

## الاختبار الأول

### السؤال الأول:

(أ) اكمل العبارات الآتية :

- 1- عناصر الأتلاء ..... التكافؤ
- 2- الهالوجينات جزيئاتها.....الذرة بينما الغازات الخاملة جزيئاتها ..... الذرة
- 3-تزداد الساليه الكهربيه بزيادة العدد الذرى فى.....
- 4-من الطيور المنقرضة .....ومن الطيور المهددة بالانقراض.....

(ب) ما المقصود بكل من:

- 1- السالبية الكهربيه 2 -الأكسوسفير
- (ج) اذا كانت درجة الحرارة عند قمة جبل ارتفاعه 5 كم هي -10 درجة مئوية, فاوجد درجة الحرارة عند سفح الجبل

### السؤال الثانى:

(أ) صحح ماتحتة خط

- 1-فى طبقة الميزو سفير تنخفض درجة الحرارة حتى تصل فى نهايتها الى 1200 درجة مئوية
- 2- اكاسيد النيتروجين تسبب ظاهرة الأحتباس الحرارى
- 3-الطول الموجى للأشعة فوق البنفسجية البعيدة يتراوح بين 400:315 نانومتر
- 4-يقل الحجم الذرى بزيادة العدد الذرى فى المجموعة

(ب) اذكر وظيفة كل من:

- 1- حزامى فان الين
- 2- محمية بلوستون
- 3- الكوبلت 60
- 4- بروميد الميثيل
- (ج) عنصر الفوسفور P 15 حدد موقعه فى الجدول الدورى الحديث , واذكر فئته.

### السؤال الثالث:

(أ) اختر الأجابه الصحيحة:

- 1- عدد العناصر المتوفرة فى القشرة الأرضيه (116 - 24 - 92 - 67)
- 2- درجة غليان النيتروجين المسال.....(- 196 — - 190 - 100 - — صفر )

(ب) علل لما يأتى:

- 1-النسر الأصلع مهدد بالانقراض
- 2- للأيونو سفير اهميه فى مجال الاتصالات الأسلكيه
- 3- يستخدم السيلكون فى صناعة الأجهزة الألكترونيه
- 4- رتب موزلى العناصر حسب الزيادة فى أعدادها الذريه

### السؤال الرابع:

(أ) اكتب المفهوم العلمى:

- 1- احد ملوثات الأوزون ويستخدم فى اطفاء الحرائق
- 2- جهاز يستخدم فى معرفة طقس اليوم بمعلوماتية الضغط الجوى
- 3- ظهور السماء على هيئة ستائر ضوئيه ملونه

(ب) ماذا يحدث لو:

- 1- كان الفرق فى السالبية الكهربيه ين عنصرى مركب تساهمى ما كبير نسبيا

- 2- القاء قطعة من البوتاسيوم فى الماء  
3- غاب احد الأنواع فى نظام بيئى بسيط

## الاختبار الثانى

### السؤال الأول :

(أ) اكتب المفهوم العلمي:

- 1- تناقص مستمر في أفراد النوع الواحد دون تعويض عن طريق التكاثر ( )
- 2- جدول رتبته فيه العناصر حسب الزيادة فى أوزانها الذرية ( )
- 3- مركبات تساهمية الفرق فى السالبية الكهربية بين عناصرها كبير نسبيا ( )
- 4- حيوان ثديى له رأس ذنب وذيل كلب وجراب كنجارو وجلد مخطط كالنمر ( )
- 5- عناصر تجمع بين خواص الفلزات واللافلزات ويصعب التعرف عليها من تركيبها الألكترونى
- 6- أول طبقات الغلاف الجوى التى تواجه الأشعة فوق البنفسجية وبها كمية اكسجين مناسبة

(ب) ماذا يحدث عند:

- 1- زيادة تركيز الغازات الدفیه فى الهواء الجوى
- 2- زيادة العدد الذرى فى المجموعة بالنسبة للحجم الذرى والسالبية الكهربية
- 3- غياب أحد الأنواع فى النظام البيئى المركب
- 4- وقوع طبقة الأوزون تحت تأثير (م.ض.د) حسب افتراض العالم الأنجليزى دوبسون

