثًا (حرارياً - إشعاعياً - بيولوجياً)
- (١٧) أكسيد الصوديوم من الأكاسيد (اللافلزية - الحامضية - القاعدية)
- (١٨) كل العناصر التالية من أشباه الفلزات ما عدا (السيليكون - البورون - البروم)

٣- اكتب المصطلح العلمى

- (١) أول جدول دورى حقيقى لتصنيف العناصر ()
- (٢) مقدرة الذرة فى الجزىء التساهمى على جذب إلكترونات الرابطة الكيميائية نحوها ()
- (٣) عناصر تجمع بين خواص الفلزات واللافلزات ()
- (٤) نوع من التجاذب الإلكتروستاتيكي الضعيف ينشأ بين جزيئات المركبات القطبية. ()
- (٥) عناصر نشطة كيميائياً لا توجد فى الطبيعة بصورة منفردة بل فى صورة مركبات ما عدا الأستاتين ()
- (٦) ترتيب الفلزات ترتيباً تنازلياً حسب درجة نشاطها الكيميائى. ()
- (٧) عناصر تقع فى أقصى يسار الجدول الدورى وهى أحادية التكافؤ ()
- (٨) عناصر يبدأ ظهورها من الدورة الرابعة وتقع وسط الجدول وتتبع الفئة d ()
- (٩) عناصر تتفاعل مع الفلزات مكونة أملاح الفلزات ()
- (١٠) الفئة التى تحتوى على اللانثانيدات والأكتينيدات ()

٤- صوب ما تحته خط

- (١) الحجم الذرى لعناصر المجموعة الواحدة يقل بزيادة العدد الذرى.
- (٢) يحل البروم محل الكلور في محاليل أملاحه.
- (٣) يبدأ ظهور العناصر الانتقالية بالجدول الدورى الحديث ابتداء من الدورة الثالثة.
- (٤) اكتشف العالم رذرفورد مستويات الطاقة الرئيسية
- (٥) يستخدم الكوبلت ٦٠ فى نقل الحرارة من قلب المفاعل إلى خارجه
- (٦) اكتشف موزلى أن نواة الذرة تحتوى على بروتونات موجبة الشحنة
- (٧) يعتبر الملى بارو وحدة قياس نصف قطر الذرة.
- (٨) تنتهى كل دورة أفقية بعنصر الافزى **المُبتكر**
- (٩) رتبت العناصر فى جدول مندليف تبعًا للزيادة فى أعدادها الذرية
- (١٠) الغازات الخاملة هى عناصر تجمع بين خواص الفلزات واللافلزات.

٥- اذكر استخدام أو أهمية كل من:

- (١) فولتامتر هوفمان.
- (٢) شرائح السيليكون.
- (٣) الكوبلت ٦٠ المشع .
- (٤) النيتروجين المسال.
- (٥) عنصر الصوديوم المسال.
- (٦) الماء .

٦- ما المقصود بكل من ...؟

- (١) متسلسلة النشاط الكيميائي
- (٢) المركب القطبي.
- (٣) أشباه الفلزات.

٧- علل لما يأتي:

- (١) تعددت محاولات العلماء لتصنيف العناصر.



MS/ DOAA FATHY ABDELAZIZ

01100739104

- (٢) تتشابه عناصر المجموعة الواحدة في الخواص.
- (٣) الحجم الذرى لعناصر الدورة الواحدة يقل بزيادة العدد الذرى.
- (٤) الحجم الذرى لعناصر المجموعة الواحدة يزداد بزيادة العدد الذرى.
- (٥) أكسيد الماغنسيوم أكسيد قاعدي.
- (٦) يعتبر الماء من المركبات التساهمية القطبية
- (٧) تحفظ عناصر الأقلء تحت سطح الكيروسين في المعمل.
- (٨) تسمى عناصر المجموعة الأولى فى الجدول الدورى بفلزات الأقلء.
- (٩) تفاعل البوتاسيوم مع الماء أكثر شدة من تفاعل الصوديوم مع الماء
- (١٠) يستخدم النيتروجين المسال فى حفظ قرنية العين
- (١١) يستخدم الكوبلت ٦٠ المشع فى حفظ الأغذية.
- (١٢) يزداد نشاط عناصر الأقلء بزيادة أعدادها الذرية.
- (١٣) ارتفاع درجتى غليان الماء وتجمده .
- (١٤) يعتبر السيزيوم أقوى العناصر الفلزية
- (١٥) عدم تخزين ماء الصنبور فى زجاجات المياه المعدنية المصنوعة من البلاستيك.
- (١٦) انخفاض كثافة الماء عند تجمده.
- (١٧) الهالوجينات لافلزات أحادية التكافؤ
- (١٨) وجود روابط هيدروجينية بين جزيئات الماء.

