



السؤال الاول : اختر الاجابة الصحيحة من بين الاجابات التالية ::

1/ العنصر الذي له الترتيب الالكتروني $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ يقع بالجدول الدوري في :

☐ الدورة الثالثة المجموعة 3 ☐ الدورة الثالثة المجموعة 1

☐ الدورة الثالثة المجموعة 7 ☐ الدورة الاولى المجموعة 2

2/ عناصر المجموعة الاولى تسمى :

☐ الفلزات القلوية الارضية ☐ الفلزات القلوية ☐ الغازات النبيلة ☐ الهالوجينات

3/ الترتيب الالكتروني (k^+) يشبه الترتيب الالكتروني لـ

☐ ${}^9F$

☐ ${}^{18}Ar$

☐ ${}^{19}K$

☐ ${}^{10}Ne$

السؤال الثاني (أ) علل

الميل الالكتروني لذرة الفلور ${}^9F$ اقل من الميل الالكتروني لذرة الكلور ${}^{17}Cl$

.....
.....

(ب)

لديك 3 عناصر رموزها الافتراضية (${}_{19}Z$ * ${}_{15}Y$ * ${}_{20}X$) والمطلوب

1/ نوع العنصر Y (فلز - لافلز) (مثالي - انتقالي)

2/ نصف قطر ذرة عنصر (${}_{19}Z$) (اكبر - اصغر) من نصف قطر ذره (${}_{20}X$)

3/ طاقة التاين للعنصر (${}_{19}Z$) (اكبر - اصغر) من طاقة التاين للعنصر (${}_{20}X$)





السؤال الاول : اختر الاجابة الصحيحة من بين الاجابات التالية .:

1/ احد العناصر التالية لة الترتيب الالكتروني التالي $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

- ☐ $_{10}\text{Ne}$ ☐ $_{19}\text{K}$ ☐ $_{18}\text{Ar}$ ☐ $_{9}\text{F}$

2/ الجسيم الذي يقوم بالدور الاكثر اهمية في تحديد خواص العنصر هو :

- ☐ البروتون ☐ الالكترون ☐ النيترون ☐ النواة

3/ العنصر الذي عدده الذري 8 يشابة في خواصة الكيميائية العنصر الذي عدده الذري

- ☐ 4 ☐ 8 ☐ 16 ☐ 9

السؤال الثاني (أ) علل

تسمي عناصر المجموعه (8A) احيانا بالغازات النبيلة

.....
.....

(ب)

لديك 3 عناصر رموزها الافتراضية ($_{20}\text{Z}$ * $_{31}\text{Y}$ * $_{8}\text{X}$) والمطلوب

1/ نوع العنصر (Z) (مثالي - انتقالي) نوع العنصر (Y)

2/ عدد الالكترونات تكافؤ العنصر (X)

3/ نصف قطر (X) (اكبر - اقل) من نصف قطر (Z)





السؤال الاول / اكمل الفراغات في الجمل التالية :-

- 1/ طاقة تاين النيون ($_{10}\text{Ne}$) من طاقة تاين الفلور ($_{9}\text{F}$)
- 2/ عناصر فلزية تحتوي كل من تحت مستويات الطاقة S وتحت المستوي F علي الكترونات تسمي
- 3/ عنصر ينتهي توزيعه بتحت المستوي $4s^1$ يقع في المجموعه

السؤال الثاني / (أ) قارن ما يلي .

$_{15}\text{P}$	$_{16}\text{S}$	وجهة المقارنة
		نصف القطر
		الميل الالكتروني

السؤال الثاني (ب)

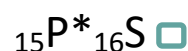
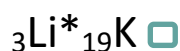
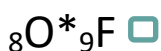
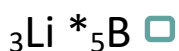
- لديك 3 عناصر رموزها الافتراضية ($_{18}\text{Z} *_{13}\text{Y} *_{9}\text{X}$) والمطلوب
- 1/ موقع العنصر ($_{13}\text{Y}$) في الجدول الدوري من حيث : رقم الدورة رقم المجموعه
 - 2/ اعلي العنصرين ($_{18}\text{Z} *_{13}\text{Y}$) في طاقة التاين هو
 - 3/ نوع العنصر ($_{9}\text{X}$) (مثالي - انتقالي)





السؤال الاول : اختر الاجابة الصحيحة من بين الاجابات التالية :.

1/ العنصران المتشابهان في الخواص الكيميائية هما -



2/ اكثر العناصر سالبية كهربائية في الجدول الدوري الحديث تقع في المجموعة .

7A ☐

8A ☐

7A ☐

1A ☐

3/ عناصر اللانثانيدات والاكثينيدات هي عناصر تحت المستوي ...

S ☐

P ☐

d ☐

f ☐

السؤال الثاني (أ) علل

تقل طاقة التاين الاولى كلما اتجهنا الي اسفل في المجموعات بالجدول الدوري .

.....
.....

السؤال الثاني (ب)

لديك 3 عناصر رموزها الافتراضية (${}_{16}\text{X} * {}_{17}\text{Y} * {}_{18}\text{Z}$) والمطلوب

1/ يقع العنصر (${}_{16}\text{X}$) في المجموعة والدورة

2/ اقل العناصر في نصف القطر الذري

3/ اعلي العناصر سالبية كهربائية