### السؤال الثانى:

(أ) علل لما يأتى

- 1- الخرتيت مهدد بالانقراض
- 2- انقراض الحمام المهاجر
- 3- يستخدم الصوديوم المسال فى نقل الحرارة من قلب المفاعل النووى الى خارجه
- 4- لا توجد عناصر الأقلء فى الصورة العنصريه
- 5- الكلور  $Cl^{17}$  سالبية كهربية من الكبريت  $S^{16}$
- 6- الميزو سفير ابرد الطبقات

(ب) أكمل العبارات الآتيه:

- 1- تعتبر طبقة ..... شديدة التخلخل لاحتوائها على كميات محدودة من غازي ..... و.....
- 2- من الطيور المنقرضة ..... و..... ومن الثدييات المنقرضة ..... و.....
- 3- يتغذى دب الباندا على نبات.....

### السؤال الثالث:

اختر الأجابه الصحيحة

- 1- تحلق الطائرات فى طبقة ..... من طبقات الغلاف الجوى
- 2- كل يلى من الغازات الدفیهه ماعدا..... ( ثانى اكسيد الكربون- غاز الميثان- غاز النشادر- الفريونات)
- 3- كمية الأوزون الطبيعىة تساوى ( 20 الف - 300 - 3 - 100 ) دوبسون
- 4- تنفذ الأشعة فوق البنفسجية ..... من طقة الأوزون بنسبة 100% ( البعيدة - المتوسطة - القريبه)
- 5- جزىء..... من المركبات القطبية ( النشادر - كربيتيدالهيدوجين -الميثان)
- 6- اكتشف العالم ..... مستويات الطاقة الرئيسيه فى الذرة (موزلى - رزفورد- بور - مندليف)

(ب) اذكر وظيفة كل مما يأتى: 1- معرفة رقم المجموعة 2- النيتروجين المسال

3- مركبات الكلوروفلوروكربون 4- محمية رأس محمد

### السؤال الرابع:

### (أ) مالتائج المترتبة على

- 1- تفاعل الكلور مع بروميد البوتاسيوم
  - 2- اكتشاف رزفورد للبروتونات
  - 3- الاحتباس الحرارى
  - 4- وجود 75% من كتلة الهواء الجوى فى طبقة التروبوسفير
- (ب) صوب ماتحته خط:

- 1- يعتبر الكلور من الألقاء ويحل محل الفلور فى محاليل املاحه
- 2- اكبر العناصر سالبية كهربية هو السيزيوم

(ج) مالمقصود بكل من: 1- الضغط الجوى

(د) كيف تميز بين 1- ثالث اكسيد الكبريت واكسيد الماغنسيوم 2- الصوديوم والفضة

## الاختبار الثالث

### السؤال الأول

(أ) اكمل العيارات الآتية:

- 1- يتغذى.....على نبات البامبو وموطنه الأصلي .....
- 2- من الغازات الدفيئة .....و.....ومن ملوثات الأوزون ..... و .....
- 3- يتراوح الطول الموجى للأشعة فوق البنفسجية المتوسطة يمتد من .....:.....نانومتر
- 4- من اضرار الأشعة فوق البنفسجية للإنسان ..... و.....و.....
- 5- ثانى اكسيد الكربون من الأكاسيد..... بينما اكسيد الماغنسيوم من الأكاسيد.....

(ب) وضع المعادلات الرمزية

- 1- تفاعل الماغنسيوم مع حمض الهيدروكلوريك المخفف
- 2- تكوين غاز الأوزون
- 3 - تفاعل البروم مع يوديد البوتاسيوم

السؤال الثانى:

(أ) اختر الأجوبة الصحيحة:

- 1- كل العناصر الآتية لا تتفاعل مع الماء لحظياً ماعدا.....(الصوديوم - الفضة - الكالسيوم -الخاصين)
- 2- تتكون الشهب فى طبقة .....( الأيونوسفير-الستراتوسفير - الميزوسفير - التروبوسفير )
- 3- عدد فئات الجدول الدورى الحديث.....( 6 - 4 - 18 - 7 )
- 4- من الثدييات المنقرضة ( الدودو - الخرتيت - تسمانيان - دب الباندا )

