

الإختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء  
للسف العاشر

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

السؤال الأول:

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

1- تقع الغازات النبيله في الجدول الدوري في المجموعه:

3A  1A   
8A  2A

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

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

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

السالبه الكهربائيه  
 الميل الإلكتروني  
 الحجم الذري  
 طاقة التأين

السؤال الثاني:

أ- قارن بين كل مما يلي :  
(1 × 1)

البوتاسيوم K <sub>19</sub>	الليثيوم Li <sub>3</sub>	الخاصية
		الحجم الذري
		طاقة التأين

ب- لديكي العناصر الافتراضيه التاليه :

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

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 ----- (1 × 0.5)

الإختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء  
للسف العاشر

وزارة التربيه  
الإداره العامه لمنطقه ..... 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 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:

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

الميل الإلكتروني لذرة الفلور اقل من الميل الإلكتروني لذرة الكلور.

ب- لديكي العناصر الافتراضيه التاليه :  
 $M_3$  ,  $Z_9$  ,  $Y_{10}$  والمطلوب :-  
(6 × 0.25)

1- نوع العنصر  $M_3$  ----- ( فلز - لافلز )  
(1 × 0.5)

2- أكبر ميل إلكتروني من العناصر السابقه هو العنصر -----  
(1 × 0.5)

3- أكبر نصف قطر من العناصر السابقه هو العنصر -----  
(1 × 0.5)

الإختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء  
للسف العاشر

الإسم:.....  
السف:.....

وزارة التربفة  
الإدارة العامة لمنطقة ..... التعلفمفة

السؤال الأول:

1- أكمل العبارات التالية بما فناسفها علمفا:

(3×0.5)

- 1- العنصر الذف فنتففة الترفبفه الإلكترونف ب(3S<sup>2</sup> 3P<sup>3</sup>) فقع فف المجموعة -----
- 2- المفل الإلكترونف للفلور ----- من المفل الإلكترونف للكلور.
- 3- فقع العنصر (17Y) فف الدورة .....

السؤال الثاني:

(1 × 1)

أ- قارن بفن كل مما فلفف :

الكلور Cl <sub>17</sub>	الصودفوم Na <sub>11</sub>	الخاصفة
		نصف القطر الذرف
		المفل الإلكترونف

(6 × 0.25)

3- لدفكف العناصر الإفتراضفه التاليه :

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

(1 × 0.5)

4- نوع العنصر X ----- ( مثالف - انتقالف)

(1 × 0.5)

5- أكبر طاقة تأفن من العناصر السابقة هو العنصر -----

(1 × 0.5)

6- أقل مفل الإلكترونف من العناصر السابقة هو العنصر -----

الإختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء  
للسف العاشر

وزارة التربية الإسم:-.....

الإدارة العامة لمنطقة الأحمدى التعليمية 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 ( ) المىل الإلكترونى  
( ) طاقة التأىن ( ) 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

السؤال الثانى:- ( 1 × 1 )

أ- على لكل مما يلى تعليلا علمىا دقىقا :-  
تقل طاقة التأىن كلما إنتقلنا من أعلى إلى أسفل المجموعه فى الجدول الدورى

.....  
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)
أىهما أكبر إلكترونى ( $X_{19} - Y_3$ )		(0.5× 1)
أىهما أقل حجم ذرى ( $X_{19} - Z_{10}$ )		(0.5× 1)