٨ ما النتائج المترتبة على ماذا يحدث)؟..

- (١) تنبؤ مندليف باكتشاف عناصر جديدة.
- (٢) دراسة العالم موزلى لخواص الأشعة السينية.
- (٣) إضافة حمض هيدروكلوريك مخفف إلى شريط ماغنسيوم.
- (٤) وضع قطعة صوديوم فى الماء، وتأثير المحلول الناتج على صبغة عباد الشمس البنفسجية.

(٥) اكتشاف مستويات الطاقة الفرعية

(١) إمرار البروم فى محلول من يوديد البوتاسيوم.

(٧) فقدت ذرة العنصر الفلزى إلكترونًا أو أكثر أثناء التفاعل.

(٨) وجود الزئبق بتركيزات مرتفعة فى مياه الشرب.

٩- وجود روابط هيدروجينية بين جزيئات الماء.

(١٠) إمرار تيار كهربى خلال فولتامتر هوفمان يحتوى على ماء محمض .

(١١) تصريف مخلفات المصانع فى الأنهار والبحار.

(١٢) اختلاط فضلات الإنسان والحيوان بالماء.

(١٣) استخدام مياه الأنهار والبحار كمصدر متجدد لعملية تبريد المفاعلات النووية

فى مادة العلوم

٩- أوجد العدد الذرى للعناصر الآتية:

(١) عنصر X يقع فى الدورة الأولى والمجموعة الصفيرية.

(٢) عنصر L يقع فى الدورة الثالثة والمجموعة A٢

(٣) عنصر Z يقع فى بداية الدورة الرابعة .

(٤) عنصر M يقع فى نهاية الدورة الثانية.

١٠- اكتب المعادلات الرمزية الموزونة المعبرة عن تفاعل

(١) ثاني أكسيد الكربون مع الماء.

(٢) الماغنسيوم مع حمض الهيدروكلوريك.

(٣) تفاعل الصوديوم مع الماء

(٤) تحليل الماء كهربيًا.

١١- وضح سلوك العناصر الآتية مع الماء تبعًا لمتسلسلة النشاط الكيميائى:

(١) الحديد.

(٢) البوتاسيوم.

(٣) النحاس.

MS/ DOAA FATHY ABDELAZIZ

01100739104

(٤) الماغنسيوم

١٢-قارن بين كل من:

(١) الأوكاسيد القاعدية والحامضية ، من حيث تأثيرها على صبغة عباد الشمس

(٢) جزىء الفلور والهيليوم

سلسلة

المُبتكر

١٣- أسئلة متنوعة(١) عند التحليل الكهربى للماء؛ إذا كان حجم الغاز المتصاعد عند المهبط ٦ سم^٣ ، فاذا ما يأتى:

فى مادة العلوم

(١) حجم الغاز المتصاعد عند المصعد.

(ب) اسم الغاز المتصاعد عند كل من المصعد والمهبط

(٢) عنصر فلزى X يقع فى الدورة الثالثة من الجدول الدورى الحديث يذوب فى الماء مكونا محلول

XOH مع تصاعد غاز عديم اللون :

(١) ما الفئة التى ينتمى إليها هذا العنصر ؟

(ب) ما تكافؤ هذا العنصر ؟

(ج) ما نوع أكسيد هذا العنصر ؟

(٣) كيف تميز بين أكسيد الماغنسيوم وأكسيد الكبريت ؟

(٤) الشكل المقابل يمثل إحدى دورات الجدول الدورى الحديث:

A	B	C	D ₆	E	Y	Z
---	---	---	----------------	---	---	---

(١) ما رقم الدورة التى يمثلها الشكل؟

(ب) ما رقم المجموعة التى ينتمى إليها العنصر (B)؟

(ج) ما العدد الذرى للعنصر الذى يلي العنصر A في نفس المجموعة ؟

(د) ما نوع العنصر Z؟

(٥) ادرس الشكل المقابل، ثم أجب

(١) ما اسم الغاز المتصاعد ؟

وما أثر تقريب شظية مشتعلة لهذا الغاز؟

(ب) اكتب المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل.

