

## إجابات أسئلة مراجعة الوحدة الثانية

### التوزيع الإلكتروني والدورية

#### السؤال الأول:

أوضح المقصود بالمفاهيم والمصطلحات الآتية:

شحنة النواة الفعالة، الحجم الأيوني، طاقة التأين الثانية.

شحنة النواة الفعالة: القدرة الفعلية للبروتونات الموجبة في النواة على جذب إلكترونات المستوى الخارجي (إلكترونات التكافؤ) نحوها، بعد تأثير الإلكترونات الحالبة.

الحجم الأيوني: حجم الأيون الناتج من زيادة عدد الإلكترونات أو نقصانها.

طاقة التأين الثانية: الطاقة اللازمة لنزع الإلكترون من الأيون الأحادي الموجب في الحالة الغازية.

#### السؤال الثاني:

سأكتب التوزيع الإلكتروني لكل عنصر من العناصر الآتية: بدلالة العنصر النبيل المناسب لكل منها، ثم أجب عما يأتي:



أ- ما رقم الدورة ورقم المجموعة لكل عنصر من هذه العناصر؟

Cu: الدورة الرابعة، المجموعة 1B .

Ge: الدورة الرابعة، المجموعة 4A .

Mn: الدورة الرابعة، المجموعة 7B .

S: الدورة الثالثة، المجموعة 6A .

ب- ما عدد الإلكترونات المنفردة في ذرة كلٍّ منها؟

Cu : (إلكترون)، Ge : (إلكترون)، (5 : Mn إلكترونات)، S : (إلكترون).

ج- ما عدد إلكترونات التكافؤ في ذرة العنصر ؟

(6) إلكترونات.

د- ما أكبر عدد من الإلكترونات التي لها اتجاه الغزل نفسه في المستوى الخارجي لذرة Ge ؟

(3) إلكترونات (إلكترون في 4s، وإلكترونان في 4p).

هـ- ما أكبر عدد من الإلكترونات التي لها اتجاه الغزل نفسه في ذرة S ؟

(9) إلكترونات.

S<sup>2-</sup> و- أكتب التوزيع الإلكتروني لكل من: ، و Mn<sup>4+</sup>.

S<sup>2-</sup>: [Ar]

Mn<sup>4+</sup>: [Ar] 3d<sup>3</sup>

السؤال الثالث:

أكتب التوزيع الإلكتروني لعنصر:

أ- من الدورة الثالثة، والمجموعة الرابعة عشرة.

1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup> 2p<sup>6</sup> 3s<sup>2</sup> 3p<sup>2</sup>

ب- من الدورة الرابعة، والمجموعة السادسة .

1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup> 2p<sup>6</sup> 3s<sup>2</sup> 3p<sup>6</sup> 4s<sup>1</sup> 3d<sup>5</sup>

ج- ينتهي توزيعه الإلكتروني بالمستوى الفرعي 4p<sup>2</sup>.



$3d^6$  - ينتهي التوزيع الإلكتروني لأيونه الثنائي السالب بالمستوى الفرعي 3.



$3d^2$  - ينتهي التوزيع الإلكتروني لأيونه الثلاثي الموجب بالمستوى الفرعي 3.



السؤال الرابع:

(F, Cl) ، (Si, C) ، (Mg, Na) أحدد أكبر ذرة حجماً في كل زوجٍ من الأزواج الآتية: (.)

(Cl) □ (Si) □ (Na) .()

السؤال الخامس:

(Mg<sup>2+</sup>, O<sup>2-</sup>) ، (S, S<sup>2-</sup>) ، (Ca, Ca<sup>2+</sup>) أحدد الأصغر حجماً في كل من الأزواج الآتية: (.)

(Mg<sup>2+</sup>) □ (S) □ (Ca<sup>2+</sup>) .()

السؤال السادس:

(He, N, Be) ، (Na, K) أي الذرات تملك أعلى طاقة تأين أولى في الأزواج الآتية: ( )  
(Ne)

(He) □ (N) □ (Na) .()

السؤال السابع:

أفسّر:

أ- تتناقص حجوم الذرات في الدورة الثالثة بالاتجاه من اليسار إلى اليمين في الجدول

الدوري.