(ب) علل لما يأتى:

- 1- حدوث الأنقراضات الكبرى
- 2- وقف انتاج طائرات الكونكورد
- 3- الحجم الذرى للصوديوم  $^{11}\text{Na}$  اقل من الحجم الذرى للبوتاسيوم  $^{39}\text{K}$
- 4- يمكن تحديد موقع العنصر فى الجدول الدورى بمعلومية عدده الذرى

### السؤال الثالث :

(أ) اذكر وظيفة كل من:

- 1- الهالونات
- 2- الصوديوم المسال
- 3- الأيونوسفير فى الاتصالات اللاسلكية
- 4- الأقمار الصناعية

(ب) قارن بين:

- 1- تدرج الحجم الذرى والسالبية الكهربية فى كل من الدورة والمجموعة
- 2- الألقاء والاقلاء الأرضية من حيث التكافؤ والنشاط والكثافة
- 3- النظام البيئى البسيط والنظام البيئى المركب

### السؤال الرابع:

(أ) ماذا يحدث عند:

- 1- الارتفاع لأعلى فى التروبوسفير بالنسبة للضغط الجوى و درجة الحرارة
- 2- اضافة البروم الى كلوريد البوتاسيوم
- (ب) احسب درجة الحرارة علي ارتفاع 4 كم من سطح البحر إذا كانت درجة الحرارة عند سطح البحر = 16 درجة مئوية ؟

(ج) احسب العدد الذري للعناصر الآتية :-

- 1- عنصر يقع بالدورة الأولى والمجموعة الأولى
- 2- عنصر يقع بالدورة الثانية والمجموعة الصفريّة
- 3- عنصر يقع بالدورة الثالثة والمجموعة الثالثة

### الاختبار الرابع

س1: (أ) صوب ما تحته خط ثم انقل العبارة كاملة وصحيحة إلى ورقة إجابتك :-

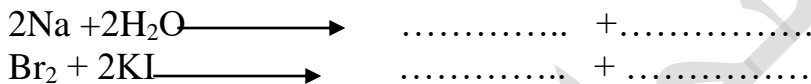
- 1- تزداد قيم السالبية الكهربية في المجموعة الواحدة بزيادة أعدادها الذرية .
- 2- تحدث كافة الظواهر الجوية في طبقة الستراتوسفير .
- 3- يستخدم البار في قياس وحدة الحجم الذرية.
- 4- يستخدم الأنيريود في تحديد ارتفاع تحليق الطائرة

(ب) وضح موضع العناصر الآتية بالجدول الدوري الحديث:

2- النيتروجين  ${}^7N$

1- الكلور  ${}^{17}Cl$

(ج) أكمل المعادلات الآتية :-



س2: (أ) اختر الإجابة الصحيحة :-

- 1- أول محمية أنشأت في مصر هي ..... ( وادي الحيتان - وادي الريان - بلوستون - رأس محمد )
- 2- أكبر العناصر سالبية كهربية يوجد في المجموعة ..... (  $0 - 7A - 2A - 1A$  )
- 3- تتكون الشهب في ..... ( الأيونوسفير - الميزوسفير - الأكسوسفير - الستراتوسفير )
- 4- عنصر يقع في المجموعة الرابعة والدورة الثالثة يكون عدده الذري (  $12 - 14 - 16 - 24$  )
- 5- المنطقة التي تثبت فيها درجة الحرارة عند -60 هي ( التروبوسفير - التروبوبوز - الميزوبوز )

(ب) علل لما يأتي :-

- 1- إزالة أشجار الغابات الاستوائية من أهم عوامل انقراض الأنواع
- 2- تميل الفلزات غالباً إلي تكوين أيونات موجبة عند التفاعل الكيميائي
- 3- يقل الحجم الذري لعناصر الدورة الواحدة بزيادة العدد الذري
- 4- ظهور السماء على هيئة ستائر ضوئية ترى عند القطبين 5- احتراق الشهب في طبقة الميزوسفير