(ج) ماذا يحدث عند استبدال شريط الماغنسيوم بقطعة من الفحم ؟

سلسلة

المُبتكر

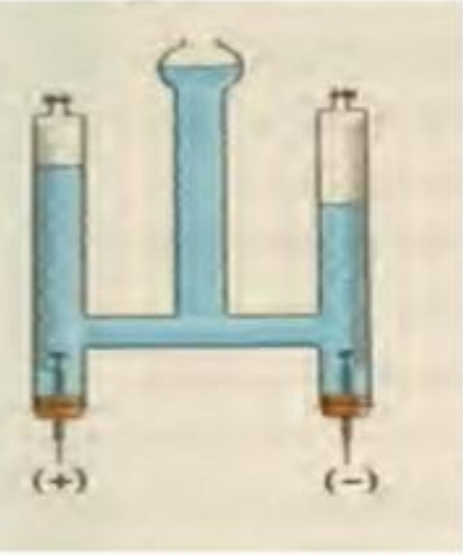
(٦) الشكل المقابل لجهاز فولتامتر هوفمان (١) ما أهميته ؟

في مادة العلوم

(ب) اذكر اسم الغازين عند القطبين (-)، (+)

(ج) إذا كان حجم الغاز المتصاعد عند المصعد ٤ سم^٤. فاحسب حجم الغاز

المتصاعد عند المهبط.



١- اختر الإجابة الصحيحة :-

١- من أجهزة قياس الضغط الجوى (الأميتر - الفولتميتر - الأتميتر) (MS/DOAA FATHY ABD ELAZIZ)

٢- تقدر درجة الأوزون بوحدة (كم - نانومتر - دوبسون)

٣- النانومتر = متر (١٠ × ١^{-٩} - ١٠ × ١^{-٦} - ١٠ × ١^{-٣})

٤- من المحتمل أن تكون قيمة الضغط الجوى أعلى قمة الجبل بار (١،٥ - ١،٣ - ١)

٥- تحمى طبقة الأوزون الأرض من التأثيرات الضارة للأشعة

(فوق بنفسجية - الأشعة تحت حمراء - الحرارية)

٦- تستخدم لإطفاء حرائق البترول (الهالونات - الفريونات - أكاسيد النيتروجين)

- ٧- يوجد الأيونوسفير فى الجزء العلوى من (ستراتوسفير - ميزوسفير - ثرموسفير)
- ٨- يستخدم فى تحديد الطقس والمناخ (الألتيمتر - البارومتر - الترمومتر)
- ٩- يستخدم فى تحديد ارتفاع تحليق الطائرات (الترمومتر - الأنيرويد - الألتيمتر)
- ١٠- تتكون الشهب فى (التروبوسفير - الستراتوسفير - الميزوسفير)
- ١١- تعرف تجاريا بإسم الفريونات (الهالونات - الهالوجينات - كلوروفلوروكربون)
- ١٢- من الطبقة الثانية من الغلاف الجوى هى (التروبوسفير - الستراتوسفير - ميزوسفير)
- ١٣- المنطقة التى تسبح فيها الأقمار الصناعية وتستخدم فى البث التلفزيونى (الإكسوسفير - الميزوسفير - الميزوبوز)
- ١٤- الضغط الجوى عند نهاية التروبوسفير حوالى بار (١٠٠٠ - ١٠٠ - ٠,١)
- ١٥- كل ما يأتى من مسببات تاكل طبقة الأوزون ماعدا (الهالونات - بروميد الميثيل - ثانى أكسيد الكربون)
- ١٦- تحتوى طبقة التروبوسفير على حوالى% من كتلة الغلاف الجوى (٢٥ - ٥٠ - ٧٥)
- ١٧- يوجد حوالى% من كتلة الهواء الجوى حتى ارتفاع ١٦ كم (٤٠ - ٥٠ - ٩٠)
- ١٨- كل مما يأتى من الغازات الدفيئة ماعدا (بخار ماء - الفريونات - الأوكسجين)
- ١٩- طبقة ... مسؤولة عن تنظيم درجة حرارة الأرض (التروبوسفير - الستراتوسفير - الميزوسفير)
- ٢٠- إذا كانت درجة الأوزون فى منطقة ما ١٥٠ دوبسون فإن النسبة المئوية للتاكل فى طبقة الأوزون% (٢٠ - ٥٠ - ٧٠)
- ٢١- إذا كانت درجة الحرارة عند قمة جبل أقل من درجة الحرارة عند سفحة ١٩.٥ مئوية فإن ارتفاع الجبل يساوى متر (١٠٠٠ - ٢٠٠٠ - ٣٠٠٠ - ٤٠٠٠)
- ٢٢- تنفذ الأشعة فوق البنفسجية من طبقة الأوزون بنسبة ١٠٠% (القريبة - البعيدة - المتوسطة)
- ٢٣- تنفذ الأشعة فوق بنفسجية بنسبة ٥% (البعيدة - المتوسطة - القريبة)