بسبب زيادة شحنة النواة الفعالة في الدورة الواحدة بالانتقال من اليسار إلى اليمين.

ب- تتناقص طاقة تأين عناصر المجموعة الواحدة بالاتجاه من الأعلى إلى الأسفل في الجدول الدوري.

بسبب زيادة الحجم الذري لعناصر المجموعة الواحدة بالانتقال من الأعلى إلى الأسفل.

ج- تزداد حجوم الأيونات السالبة مقارنة بحجوم ذراتها.

بسبب زيادة التنافر بين إلكترونات المستوى الخارجي الناتجة من كسب الإلكترونات.

السؤال الثامن:

أدرس الجدول الآتي، ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:

	W									E	M	X	D						
		Y									R								
	V			U	Z					P	T								

Z, Y, M - أكتب التوزيع الإلكتروني لكل ذرة من ذرات العناصر الآتية: .

Z:  $[Ar] 4s^1 3d^5$

Y:  $[Ne] 3s^2$

M:  $[He] 2s^2 2p^3$

U, X, V - ما رقم مجموعة كل عنصر من العناصر الآتية: .

V: IA

X: 17

U: IVB

ج- ما العدد الذري لعنصر من دورة العنصر ، ومجموعة العنصر E؟

العدد الذري: 31

د- ما عدد الإلكترونات المنفردة في المستوى الخارجي لذرة العنصر ؟

(3) إلكترونات منفردة.

هـ- ما عدد إلكترونات التكافؤ في ذرة كل عنصر من العناصر الآتية: ؟

(3) E (2) Y (7) X.

و- أي العناصر الآتية حجمه الذري أكبر: أم R أم V؟

V

ز- أي العناصر الآتية طاقة تأينه الثالثة أعلى: أم Y أم R؟

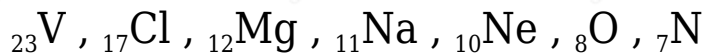
Y

ح- أي العناصر الآتية له أقل سالبية كهربائية: أم X أم M؟

E

## السؤال التاسع:

أكتب التوزيع الإلكتروني للعناصر الآتية، ثم أجب عن الأسئلة التي تليها:





أ- Mg, Cl, N ما عدد الإلكترونات المنفردة في كل عنصر من العناصر الآتية: .

Mg: (0) □ Cl: (1) □ N: (3)

ب-  $V^{2+}$  أكتب التوزيع الإلكتروني للأيون .



ج- أي العنصرين طاقة تأينه أقل: أم Na؟

Na

د- أي العنصرين حجمه الذري أكبر: أم Cl؟

Cl

هـ- أي هذه العناصر له أعلى طاقة تأين ثانية؟

Na

و- أي هذه العناصر له أعلى سالبية كهربائية؟

O

السؤال العاشر:

X العنصر هو من عناصر الدورة الثانية، وقيم طاقة التأين له بوحدة (kJ):

$$ط_1 = 900, ط_2 = 1757, ط_3 = 14850, ط_4 = 21007$$

X- أحدد رقم مجموعة العنصر .

IIA

ب-  $X^{2+}$  أكتب التوزيع الإلكتروني للأيون .



السؤال الحادي عشر:

أدرس في ما يأتي العناصر الافتراضية المتتالية في عددها الذري بالجدول الدوري، ثم أجب عن الأسئلة التي تليها:



أ-  $X$  أكتب التوزيع الإلكتروني لذرة العنصر .



