

H.L.

الإجابات : حالة لبيب ٢٠٢٢ - ٢٠٢٣

الإختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء
للفص العاشر

الإسم:
الصف:

وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة التعليمية

السؤال الأول:

أ- ضع علامة (√) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة التي تكمل كل من الجمل التالية:
(3×0.5)

1- تقع الغازات النبيلة في الجدول الدوري في المجموعه:

3A 1A
8A 2A

2- أحد العناصر الافتراضية التالية له أكبر نصف قطر ذري:-

Z₁₂ X₁₁
M₁₇ Y₁₈

3- الطاقة اللازمة للتغلب على جذب شحنة النواه ونزع إلكترون من ذره في حاله الغازيه:

الميل الإلكتروني السالبية الكهربائيه
 طاقة التأين الحجم الذري

السؤال الثاني:

(1 × 1)

أ- قارن بين كل مما يلي :

البوتاسيوم K ₁₉	الليثيوم Li ₃	الخاصية
أكبر	أقل	الحجم الذري
أقل	أكبر	طاقة التأين

(6 × 0.25)

ب- لديكي العناصر الافتراضيه التاليه :

M₁₁ , Z₁₇ , Y₁₈ والمطلوب :-
Na Cl Ar

(1 × 0.5)

1- نوع العنصر ¹⁷Z ----- (فلز - لافلز)

(1 × 0.5)

2- أقل طاقة تأين من العناصر السابقة هو العنصر -----

(1 × 0.5)

3- أكبر ميل الإلكتروني من العناصر السابقة هو العنصر -----

لجأ إلى أعلى عنصر من حيث الميل الإلكتروني في الجدول الدوري هو الكلور.

H.L.

الإختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء للفص العاشر

الإسم:

الصف:

وزارة التربية

الإدارة العامة لمنطقة التعليميه

السؤال الأول:

أ- ضع علامة (\checkmark) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة التي تكمل كل من الجمل التالية:
(3×0.5)

1- المجموعة التي لها أكبر ميل إلكتروني في الدورة الواحدة هي مجموعة:-

الغازات النبيله

الهالوجينات

الفلزات القلويه

الفلزات القلويه الأرضيه

2- أحد العنصر الذي له أكبر جهد تأين من بين العناصر التالية هو عنصر:-

كبريت

صوديوم

أرجون

ألمونيوم

1- تقع الهالوجينات في الجدول الدوري في المجموعه:

7A

1A

8A

2A

السؤال الثاني:

(1 × 1)

أ- علل لما يلي تعليلا علميا سليما :

الميل الإلكتروني لذرة الفلور أقل من الميل الإلكتروني لذرة الكلور.

يسبب تأثر الإلكترونات الحرة في الفلور بقوة تتأثر مع الإلكترونات السعة
ب- لديكي العناصر الافتراضيه التاليه:

Y_{10} , Z_9 , M_3 والمطلوب :-

Li F Ne

(1 × 0.5)

(1 × 0.5)

(1 × 0.5)

1- نوع العنصر M_3 ----- (فلز - لافلز)

2- أكبر ميل إلكتروني من العناصر السابقة هو العنصر -----

3- أكبر نصف قطر من العناصر السابقة هو العنصر -----

H.L.

الإختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء للسف العاشر

الإسم:.....
السف:.....

وزارة التربيه
الإداره العامه لمنطقه التعليميه

السؤال الأول:

1- أكمل العبارات التاليه بما يناسبها علميا:

(3×0.5)

- 1- العنصر الذي ينتهي ترتيبه الإلكتروني ب(3P³ 3S²) يقع في المجموعه
2- الميل الإلكتروني للفلور من الميل الإلكتروني للكلور.
3- يقع العنصر (17Y) في الدوره
2, 1, 8, 5
5A
أقل

السؤال الثاني:
2, 1, 8, 7
1 2 3

(1 × 1)

أ- قارن بين كل مما يلي:

الكلور Cl ₁₇	الصوديوم Na ₁₁	الخاصية
أقل	أعلى	نصف القطر الذري
أعلى	أقل	الميل الإلكتروني

(6 × 0.25)

3- لديكي العناصر الافتراضيه التاليه:

X₈, Y₉, Z₁₀ والمطلوب :-

O Ne F

(1 × 0.5)

4- نوع العنصر X ----- (مثالي - انتقالي) صائب

(1 × 0.5)

5- أكبر طاقة تأين من العناصر السابقه هو العنصر Z₁₀

(1 × 0.5)

6- أقل ميل الإلكتروني من العناصر السابقه هو العنصر X₈

H.O.L.

الإختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء
للفص العاشر

وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة الأحمدى التعليمية
السؤال الأول:

أ- ضع علامة (√) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة التي تكمل كل من الجمل التالية: (3×0.5)

- 1- جميع ما يلي يقل في المجموعه الواحده في الجدول الدوري الحديث عدا:
() الحجم الذري (✓)
() طاقة التآين ()
() الميل الإلكتروني ()
() السالبية الكهربائيه ()
- 2- عناصر تتميز بأن لها بريق ولمعان وسهولة الطرق والسحب والتشكيل:
() الهالوجينات (✓)
() الفلزات (✓)
() الغازات النبيله ()
() أشباه الفلزات ()
- 3- تسمى عناصر المجموعه 2A باسم:

يزيد
عدد
المجموعه

- () الفلزات القلويه ()
() الغازات النبيله ()
() الفلزات القلويه الأرضيه (✓)
() الهالوجينات ()

(1×1)

السؤال الثاني:-

أ- على لكل مما يلي تعليلا علميا دقيقا :-
تقل طاقة التآين كلما إنتقلنا من أعلى إلى أسفل المجموعه في الجدول الدوري

بسبب زياده حجم الذرات ، وبالتالي يقع الإلكترون بعيدا عن نواة النواة

ب- حل المسأله التاليه :-
لديك ثلاث عناصر رموزهم الافتراضيه:

(1x1.5)

Z₁₀ , Y₃ , X₁₉ •

نوع العنصر X ₁₉	K	(فلز - لا فلز)	(0.5×1)
أيهما أكبر الحجم الإلكتروني (X ₁₉ - Y ₃)	↓	Y ₃	(0.5×1)
أيهما أقل حجم ذري (X ₁₉ - Z ₁₀)	↓	Z ₁₀	(0.5×1)