٢- أكمل العبارات الآتية:

- (١) وحدة قياس الضغط الجوى بينما وحدة قياس درجة الأوزون
- (٢) الستراتوبوز يفصل بين و.....
- (٣) توجد الأيونوسفير فى طبقة بينما توجد طبقة الأوزون فى طبقة
- (٤) تحدث معظم الظواهر الجوية فى طبقة بينما تدور الأقمار الصناعية.....
- (٥) أعلى طبقات الغلاف الجوى من حيث درجة الحرارة وأقلها درجة حرارة
- (٦) من ملوثات طبقة الأوزون مركبات المستخدمة فى إطفاء الحرائق . ومركبات المستخدمة بأجهزة التبريد
- (٧) تتكون الشهب فى طبقة والتي تحتوى على كميات محدودة من غازى و.....
- (٨) الأشعة فوق البنفسجية ذات أثر..... والأشعة تحت الحمراء ذات أثر
- (٩) طبقة مشحونة تنعكس عليها موجات الراديو هي
- (١٠) الضغط الجوى المعتاد يعادل مللى بار، بينما درجة الأوزون الطبيعية
- (١١) تحلق الطائرات فى الجزء السفلى من طبقة والتي يتحرك بها الهواء.....
- (١٢) من ملوثات طبقة الأوزون و.....
- (١٣) ترتفع درجة حرارة الأرض نتيجة ارتفاع نسب الغازات فى التروبوسفير مثل
- (١٤) غاز..... يستخدم كمبيد حشرى لحماية مخزون المحاصيل الزراعية وهو ملوث لطبقة الأوزون.
- (١٥) الطول الموجى للأشعة فوق البنفسجية البعيدة يتراوح بين
- (١٦) تمتص طبقة الأوزون الأشعة فوق البنفسجية..... بنسبة ١٠٠% بينما تنفذ الأشعة فوق البنفسجية. بنسبة ١٠٠%
- (١٧) من الآثار السلبية لظاهرة..... ذوبان جليد القطبين وتغيرات مناخية حادة.
- (١٨) يستخدم جهاز..... لمعرفة الطقس المحتمل لليوم، ويعد نوعا من أنواع
- (١٩) أقل طبقات الغلاف الجوى سمكا بينما أكبرها سمكا
- (٢٠) يقل الضغط الجوى بالارتفاع لأعلى حيث يصل إلى مللى بار فى نهاية طبقة الستراتوسفير.

- (٢١) تحاط الأيونوسفير بحزامين يعرفان بحزامى فان آلين .
- (٢٢) من أمثلة التغيرات المناخية الحادة المترتبة على ظاهرة الاحترار العالمي.....و.....
- (٢٣) يرمز لمناطق الضغط الجوى المرتفع بالرمز.....، بينما يرمز لمناطق الضغط الجوى المنخفض بالرمز
- (٢٤) يندمج الغلاف الجوى بالفضاء الخارجى فى منطقة تسمىتسبح فيها.....
- (٢٥) تنتجمن احتراق وقود الطائرات الأسرع من الصوت، وتعد من ملوثات طبقة الأوزون.