س3: (أ) أكمل العبارات الآتية :-

- 1- من مميزات جدول مندليف ..... بينما من عيوب جدول مندليف .....
- 2- تتفاعل بعض الفلزات مع الأحماض المخففة مكونة ملح الحمض ويتصاعد غاز.....بينما تتفاعل مع الأكسجين مكونة أكاسيد .....
- 3- وحدة قياس الحجم الذرية ..... بينما وحدة قياس درجة الأوزون .....
- 4- النظام البيئي ..... يتأثر بشدة عند غياب أحد الأنواع بينما النظام البيئي ..... لا يتأثر
- 5- يندمج الغلاف الهوائي مع الفضاء الخارجي في منطقة تسمى ..... تسبح فيها .....
- 6- من الآثار السلبية المترتبة علي ظاهرة الاحترار العالمي ..... و.....
- 7- تحدث كافة الظواهر الجوية في طبقة ..... وهي تمتد حتى ارتفاع ..... كم من سطح البحر .

(ب) احسب ارتفاع جبل درجة الحرارة عند سطحه 33 درجة مئوية وعند قمته -6 درجة مئوية  
س4: (أ) اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارات الآتية :-

- 1- جزئ يتكون من اتحاد ذرة عنصر مع جزئ من نفس العنصر .
  - 2- عدد البروتونات الموجبة داخل نواة ذرة أي عنصر .
  - 3- مادة تستخدم في إطفاء الحرائق وضارة بالبيئة .
  - 4- طبقة مشحونة تنعكس عليها موجات الراديو
  - 5- أماكن طبيعية آمنة تهدف إلي حماية الأنواع المهددة بالإنقراض
  - 6- جزئ يتكون من اتحاد ذرة عنصر مع جزئ من نفس العنصر
  - 7- نوع من الأشعة فوق البنفسجية تمتصها طبقة الأوزون بنسبة 100%
- (ب) - رتب طبقات الغلاف الجوى من الأقرب لسطح الأرض  
- الباريوم - الصوديوم - الماغنسيوم - الكالسيوم - البوتاسيوم (تنازليا حسب درجة النشاط الكيميائي)  
-  $^{16}\text{S}$  -  $^{7}\text{N}$  -  $^{8}\text{O}$  -  $^{6}\text{C}$  تصاعديا حسب السالبية الكهربية

### الاختبار الخامس

السؤال الأول :

أكمل العبارات الآتية :

- 1- تحتوى طبقة الستراتوسفير على طبقة ..... التى تقوم بامتصاص الأشعة .....
- 2- تنتقل الرياح من مناطق الضغط ..... إلى مناطق الضغط .....
- 3- اكبر طبقات الغلاف الجوى سمكاً ..... وأعلىها حرارة طبقة .....
- 4- درجة الاوزون تعادل ..... وحدة .....
- 5- من أهم الغازات الدفيئة .....، .....، .....، .....

السؤال الثانى :

علل لما يأتى :

- 1- انعقاد مؤتمر مونتريال بكندا عام 1987 م .
- 2- الميزوسفير طبقة شديدة التخلخل .
- 3- خطورة ارتفاع درجات الحرارة على المدن الساحلية .
- 4- أهمية طبقة الستراتوسفير .

السؤال الثالث :

اكتب ماتعرفه عن :

( الضغط الجوى - الميزوبوز - الاحتباس الحرارى - الجدول الدورى - CFC وفوائدها )

السؤال الرابع :

قارن بين كل من

- 1- التروبوسفير والميزوسفير من حيث ( السمك - درجة الحرارة - الضغط الجوى - الترتيب )
- 2- جزئ الاكسجين وجزئ الأوزون من حيث ( التكوين - الطبقة الجوية التى يوجد بها بأكبر نسبة )
- 3- أثر ثقب الاوزون على ( الانسان - الاحياء المائية - البرمائيات - النباتات ) .