ب- ما مجموعة كل عنصر من العناصر الآتية: ؟

Y: 14

D: 1

R: 16

ج- أي هذه العناصر له أعلى طاقة تأين ثالثة؟

M

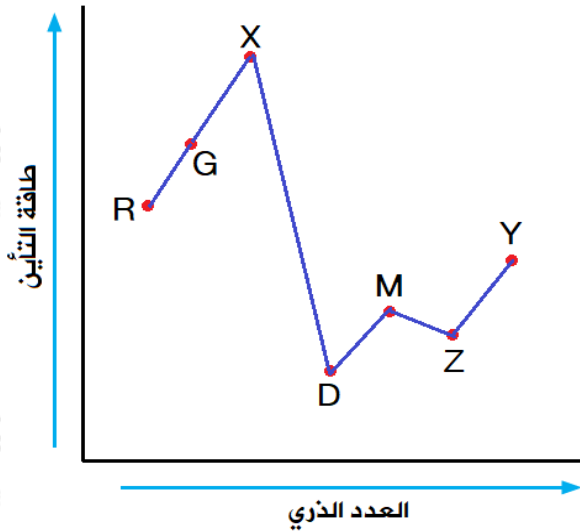
د- أي هذه العناصر له أقل طاقة تأين؟

D

هـ- أي هذه العناصر أعلى سالبية كهربائية؟

G

و- أعمل رسماً بيانياً يمثل تغير طاقة التأين لهذه العناصر بزيادة العدد الذري.



### السؤال الثاني عشر:

تُستخدم مركبات الباريوم ومركبات اليود بوصفها مواد تباين (مظللة) في التصوير بالأشعة السينية الملونة لبعض الأعضاء الداخلية والأوعية الدموية في الجسم، فهي تكسبها لوناً مميزاً؛ ما يجعل تصويرها واضحاً. أكتب التوزيع الإلكتروني لكل من الباريوم Ba () واليود I، ثم أحدد موقع كل منهما (رقم الدورة، ورقم المجموعة) في الجدول الدوري.

Ba:  $[Xe] 6s^2$  ، الدورة السادسة، المجموعة 2 .

I:  $[Kr] 5s^2 4d^{10} 5p^5$  ، الدورة الخامسة، المجموعة 17 .

### السؤال الثالث عشر:

أضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة لكل جملةٍ ممّا يأتي:

1- المستوى الفرعي الذي يملأ أولاً بالإلكترونات هو:

أ- 4-d .

ب- 4-p .

ج- 5-p .

د- 5-s .



2- عدد البروتونات في الذرة التي تركيبها الإلكتروني  $3s^2 3p^4$  [Ne] هو:

أ- (6) بروتونات.

ب- (8) بروتونات.

ج- (16) بروتوناً.

د- (24) بروتوناً.

3- يُعد العنصر انتقالياً داخلياً إذا انتهى توزيعه الإلكتروني بأفلاك المستوى الفرعي.

أ- s.

ب- p.

ج- d.

د- f.

4- عدد إلكترونات التكافؤ لذرة تركيبها الإلكتروني  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$  هو:

أ- إلكترونان.

ب- (4) إلكترونات.

ج- (6) إلكترونات.

د- (16) إلكترونات.

5- أصغر ذرة حجماً من الذرات الآتية، هي:

أ-  $^{14}\text{Si}$ .

ب-  $^{16}\text{S}$ .

ج-  $^{20}\text{Ca}$ .

د-  $^{32}\text{Ge}$ .

6- الذرة التي لها أعلى طاقة تأين ثلاثة من الذرات الآتية، هي:

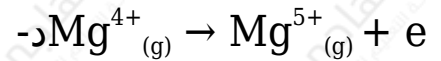
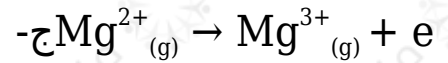
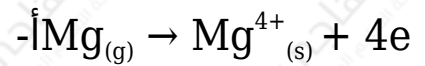
أ-Cl<sup>17</sup> .

ب-Al<sup>13</sup> .

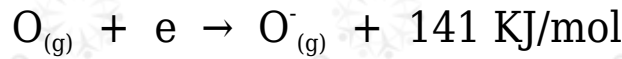
ج-K<sup>19</sup> .

د-Ca<sup>20</sup> .

7- المعادلة التي تمثل طاقة التأين الرابعة للمغنيسيوم، هي:



8- تشير الطاقة في المعادلة:



أ- طاقة التأين للأكسجين.

ب- الكهروسلبية للأكسجين.

ج- الألفة الإلكترونية للأكسجين.

د- طاقة التأين الثانية للأكسجين.