سلسلة

٣- اكتب المصطلح العلمى الذى تدل عليه العبارات الآتية .

- (١) وزن عمود من الهواء مساحة مقطوعهم وطوله ارتفاع الغلاف الجوى
- (٢) خطوط منحنية تصل بين نقاط الضغط الجوى المتساوى فى خرائط الضغط الجوى
- (١) طبقة مشحونة تنعكس عليها موجات الراديو
- (٣) الحد الفاصل بين الستراتوسفير والميزوسفير والذى تثبت عنده درجة الحرارة.
- (٥) جزيء يتكون من اتحاد ذرة عنصر مع جزيء من نفس العنصر
- (٦) الارتفاع المستمر فى متوسط درجة حرارة الهواء القريب من سطح الأرض.
- (٨) نوع من الأشعة فوق البنفسجية تمتصها طبقة الأوزون بنسبة ١٠٠ %
- (٧) ستائر ضوئية مبهرة ملونة ترى من القطبين الشمالى والجنوبى للأرض.
- (٨) مكون من مكونات الغلاف الجوى ارتفعت نسبته فى الأعوام الماضية إلى ٠,٣٨%
- (١٠) أسخن طبقات الغلاف الجوى
- (١١) طبقة من الغلاف الجوى يتحرك فيها الهواء أفقياً.
- (١٢) تآكل فى طبقة الأوزون فوق القطب الجنوبى للأرض.
- (١٣) طبقة من طبقات الغلاف الجوى تحتوى على ٧٥% من كتلة الغلاف الجوى
- (١٤) احتباس الأشعة تحت الحمراء فى طبقة التروبوسفير
- (١٥) طبقة تلعب دوراً هاماً فى الاتصالات اللاسلكية والبث الإذاعى

العبارات الآتية:

ضع علامة (✓) أو علامة (x) أمام

- () (١) يزداد الضغط الجوى بزيادة الارتفاع عن سطح البحر.
- () (٢) يستخدم الأنيرويد فى تحديد الطقس اليومى بمعلومية الضغط الجوى .
- () (٣) افترض العالم دوبسون أن سمك طبقة الأوزون فى (م.ض.د) يكون ١ ملم تقريبًا.
- () (٤) تقوم الأشعة فوق البنفسجية بتكسير جزيء الأكسجين إلى ذرتين حرتين.
- () (٥) يطلق على طبقة التروبوسفير الغلاف الجوى الأوزونى
- () (٦) تتكون الشهب فى الميزوسفير، بينما تتكون السحب فى التروبوسفير
- () (٧) يستخدم البارفى قياس وحدة الحجم الذرية
- () (٨) توجد طبقة الأوزون فى التروبوسفير المُبتكر
- () (٩) تعد مركبات الكلورو فلوروكربون ملوثًا مشتركًا لظاهرة تآكل طبقة الأوزون وظاهرة الاحترار العالمى فى مادة العلوم
- () (١٠) يتكون جزيء الأوزون من اتحاد ذرتين من الأكسجين .
- () (١١) يعتبر غاز الأكسجين من الغازات الدفيئة
- () (١٢) الأشعة فوق البنفسجية ذات أثر حرارى بينما الأشعة تحت الحمراء ذات أثر كيميائى .
- () (١٣) الطول الموجى للأشعة تحت الحمراء أكبر من الطول الموجى لأشعة الضوء المرئى.
- () (١٤) تعرف الهالونات تجاريًا باسم الفريونات ، وتعد من ملوثات طبقة الأوزون.
- () (١٥) تقل درجة الحرارة فى التروبوسفير بالارتفاع لأعلى بمعدل ٦,٥ مئوية لكل ١٠٠٠ متر ()
- () (١٦) تحتوى الطبقات العليا على ١% من طبقات الغلاف الجوى MS/ DOAA FATHY ABD ELAZIZ
- () (١٧) تحتوى الطبقات العليا من الغلاف الجوى على ٧٥% من الغلاف الجوى
- () (١٨) تنفذ الأشعة فوق البنفسجية البعيدة بنسبة ١٠٠% 01100739104
- () (١٩) الأشعة فوق بنفسجية القريبة تنفذ للأرض بنسبة ١٠٠%
- () (٢٠) الأشعة فوق بنفسجية المتوسطة تنفذ بنسبة ٥% للأرض

علل لما يأتى:

- (١) اختلاف أهمية جهاز الأنيرويد عن جهاز الألتيميتير.