السؤال الخامس :

مسائل

- 1- اذكر أهمية كل من : ( الاشعة فوق بنفسجية - غاز بروميد الميثيل - الهالونات )
- 2- إذا كانت درجة الحرارة عند نقطة معينة من سطح البحر 30 درجة مئوية فكم تكون على ارتفاع 3 كم من فوق تلك النقطة ؟
- 3- استخرج الكلمة الشاذة مع كتابة مايربط باقى الكلمات

- أ - التروبوبوز - الستراتوبوز - الميزوبوز - الستراتوسفير  
ب - البارومتر - الالتمتر - الأنرويد - الترمومتر  
ج - الدب القطبي - فيل البحر - الاسد

### الاختبار السادس

#### السؤال الاول :

اكمل ما يأتي

- 1 - يتكون الجدول الدوري الحديث من ..... دورات افقية و..... مجموعة رأسية
- 2- تتكون عناصر الفئة F من سلسلتين هما ..... و.....
- 3- عناصر الهالوجينات ..... التكافؤ لاحتواء المستوى الاخير على.....
- 4- يحدد الحجم الذري في الجدول الدوري الحديث بمعلومية ..... وهو يقدر بوحدة .....
- 5- العنصر الذي عدده الذري ( 18 ) يقع في الدورة ..... المجموعة .....

#### السؤال الثاني :

ضع علامة ( √ ) امام العبارة الصحيحة وعلامة ( x ) امام العبارة الخاطئة

- 1- اكاسيد اللافلزات تسمى بالاكاسيد الحامضية ومحاليلها تترك صبغة عباد الشمس ( )
- 2- البروم يمكن ان يحل محل اليود في محلول يوديد الصوديوم ( )
- 3- الحرف المميز لمجموعات الفئة S و P هو A ( )
- 4- عدد العناصر المعتمدة في الجدول الدوري لمندليف 116 عنصر ( )
- 5- النحاس من الفلزات التي تتفاعل مع حمض الكبريتيك المخفف ( )

#### السؤال الثالث :

علل لما يأتي

- 1- الماء والنشادر مركبات تساهمية قطبية
- 2- يلزم حفظ فلزات الاقلاء تحت سطح الكيروسين كفلزات الاقلاء
- 3 - ترك مندليف خانات فارغة في جدول

#### السؤال الرابع :

- 1- قارن بين عنصر البوتاسيوم وعنصر الكالسيوم من حيث سلوك كل منهما مع الماء
- 2- ما النتائج المترتبة على  
1- تقليب مسحوق اكسيد الحديد في الماء  
2- امرار غاز الكلور في محلول بروميد الصوديوم

### السؤال الخامس :

1- اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارات الآتية

- 1- مجموعة العناصر التي تشغل الجهة اليسرى من الجدول الدوري الحديث ( )  
2- لا فلز مسال يستخدم في حفظ قرنية العين ( )

2- رتب العناصر الآتية تنازليا حسب الحجم الذري  $^{14}\text{Si}$  -  $^{15}\text{P}$  -  $^{16}\text{S}$  -  $^{13}\text{Al}$

### الاختبار السابع

#### السؤال الاول :-

( أ ) علل لما يأتي :-

- 1 - لا يمكن اكتشاف عنصر جديد بين  $^{16}\text{S}$  و  $^{17}\text{Cl}$   
2- يستخدم الكوبلت 60 المشع في حفظ الاغذية  
3- تسمى عناصر المجموعة 17 بالهالوجينات  
4- يحفظ كلا من  $\text{K}$ ,  $\text{Na}$  تحت الكيروسين

( ب ) اذكر استخدام واحد لكل من

1- النيتروجين المسال

2- الصوديوم في الحالة السائلة

#### السؤال الثاني :-

( أ ) على الرسم الذى امامك

1- حدد موقع الماغنسيوم  $^{12}\text{Mg}$

2 - ما هو العدد الذرى للعنصر

المشار له ( س )

3- أكبر في السالبية الكهربية العنصر ( ع ) أم ( ل )

4- ما نوع العنصر ( م )

5- العنصر ( ك ) يقع بالمجموعة رقم ..... وينتمي للفئة .....

