

الإختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء

للفصل العاشر

الإسم:-.....

وزارة التربية

الصف:.....

الإدارة العامة لمنطقة التعليميه

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
		الحجم الذري
		طاقة التأين

ب- لديكي العناصر الافتراضيه التاليه:

M₁₁ ، Z₁₇ ، Y₁₈ والمطلوب :-

1- نوع العنصر ¹⁷Z ----- (فلز - لافلز) (1 × 0.5)

2- أقل طاقة تأين من العناصر السابقة هو العنصر ----- (1 × 0.5)

3- أكبر سالبية كهربائيه من العناصر السابقة هو العنصر ----- (1 × 0.5)

الإختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء
للفيف العاشر

وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة التعليميه
الإسم:-.....
الصف :.....

السؤال الأول:

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

1- المجموعة التي لها أكبر حجم ذري في الدورة الواحدة هي مجموعة:-

- ☐ الهالوجينات ☐ الغازات النبيله
☐ الفلزات القلويه الأرضيه ☐ الفلزات القلويه

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

- ☐ صوديوم ☐ كبريت
☐ ألمونيوم ☐ أرجون

1- تقع الهالوجينات في الجدول الدوري في المجموعة:

- 7A ☐ 1A ☐
8A ☐ 2A ☐

السؤال الثاني:

أ- علل لما يلي تعليلا علميا سليما :
(1 × 1)

الميل الالكتروني لذرة الفلور اقل من الميل الالكتروني لذرة الكلور.

3- لديكي العناصر الافتراضيه التاليه

M_3 , Z_9 , Y_{10} والمطلوب :

- 1- نوع العنصر M_3 ----- (فلز - لافلز)
2- أكبر طاقة تأين من العناصر السابقه هو العنصر -----
3- أكبر نصف قطر من العناصر السابقه هو العنصر -----
(1 × 0.5)
(1 × 0.5)
(1 × 0.5)

الإختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء
للفصل العاشر

وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة التعليميه
الإسم:-.....
الصف:.....

السؤال الأول:

1- أكمل العبارات التالية بما يناسبها علميا:

(3×0.5)

1- العنصر الذي ينتهي ترتيبه الإلكتروني ب(3S² 3P³) يقع في المجموعة -----

2- الميل الإلكتروني للفلور ----- من الميل الإلكتروني للكلور.

3- يقع العنصر (17Y) في الدورة

السؤال الثاني:

(1 × 1)

أ- قارن بين كل مما يلي :

الخاصية	الصوديوم Na ₁₁	الكلور Cl ₁₇
نصف القطر الذري		
طاقة التأين		

4- لديكي العناصر الافتراضية التالية :

X₈ , Z₁₀ , Y₉ والمطلوب :-

4- نوع العنصر X ----- (مثالي - انتقالي) (1 × 0.5)

5- أكبر طاقة تأين من العناصر السابقة هو العنصر ----- (1 × 0.5)

6- أقل سالبيه كهربائية من العناصر السابقة هو العنصر ----- (1 × 0.5)

الإختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء
للفص العاشر

وزارة التربية

الإسم:-.....

الإدارة العامة لمنطقة الأحمدى التعليمية

الفص :-.....

السؤال الأول :

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

- 1- جميع ما يلى يقل فى المجموعه الواحده فى الجدول الدورى الحديث عدا :
() الحجم الذرى () الميل الإلكترونى
() طاقة التأين () السالبية الكهربائيه

2- كاتيون الالمونيوم Al^{+3} له ترتيب إلكترونى يشبه غاز نبيل هو :-

Ne₁₀ () He₂ ()

Kr₃₆ () Ar₁₈ ()

3- تسمى عناصر المجموعه 2A باسم:

() الفلزات القلويه () الغازات النبيله

() الفلزات القلويه الأرضيه () الهالوجينات

السؤال الثانى:- (1 × 1)

أ- على كل مما يلى تعليلا علميا دقيقا :-

تقل طاقة التأين كلما إنتقلنا من أعلى إلى أسفل المجموعه فى الجدول الدورى

.....

ب- حل المسأله التاليه :-

لديك ثلاث عناصر رموزهم الافتراضيه:

(1x1.5)

Z_{10} , Y_3 , X_{19} •

نوع العنصر X_{19}	(فلز - لا فلز)	(0.5× 1)
أيهما أكبر إلكترونى ($X_{19} - Y_3$)		(0.5× 1)
أيهما أقل حجم ذرى ($X_{19} - Z_{10}$)		(0.5× 1)