- (٢) الجزء السفلى من الستراتوسفير مناسب لتحليق الطائرات.
- (٣) الميزوسفير طبقة شديدة التخلخل .
- (٤) حركة الهواء فى طبقة التروبوسفير رأسية.
- (٥) يقل الضغط الجوى بالارتفاع عن مستوى سطح البحر.
- (٦) أهمية الأيونوسفير بالنسبة لمحطات الإذاعة.
- (٧) حدوث معظم الظواهر الجوية فى طبقة التروبوسفير.
- (٨) تزداد درجة الحرارة بالارتفاع لأعلى فى الستراتوسفير
- (٩) الميزوسفير أبرد طبقات الغلاف الجوى. المُبتكر
- (١٠) تعرف طبقة الترموسفير بالطبقة الحرارية.
- (١١) تكون طبقة الأوزون فى الستراتوسفير. فى مادة العلوم

- (١٢) وقف إنتاج طائرات الكونكورد رغم أنها أسرع من الصوت.
- (١٣) حدوث ظاهرة الاحتباس الحرارى فى الغلاف الجوى.
- (١٤) زيادة درجة حرارة كوكب الأرض فى السنوات الأخيرة
- (١٥) ضرورة الحد من استخدام الفريونات كمواد مبردة.

ما النتائج المترتبة على...؟

- (١) عدم وجود حزامى فان ألين.
- (٢) الارتفاع عن مستوى سطح البحر بالنسبة للضغط الجوى.
- (٣) احتواء التروبوسفير على ٧٥% من كتلة الهواء الجوى.
- (٤) الارتفاع بمقدار ٢ كم فى التروبوسفير بالنسبة لدرجة الحرارة.
- (٥) اتحاد ذرة أكسجين مع جزيء أكسجين آخر.
- (٦) تشتيت الأشعة الكونية الضارة بواسطة حزامى فان ألين.
- (٧) استمرار تآكل طبقة الأوزون.
- (٨) ارتفاع نسب الغازات الدفيئة فى طبقة التروبوسفير

- (٩) امتصاص جزيء الأكسجين للأشعة فوق البنفسجية.
 (١٠) انصهار جليد القطبين الشمالي والجنوبي.

قارن بين

١) التروبوبوز والستراتوبوز من حيث (الموقع).

- (٢) الأشعة فوق البنفسجية البعيدة والأشعة فوق البنفسجية القريبة من حيث الطول الموجي -
 النسبة المئوية لنفاذها.

سلسلة

المُبتكر

- (٣) الميزوسفير والثرموسفير من حيث (درجة الحرارة - الأهمية - الضغط الجوى).

فى مادة العلوم

- (٤) ظاهرة الشفق القطبي وظاهرة الاحترار العالمى من حيث (التعريف).

- (٥) البار والدوبسون.

- (٦) التروبوسفير والستراتوسفير من حيث (حركة الهواء) .



MS/ DOAA FATHY ABDELAZIZ

مسائل متنوعة

- (١) جبلان، ارتفاع الجبل الأول ٥كم، والجبل الثانى ارتفاعه ٣ كم، فكم يكون الفرق بين قمتهما
 فى درجات الحرارة؟

01100739104

- (٢) إذا كانت درجة الحرارة عند سفح جبل ٣ م ، فكم تكون درجة الحرارة عند قمته التي ترتفع
 عن الأرض بمقدار ٢ كم ؟

(٣) إذا كانت درجة الحرارة عند سفح أحد الجبال ١١ م ، فاحسب درجة الحرارة عند قمته التي ترتفع عن الأرض بمقدار ٦٠٠٠ متر.

(٤) احسب درجة الحرارة عند سفح جبل ارتفاعه ٤ كم إذا كانت درجة الحرارة عند قمته - ٦ مئوية.