#### السؤال الثالث :-

( أ ) قارن بين كلا من :-

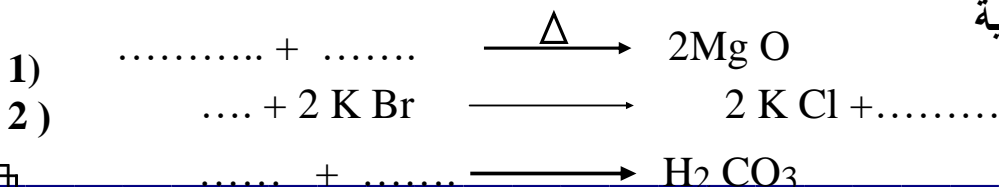
2- الفلزات واللا فلزات من حيث ( نوع الاكسيد )

3- عناصر الفئة و الفئة من حيث ( عدد المجموعات بكل منها )

3- الجدول الدورى لمندليف و الجدول الدورى لموزلى من حيث ( الاساس العلمى للتصنيف )

#### السؤال الرابع :-

( أ ) أكمل المعادلات التالية





**السؤال الخامس :-****( أ ) صوب ما تحته خط في العبارات التالية :**

- 1- الماء و الميثان من المركبات القطبية
  - 2 - عنصر As من اللافلزات
  - 3- اكتشف العالم بور أن نواة الذرة بها بروتونات
  - 4- الكالسيوم يتفاعل مع بخار الماء الساخن فقط
- ( ب ) اكتب المصطلح العلمي :-**

- 1- عناصر ثنائية التكافؤ كثافتها اكبر من كثافة فلزات الاقلاء
- 2- وحدة قياس الحجم الذرى ويعادل جزء من مليون مليون جزء من المتر

**الاختبار الثامن****السؤال الأول:****( أ ) أكمل ما ما يأتي :**

- 1- .....يقومان بتشتيت الأشعة الكونية الضارة بعيداً عن الأرض.
- 2- عنصر يقع فى الدورة الثالثة والمجموعة الصفرية يكون عدده الذرى .....
- 3- أقوى فلزات الجدول الدورى فلز..... واقواها فى السالبية الكهربية عنصر.....
- 4- يستخدم جهاز ..... لتحديد ارتفاع تحليق الطائرات بمعلومية.....
- 5- الضغط الجوى المعتاد يعادل .....

**( ب ) قارن بين كل من :**

- 1- تدرج الحجم الذرى وتدرج السالبية الكهربية ( فى الدورة الواحدة).
- 2- التروبوسفير والثرموسفير (من حيث درجة الحرارة عند نهايتهما).
- 3- الفريونات والهالونات من حيث الاستخدام.

**السؤال الثانى :****( ا ) عبر بمعادلات كيميائية متزنة :**

- 1- تفاعل الصوديوم مع الماء.....
- 2- تفاعل البروم مع محلول يوديد البوتاسيوم.....
- 3- خطوات تكوين غاز الاوزون.....

**( ب ) أكتب الرقم الدال على كل مما يلى :**

- 1- نسبة غاز ثانى اكسيد الكربون الطبيعية فى الهواء الجوى .
- 2- الضغط الجوى بالمللى بار عند نهاية الستراتوسفير .
- ( ج ) احسب درجة الحرارة عند قمة جبل ارتفاعه (4000متر) اذا كانت درجة الحرارة عند سفح الجبل (36 درجة مئوية)

**السؤال الثالث:**



١) علل لما يأتي :

- 1- يسعى العلماء لوقف استخدام الفريونات كمواد مبردة.
  - 2- أهمية الكوبلت 60 المشع.
  - 3- احتباس الأشعة تحت الحمراء في التروبوسفير.
- أذكر أهمية أو استخدام كل من:**  
الدوبسون – الأنثرويد – الألتيمتر – البيكومتر

### الاختبار التاسع

#### السؤال الأول

(أ) اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارات الآتية :-

- 1- أكاسيد فلزية بعضها يذوب في الماء مكونا محاليل قلوية .
- 2- طبقة من طبقات الغلاف الجوي الجزء السفلي منها مناسب لتحليق الطائرات .
- 3- أول محمية أنشأت في مصر .
- 4- طبقة مشحونة تنعكس عليها موجات الراديو

ب- حدد موقع العناصر الآتية في الجدول الدوري الحديث :-

- 1- عنصر الكلور وعدده الذري = 17 مع ذكر اسم المجموعة التي ينتمي إليها .
- 2- عنصر الكالسيوم وعدده الذري = 20 مع ذكر اسم المجموعة التي ينتمي إليها .

