

**السؤال الأول:** ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة فيما يأتي:

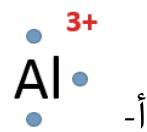
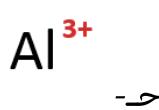
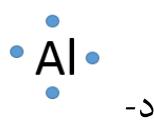
1- عنصر عدد نيوتروناته 12 وتوزيعه الإلكتروني (2,8,1)، وعليه يكون عدده الكتلي يساوي:

- أ- 22      ب- 23      ج- 11      د- 12

2- عدد الإلكترونات في أيون الألمنيوم  $^{13}_{\text{Al}} \text{Al}^{+3}$ :

- أ- 13      ب- 12      ج- 15      د- 10

3- تركيب لويس النقطي لأيون الألمنيوم الموجب ..... .



4- السعة القصوى من الإلكترونات في الغلاف الثالث:

- أ- 2      ب- 8      ج- 18      د- 32

5- يعتبر عنصر الكلور من العناصر:

أ- اللافلزية

ب- الفلزية

د- شبه فلز

ج- الانتقالية

ـ R

ـ U

ـ X

ـ Y

6- أي العناصر الافتراضية تعد عناصر مستقرة:

- أ- 8      ب- 10      ج- 16

7- عدد البروتونات لعنصر الليثيوم حيث أن عدده الذري 3 وعدد الكتلي 7:

- أ- 3      ب- 7      ج- 4      د- 10

8- من خصائص العناصر الفلزية:

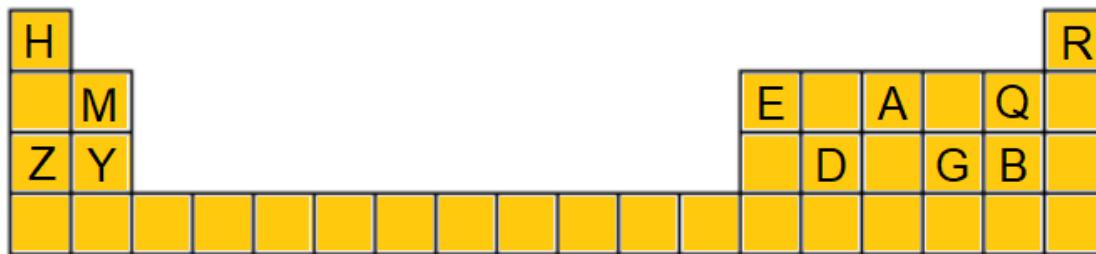
أ- تتواجد في الحالات الفيزيائية الثلاث

ج- هشة وتنكسر عند طرقها

ب- ضعيفة التوصيل للحرارة والكهرباء

د- قابلة للطرق والسحب

**السؤال الثالث:** يمثل الشكل الجدول الدوري لعناصر افتراضية. ادرس الشكل جيداً ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:



1- ما رقم مجموعة العنصر الافتراضي E و A .

.....  
2- ما رقم المجموعة والدورة للعنصر الافتراضي Y و Q .

.....  
3- ما رمز العنصر الذي يقع بالمجموعة الثامنة ( الغازات النبيلة ).

.....  
4- ما رموز العناصر التي تقع بالدورة الثالثة ؟

.....  
5- اكتب رمز عنصر فلزي وآخر لافلزي .

.....  
6- ما العنصر الذي لديه ميل لتكوين أيون ثنائي موجب .

.....  
7- مثل تركيب لويس النقطي للعنصر الافتراضي E.

**انتهت الأسئلة**

الإجابات

**السؤال الأول:** ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة فيما يأتي:

- ١- عنصر عدد نيوتروناته 12 وتوزيعه الإلكتروني (2,8,1)، وعليه يكون عدده الكتّي يساوي:  
أ - 22      ب - 23      ج - 11      د - 12

## ٢- عدد الألكترونات في أيون الألمنيوم $:_{13}Al^{+3}$

- 10 -**د** 15 -**هـ** 12 -**عـ** 13 -**أـ**

### .....- تركيب لويس النقطي لأيون الألمنيوم الموجب



#### ٤- السعة القصوى من الالكترونات فى الغلاف الثالث:

- 32 - ٥ 18 - ح ٨ - ب ٢ - أ

## أ-اللافزية ب- الفلزية ج- الانتقالية د- شبه فلز

- أ-اللافزية**      **ب- الفلزية**      **ج- الانتقالية**      **د- شبه فلز**

٦- أي العناصر الافتراضية تعد عناصر مستقرة:

- # Periodic Table

-7 عدد البروتونات لعنصر اليثيوم حيث أن عدده الذري 3 وعده الكتلي 7:

- ١٠ - د ٤ - ج ٧ - ب ٣ - أ

## 8- من خصائص العناصر الفلزية:

- أ- تواجد في الحالات الفيزيائية الثلاث

ج- هشة وتتسارع عند طرقها

**السؤال الثالث:** يمثل الشكل الجدول الدوري لعناصر افتراضية. ادرس الشكل جيداً ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:

H	
M	
Z	Y

R	
E	A
D	G
B	

1- ما رقم مجموعة العنصر الافتراضي E و A.

E في المجموعة الثالثة أو الثالثة عشر

A في المجموعة الخامسة أو الخامسة عشر

2- ما رقم المجموعة والدورة للعنصر الافتراضي Y و Q.

Y في الدورة الثالثة والمجموعة الثانية

Q في الدورة الثانية والمجموعة السابعة أو السابعة عشر

3- ما رمز العنصر الذي يقع بالمجموعة الثامنة ( الغازات النبيلة ).

**العنصر الافتراضي R منصة أساس التعليمية**

4- ما رموز العناصر التي تقع بالدورة الثالثة؟

Z , Y , D , G , B

5- اكتب رمز عنصر فلزي وآخر لا فلزي.

عنصر فلزي M , Z      عنصر لا فلزي G , B

6- ما العنصر الذي لديه ميل لتكوين أيون ثنائي موجب.

M , Y

7- مثل تركيب لويس النقطي للعنصر الافتراضي E.