المُبتكر

(٥) احسب ارتفاع جبل درجة الحرارة عند سفحه ٢٠ م وعند قمته ٧ م .

(٦) ما نسبة التآكل في طبقة الأوزون في إحدى المناطق إذا علمت أن درجة الأوزون بها ٢٢٥ دوبسون ؟



MS/DOAA FATHY ABDELAZIZ

(٧) احسب درجة الأوزون في منطقة ما إذا كانت النسبة المئوية لحدوث التآكل في طبقة الأوزون في هذه المنطقة ٢٠ %

01100739104

أسئلة متنوعة:

(١) وضح بالمعادلات الرمزية فقط دور الأشعة فوق البنفسجية في تكوين غاز الأوزون .

(٢) أعلن قائد الطائرة أن الضغط الجوى خارج الطائرة ٩٠ مللى بار. فى أى طبقات الغلاف الجوى كانت تحلق الطائرة؟ ولماذا؟

(٣) اذكر الرقم الدال على كل من:

- (أ) ارتفاع الغلاف الجوى. (ج) الضغط الجوى المعتاد. (هـ) درجة الحرارة فى الميزوسفير.
 (ب) درجة الأوزون الطبيعية. (د) الضغط الجوى عند نهاية التروبوسفير.

بنك أسئلة

على الوحدة الثالثة

اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين :-

- ١) كل مما يأتى من الكوارث الطبيعية التى تهدد حياة الكائنات الحية ما عدا ...
 (الفيضانات - البراكين - موجات الجفاف - الاحتباس الحرارى)
 ٢- منة أمثلة الحفريات الدقيقة (الفورمنيفرا - الماموث - السرخسيات)
 ٣- محمية هى محمية طبيعية لحماية الدب الرمادى
 (رأس محمد - الباندا - وادى الريان - يلوستون)
 ٤- عند تصلب الرواسب التى تملأ القوق تتكون حفرة ... (قالب مصمت - أثر - طابع)
 ٥- تعتبر حفرة حشرة الكهرمان حفرة (قالب - طابع - كائن كامل)
 ٦- أى مما يلى من الأنواع المهدة بالإنقراض (طائر الدودو - الكواجا - النسر الأصلع)
 ٧- أى الحفريات تدل على أن البيئة المعاصرة كانت بحار دافئة صافية ضحلة
 (المرجان - النيموليت - السرخسيات)
 ٨- يستدل من على حدوث الإنقراض (المحميات - التطور - الحفريات)
 ٩- توجد الحفريات غالبا فى الصخور (الرسوبية - المتحولة - النارية)

- ١٠- أول هذه الكائنات ظهورا على سطح الأرض (الأسماك - البرمائيات - اللاقاريات)
- ١١- محمية يوجد بها أنواع نادرة من الأسماك الملونة (رأس محمد - وادى الريان -الباندا)
- ١٢- من أمثلة الطيور المنقرضة (النسر الأصلع -الدودو - ابو منجل)
- ١٣- محمية يوجد بها أنواع نادرة من الأسماك الملونة (رأس محمد - الباندا - وادى ريان)
- ١٤- كل مما يأتى يسبب انقراض كائنات حية فى الوقت الحالى ما عدا
(سقوط نيازك - موجات جفاف - تلوث الهواء -إزالة أشجار الغابة)
- ١٥- عند غياب نوع معين من الصحراء فإنة (يتأثر بشدة - لا يتأثر كثيرا -يظل متوازن)
- ١٦- أى الكائنات التالية أقدم فى الظهور على سطح الأرض(حزازيات - طحالب - سراخس)
- ١٧- حفرية نفق الديدان تعتبر حفرية (قالب - طابع - أثر)
- ١٨- يعتبر من الثدييات المنقرضة حديثا (الماموث - الخرتيت -الكواجا - دب الباندا)

علامة (√) (x) أمام العبارات الآتية :