#### السؤال الثاني

أ- علل لما يأتي :-

- 1- استخدام الكوبلت 60 في حفظ الأغذية ؟
- 2- يتأثر النظام الصحراوي عند غياب أحد الأنواع الموجودة فيه ؟
- 3- يقل الحجم الذري لعناصر الدورة الواحدة بزيادة العدد الذري ؟

ب- اختر الإجابة الصحيحة مما بين الأقواس :-

- 1- يقع ..... بين الستراتوسفير والميزوسفير  
(التروبوبوز – الميزوبوز – الستراتوبوز – الترموبوز)
- 2- تبدأ أي دورة من دورات الجدول الدوري الحديث بعنصر  
(لافلزي – فلزي – غاز خامل – شبة فلز )
- 3- تقدر درجة الأوزون بوحدة .....  
( البار – الملي بار – الدوبسون – المتر المكعب )

### السؤال الثالث

أ- أكمل العبارات الآتية :-

- 1- رتب مندليف الجدول الدوري تصاعديا حسب ..... بينما رتبها موزلي حسب .....
  - 2- يرجع اكتشاف البروتونات إلي العالم ..... بينما اكتشاف مستويات الطاقة إلي العالم .....
  - 3- يندمج الغلاف الهوائي مع الفضاء الخارجي في منطقة تسمى ..... تسبح فيها .....
  - 4- من الحيوانات المنقرضة ..... بينما من الحيوانات المهددة بالانقراض .....
- ب- إذا كانت درجة الحرارة عند نقطة ما علي سطح البحر 26 درجة مئوية احسب درجة الحرارة علي ارتفاع 2 كم فوق تلك النقطة .

### الاختبار العاشر

#### السؤال الأول :-

أ- صوب ما تحته خط ثم انقل العبارة كاملة وصحيحة إلي ورقة إجابتك :-

- 1- تزداد قيم السالبة الكهربائية في المجموعة الواحدة بزيادة أعدادها الذرية .
  - 2- تحدث كافة الظواهر الجوية في طبقة الستراتوسفير .
  - 3- يستخدم البار في قياس وحدة الحجم الذرية.
- ب- قارن بين كلا من :- النظام البيئي البسيط والنظام البيئي المركب .

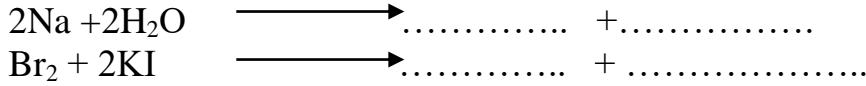
#### السؤال الثاني

أ- أكمل ما يأتي :-

- 1- ..... هو موت كل أفراد النوع الواحد .
- 2- يستخدم ..... لتحديد الارتفاعات المناسبة لتحليق الطائرات .
- 3- تسمى عناصر المجموعة الأولى في الجدول الدوري الحديث باسم .....
- 4- من أمثلة المركبات القطبية ..... و.....

ب- احسب العدد الذري للعناصر الآتية :-

- 1- عنصر يقع في الدورة الثالثة والمجموعة الصفرية .
  - 2- عنصر يقع في الدورة الثانية والمجموعة السادسة .
- ج- أكمل المعادلات الآتية :-



**السؤال الثالث :-**

**أ- علل لما يأتي :-**

- 1- إزالة أشجار الغابات الاستوائية من أهم عوامل انقراض الأنواع ؟
- 2- تميل الفلزات غالبا إلي تكوين أيونات موجبة عند التفاعل الكيميائي ؟
- 3- إيقاف إنتاج طائرات الكونكورد ؟

**ب- اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارات الآتية :-**

- 1- جزئ يتكون من اتحاد ذرة عنصر مع جزئ من نفس العنصر .
- 2- عدد البروتونات الموجبة داخل نواة ذرة أي عنصر .
- 3- مادة تستخدم في إطفاء الحرائق وضارة بالبيئة .

منتدى الامتحان التعليمي

<https://forums.exam-eg.com>

**www.exam-eg.com**