

**حل نموذج 2 للاختبار التقويمي الثاني**

**كيمياء 10 الفصل الأول**

**أ/شافي**

**97687753**

الإختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء  
للسف العاشر

وزارة التربيه  
الإداره العامه لمنطقه ..... التعليميه  
الإسم:-.....  
السف:.....

السؤال الأول:

أ- ضع علامه ( ✓ ) في المربع المقابل للإجابة السحيحة التي تكمل كل من الجمل التاليه:  
(3×0.5)

1- تقع الغازات النبيله في الجدول الدوري في المجموعه:

1A  3A   
2A  8A

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

X<sub>11</sub>  Z<sub>12</sub>   
Y<sub>18</sub>  M<sub>17</sub>

3- الطاقه اللازمه للتغلب على جذب شحنة النواه ونزع إلكترون من ذره في حاله الغازيه:

السالبه الكهربائيه  الميل الإلكتروني   
الحجم الذري  طاقة التأين

السؤال الثاني:

أ- قارن بين كل مما يلي :  
أ/ شافى  97687753 (1 × 1)

البوتاسيوم K <sub>19</sub>	الليثيوم Li <sub>3</sub>	الخاصية
أكبر	أقل	الحجم الذري
أقل	أكبر	طاقه التأين

(6 × 0.25)

ب- لديكي العناصر الافتراضيه التاليه :

M<sub>11</sub> ، Z<sub>17</sub> ، Y<sub>18</sub> والمطلوب :-

(1 × 0.5)

1- نوع العنصر Z<sub>17</sub> --- لا فلز ( فلز - لافلز )

(1 × 0.5)

2- أقل طاقه تأين من العناصر السابقة هو العنصر M

(1 × 0.5)

3- أكبر ميل الإلكتروني من العناصر السابقة هو العنصر Z

الإختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء  
للسف العاشر

وزارة التربيه  
الإداره العامه لمنطقه ..... التعليميه  
الإسم:-.....  
السف:.....

السؤال الأول:

أ- ضع علامة ( ✓ ) 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:-

- 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 المجموعه:

- 7A  
 1A  
 8A  
 2A

السؤال الثاني:

(1 × 1)

أ- علل لما يلي تعليلا علميا سليما :

الميل الإلكتروني لذرة الفلور اقل من الميل الإلكتروني لذرة الكلور. بسبب تأثر الإلكترون المضاف في الفلور بقوة تنافر مع الإلكترونات الموجودة التسعة أصلا.

(6 × 0.25)

ب- لديكي العناصر الافتراضيه التاليه :

$M_3$  ,  $Z_9$  ,  $Y_{10}$  والمطلوب :-

(1 × 0.5)

(1 × 0.5)

(1 × 0.5)

1- نوع العنصر  $M_3$  ----- فلز ( فلز - لافلز )

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

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

97687753 / شافي  
1/ شافي

الإختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء  
للسف العاشر

وزارة التربيه  
الإداره العامه لمنطقه ..... التعليميه  
الإسم:-.....  
السف:.....

السؤال الأول:

1- أكمل العبارات التالية بما يناسبها علميا:

(3×0.5)

5A

1- العنصر الذي ينتهي ترتيبه الإلكتروني ب(3S<sup>2</sup> 3P<sup>3</sup>) يقع في المجموعة .

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

3- يقع العنصر ( 17Y ) في الدورة .. الثالثة ..

السؤال الثاني:

(1 × 1)

أ- قارن بين كل مما يلي :

الكلور Cl <sub>17</sub>	الصوديوم Na <sub>11</sub>	الخاصية
أقل	أكبر	نصف القطر الذري
أكبر	أقل	الميل الإلكتروني

(6 × 0.25)

3- لديكي العناصر الافتراضيه التاليه :

Y<sub>9</sub> , Z<sub>10</sub> , X<sub>8</sub> والمطلوب :-

(1 × 0.5)

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

(1 × 0.5)

5- أكبر طاقة تأين من العناصر السابقة هو العنصر Z

(1 × 0.5)

6- أقل ميل الإلكتروني من العناصر السابقة هو العنصر X

97687753 / شافق

الإختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء  
للسف العاشر

وزارة التربيه  
الإداره العامه لمنطقه الأحمدى التعليميه  
الإسم:-.....  
الصف:.....

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 التآين ( ) السالبىه الكهربانىه

2- عناصر تتميز بأن لها برىق ولمعان وسهله الطرق والسحب والتشكىل:  
( ) الهالوجىنات ( √ ) الفلزات

( ) الغازات النبىله ( ) أشباه الفلزات

3- تسمى عناصر المجموعه 2A باسم:

( ) الفلزات القلوىه ( ) الغازات النبىله

( √ ) الفلزات القلوىه الأرضىه ( ) الهالوجىنات

( 1× 1 )

السؤال الثانى:-

أ- على لكل مما يلى تعليلا علمىا دقيقا :-

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

بسبب زياده حجم الذرات كلما اتجهنا إلى أسفل فى

المجموعات، وبالتالى يقع الإلكترون على مسافه أبعد

من النواة مما يسهل نزعها، فتقل طاقة التآين.

ب- حل المسأله التاليه :-  
لدىك ثلاث عناصر رموزهم الإفتراضىه:

(1x1.5)

$Z_{10}$  ،  $Y_3$  ،  $X_{19}$  •

نوع العنصر $X_{19}$	(فلز - لا فلز)	(0.5× 1)
أيهما أكبر إلكترونى ( $X_{19} - Y_3$ )	3Y	(0.5× 1)
أيهما أقل حجم ذرى ( $X_{19} - Z_{10}$ )	10Z	(0.5× 1)

97687753 / شافى ✓