- () (١) يعتبر نبات البردى من النباتات المهددة بالانقراض
- () (٢) يمثل الأركيوبتركس حفرية لكائن دقيق تستخدم فى التنقيب من البترول
- () (٣) تدل حفرية السرخسيات أن البيئة المعاصرة لتكوينها كانت استوائية حارة ممطرة.
- () (٤) يدل السجل الحفرى على أن الحياة ظهرت أولا فى البحار ثم على اليابسة .
- () (٥) اكتشفت أول حفرية للماموث محفوظة فى الكهرمان
- () (٦) تدل الحفرية المرشدة على عمر الصخور الرسوبية.
- () (٧) توجد هياكل عظمية لحيتان كاملة فى محمية رأس محمد
- () (٨) تدمير المواطن من أهم العوامل التي تؤدى إلى الانقراض.
- () (٩) القالب نسخة طبق الأصل للتفاصيل الخارجية لهيكل كائن حى قديم
- () (١٠) الأمونيت حفرية توجد فى صخور جبل المقطم.
- () (١١) أنشئت محمية يلوستون لحماية دب الباندا
- () (١٢) يجمع الكواجا بين شكل الحصان والحصان الوحشي.

علل لما يأتي:

- (١) يتأثر النظام الصحراوى عند غياب أحد أنواعه .
- (٢) تعتبر الأخشاب المتحجرة من الحفريات بالرغم من أنها تشبه الصخور
- (٢) أهمية الحفريات فى التنقيب عن البترول
- (٤) لا تعتبر كل الحفريات حفريات مرشدة.
- (٥) تعتبر حفرية الماموث حفرية كائن كامل.
- (٦) تسمية النسر الأصلح بهذا الاسم
- (٧) يعتقد العلماء أن جبل المقطم كان جزءاً من قاع بحر منذ أكثر من ٣٥ مليون سنة .
- (٨) تسمية منطقة الغابات المتحجرة بالقطامية بجبل الخشب.
- (٩) لا يتأثر النظام البيئى المركب عند غياب أحد الأنواع المتواجدة فيه.
- (١٠) طائر الدودو كان فريسة سهلة الصيد.

(١١) ضرورة إنشاء المحميات الطبيعية.

٥- ما النتائج المترتبة على...؟

- (١) إحلال مادة السيليكات محل مادة الخشب فى الأشجار القديمة.
- (٢) غياب كائن حى من نظام بيئى بسيط (صحراوى).
- (٣) الدفن السريع للكائن الحى بمجرد موته فى وسط يحافظ عليه من التحلل.
- (٤) التناقص المستمر فى أفراد النوع الواحد دون تعويض.
- (٥) وجود حفرية المرجان فى بيئة ما.
- (٦) تدمير الموطن الأصلى لكائن حى.
- (٧) وجود حفرية الراديولاريا فى عينات الصخور.
- (٨) انقراض أحد الكائنات الحية من الغابة الاستوائية
- (٩) عثور العلماء على حفرية النيموليت فى صخور جبل المقطم.

MS/ DOAA FATHY ABDELAZIZ

01100739104

اذكر مثالاً واحداً لكل من:

- (١) حفرة كائن كامل. (٢) حفرة طابع. (٣) حفرة قالب مصمت.
 (٤) حفرة متحجرة. (٥) حيوان منقرض قديماً. (٦) حيوان منقرض حديثاً.
 (٧) طائر منقرض. (٨) طائر مهدد بالانقراض. (٩) نبات مهدد بالانقراض.
 (١٠) نظام بيئي مركب. (١١) نظام بيئي بسيط.

ما المقصود بكل من ...؟

- (١) الحفيرة.
 (١) الحفيرة المرشدة.
 (٢) المحميات الطبيعية.
 ٣- السلسلة الغذائية.
 (٤) الانقراض.
 (٦) النظام البيئي البسيط.
 (٧) النظام البيئي المركب.
 (٨) السجل الحفري

سلسلة

المُبتكر

في مادة العلوم

صوب العبارات الآتية بشرط عدم تغيير ما تحته خط

- (١) اكتشفت أول حفريات للماموث محفوظة في الكهرمان.
 (٢) حفريات السرخسيات تدل على أن البيئة المعاصرة لتكوينها كانت بيئة معتدلة.
 (٣) تدمير الموطن من أهم العوامل التي تؤدي إلى تكيف الأنواع.

اذكر ثلاث طرق لحماية الكائنات الحية من الانقراض

-