

الاختبار الأول

السؤال الأول:

(ا) 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 المنقرضةومن الطيور المهدهة بالأنقراض.....

(ب) ما المقصود بكل من:

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

السؤال الثانى:

(أ) صحح ماتحته 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
- (ج) عنصر الفوسفور P15 حدد موقعه فى الجدول الدورى الحديث , واذكر فئته.

السؤال الثالث:

(ا) اختر الأجابه الصحيحه:

- 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 بالأنقراض
- 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 بمعلومية الضغط الجوى
- 3- ظهور السماء على هيئة سنائر ضوئيه ملونه

(ب)ماذا يحدث لو:

- 1- كان الفرق فى الساليه الكهربيه بين 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 فى أفراد النوع الواحد دون تعويض عن طريق التكاثر ()
- 2- جدول رتبته فيه العناصر حسب الزيادة فى أوزانها الذرية ()
- 3- مركبات تساهميه الفرق فى السالبية الكهربية بين عناصرها كبير نسبيا ()
- 4- حيوان ثديى له رأس ذئب 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 الدففيه 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 العنصرية
- 5- الكلور Cl_{17} سالبية كهربية من الكبريت S_{16}
- 6- الميزو سفير ابرد الطبقات

(ب) أكمل العبارات الآتية:

- 1- تعتبر طبقة شديدة التخلخل لاحتوائها على كميات محدودة من غازى 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
- (التروبووسفير - الستراتوسفير - الميزوسفير - الثرموسفير)
- 2- كل يلى من الغازات الدففيه ماعدا..... (ثانى اكسيد الكربون - غاز الميثان - غاز النشادر - الفريونات)
- 3- كمية الأوزون الطبيعية تساوى (20 الف - 300 - 3 - 100) دوبسون
- 4- تنفذ الأشعة فوق البنفسجية من طاقة 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- الأحتباس الحرارى
 - 4- وجود 75% من كتلة الهواء الجوى فى طبقة التروبوسفير
- (ب) صوب ماتحته خط:

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

(ج) ماالمقصود بكل من: 1- الضغط الجوى

- 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 الدفيئهو.....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) وضح المعادلات الرمزيه

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

السؤال الثانى:

(أ) اختر الأجابه الصحيحه:

- 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 التديبات المنقرضه (الدودو - الخرتيت - تسمنيان - دب الباندا)

(ب) علل لما يأتى:

- 1- حدوث الأنقراضات الكبرى
- 2- وقف انتاج طائرات الكونكورد
- 3- الحجم الذرى للصوديوم ^{11}Na اقل من الحجم الذرى للپوتاسيوم ^{19}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 الأتصالات اللاسلكيه
- 4- الأقمار الصناعيه

(ب) قارن بين:

- 1- تدرج الحجم الذرى والسالبية الكهربييه فى كل من الدورة والمجموعه
- 2- الأقلء والأقلء الأرضيه من حيث التكافؤ والنشاط والكثافة
- 3- النظام البيئى البسيط والنظام البيئى المركب

السؤال الرابع:

(أ) ماذا يحدث عند:

- 1- الأرتفاع لأعلى فى التروبوسفير بالنسبة للضغط الجوى و درجة الحرارة
 2- اضافة البروم الى كلوريد البوتاسيوم
 (ب) احسب درجة الحرارة على 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 الصفريية
 3- عنصر يقع بالدورة الثالثة والمجموعة الثالثة

الاختبار الرابع

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

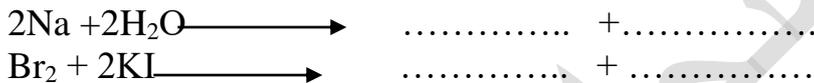
- 1- تزداد قيم السالبية الكهربية في المجموعة الواحدة بزيادة أعدادها الذرية .
 2- تحدث كافة الظواهر الجوية في طبقة الستراتوسفير .
 3- يستخدم البار في قياس وحدة الحجم الذرية.
 4- يستخدم الأنيريود في تحديد ارتفاع تحليق الطائرة

(ب) وضح موضع العناصر الآتية بالجدول الدوري الحديث:

2- النيتروجين $7N$

1- الكلور $17Cl$

(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 ($1A - 2A - 7A - 0$)
 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 إلى 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 الذريةبينما وحدة قياس درجة الأوزون
 4- النظام البيئييتأثر بشدة عند غياب أحد الأنواع بينما النظام البيئي لا يتأثر
 5- يندمج الغلاف الهوائي مع الفضاء الخارجي في منطقة تسمىتسبح فيها
 6- من الآثار السلبية المترتبة على ظاهرة الاحترار العالمي و.....
 7- تحدث كافة الظواهر الجوية في طبقة وهي تمتد حتى ارتفاعكم 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 الكيميائى)
- 6C - 8O - 7N - 16S 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- أكبر طبقات الغلاف الجوى سمكاً وأعلىها حرارة طبقة
- 4- درجة الأوزون 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 الأوزون على (الانسان - الاحياء المائية - البرمائيات - النباتات) .

السؤال الخامس :

مسائل

- 1- اذكر أهمية كل من : (الأشعة 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- استخراج الكلمة الشاذة مع كتابة مايربط باقى الكلمات

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

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 (\checkmark) امام العبارة الصحيحة وعلامة (x) امام العبارة الخاطئة

- 1- اوكاسيد 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 جدولته

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- لافلز مسال يستخدم في حفظ قرنية العين ()

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

الاختبار السابع

السؤال الاول :-

(أ) علل لما يأتي :-

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

- 1) + $\xrightarrow{\Delta}$ 2Mg O
2) + 2K Br \longrightarrow 2K Cl +
- + \longrightarrow H_2CO_3

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 الثامنالسؤال 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 السالبيه الكهربية عنصر.....
- 4- يستخدم جهازلتحديد ارتفاع تحليق الطائرات بمعلومية.....
- 5- الضغط الجوى المعتاد يعادل

(ب) قارن بين كل من :

- 1- تدرج الحجم الذرى وتدرج السالبيه 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) اكتب الرقم الدال على كل مما يلى:

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

السؤال الثالث:

- 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 - الأنيرويد - 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 الكهربية 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 لتطبيق 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