

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



التوجيه الفني العام

الملف بنك أسئلة الوحدة الأولى الالكترونات في الذرات والدورية الكيميائية

موقع المناهج ← المناهج الكويتية ← الصف العاشر ← كيمياء ← الفصل الأول

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

<a href="#">توزيع الحصص الإفتراضية (المتزامنة وغير المتزامنة)</a>	1
<a href="#">نموذج اختبار قصير 1</a>	2
<a href="#">مراجعة المعادلات الكيميائية</a>	3
<a href="#">أسئلة مراجعة اختبار قصير 1</a>	4
<a href="#">مراجعة احابة اختبار قصير 1</a>	5



وزارة التربية  
التوجيه العام للعلوم



بنك الأسئلة لمادة الكيمياء

**الصف العاشر**

الفصل الدراسي الأول

**للعام الدراسي 2024-2025م**



فريق إعداد ومراجعة بنك العاشر كيمياء



الموجه الفني العام للعلوم بالتكليف

الأستاذة: دلال المسعود

## الجزء الأول

### الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرات والدورية الكيميائية

#### الفصل الأول: نماذج الذرة

#### الدرس 1-1 : تطور النماذج الذرية

#### أولاً : الأسئلة الموضوعية :

السؤال الأول : اكتب بين القوسين الاسم او المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية:

	1- كمية الطاقة اللازمة لنقل الإلكترون من مستوى الطاقة الساكن فيه إلى مستوى الطاقة الأعلى التالي له.
	2- منطقة في الفضاء المحيط بالنواة ويحتمل وجود الإلكترون فيها في كل الاتجاهات والأبعاد.
	3- المنطقة الفراغية حول النواة التي يكون فيها أكبر احتمال لوجود الإلكترون.
	4- عدد الكم الذي يشير إلى مستوى الطاقة في الذرة .
	5- عدد الكم الذي يحدد عدد تحت مستويات الطاقة في كل مستوى الطاقة .
	6- عدد الكم الذي يحدّد عدد الأفلاك في تحت مستويات الطاقة واتجاهاتها في الفراغ .
	7- أحد أفلاك الذرة له شكل كروي واتجاه محتمل واحد ويكون احتمال وجود الإلكترون فيه في أي اتجاه من النواة متساوياً.
	8- تحت المستوى الذي يتكون من ثلاثة أفلاك متساوية الطاقة كل منها له شكل فصين متقابلين عند الرأس حيث تنعدم الكثافة الإلكترونية .
	9- عدد الكم الذي يحدد نوع حركة الإلكترون المغزلية حول محوره .

السؤال الثاني : أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها علمياً :

1- عند إثارة الذرة ، ..... الإلكترون طاقة لينتقل إلى مستوى أعلى ، في حين ..... طاقة إذا انتقل إلى مستوى طاقة أدنى، فيتكون عندئذ طيف .....

2- يرمز لتحت مستوى الطاقة في مستوى الطاقة الرئيسي الرابع و الذي يحتوي على ثلاثة أفلاك .....

3- عدد الإلكترونات المفردة ( غير المزدوجة ) لعنصر عدده الذري 8 تساوى ..... إلكترون.

4- عدد الإلكترونات المفردة ( غير المزدوجة ) في ذرة الصوديوم  $^{11}\text{Na}$  يساوي ..... إلكترون.

- 5- مجموع عدد الأفلاك في مستوى الطاقة الرئيسي الثاني يساوي .....
- 6- مجموع عدد الأفلاك في مستوى الطاقة الرئيسي الثالث يساوي .....
- 7- مجموع عدد الأفلاك في مستوى الطاقة الرئيسي الرابع يساوي .....
- 8- أفلاك تحت المستوى  $p$  الثلاثة تختلف عن بعضها في اتجاهاتها الفراغية ولكنها متساوية في .....
- 9- تحت المستوى  $(1s)$  تكون قيمة عدد الكم الرئيسي  $(n)$  تساوي ..... وقيمة عدد الكم الثانوي  $(\ell)$  تساوي .....
- 10- تحت المستوى  $(2s)$  تكون قيمة عدد الكم الرئيسي  $(n)$  تساوي ..... وقيمة عدد الكم الثانوي  $(\ell)$  تساوي .....
- 11- تحت المستوى  $(2p)$  تكون قيمة عدد الكم الرئيسي  $(n)$  تساوي ..... وقيمة عدد الكم الثانوي  $(\ell)$  تساوي .....
- 12- تحت المستوى  $(3s)$  تكون قيمة عدد الكم الرئيسي  $(n)$  تساوي ..... وقيمة عدد الكم الثانوي  $(\ell)$  تساوي .....
- 13- تحت المستوى  $(3p)$  تكون قيمة عدد الكم الرئيسي  $(n)$  تساوي ..... وقيمة عدد الكم الثانوي  $(\ell)$  تساوي .....
- 14- إذا كانت  $(n = 2, \ell = 0)$  فإن رمز تحت المستوى هو .....
- 15- إذا كانت  $(n = 3, \ell = 1)$  فإن رمز تحت المستوى هو .....
- 16- إذا كانت  $(\ell = 0)$  فإن قيم  $m_\ell$  الممكنة تساوي .....
- 17- يرمز لعدد الكم المغزلي بالحرف  $(m_s)$  ويأخذ قيمةً هي ..... و .....
- 18- عدد الإلكترونات التي يتسع لها (العدد الأقصى) تحت المستوى  $(s)$  يساوي ..... إلكترون.
- 19- عدد الإلكترونات التي يتسع لها (العدد الأقصى) تحت المستوى  $(p)$  يساوي ..... إلكترون.
- 20- عدد الإلكترونات التي يتسع لها (العدد الأقصى) تحت المستوى  $(d)$  يساوي ..... إلكترون.
- 21- عدد الإلكترونات التي يتسع لها (العدد الأقصى) تحت المستوى  $(f)$  يساوي ..... إلكترون.
- 22- عدد الكم الذي يصف نوع الحركة المغزلية للإلكترون حول محوره هو .....
- 23- قيمة  $(\ell)$  تحت المستوى الذي يرمز له بالرمز  $(s)$  تساوي .....

- 24- قيمة  $(\ell)$  تحت المستوى الذي يرمز له بالرمز  $(p)$  تساوي .....
- 25- قيمة  $(\ell)$  تحت المستوى الذي يرمز له بالرمز  $(d)$  تساوي .....
- 26- يختلف الإلكترونان الموجودان في تحت المستوى  $(s)$  في قيمة عدد الكم .....
- 27- إلكترون الفلك  $p_x$  يختلفان في عدد الكم .....
- 28- يختلف الإلكترونان الموجودان في تحت المستوى  $(2p^2)$  في قيمة عدد الكم .....
- 29- عدد الإلكترونات اللازم لملء تحت المستوى  $(s)$  يساوي..... إلكترونات. موقع المناهج الكويتية [almanahj.com/kw](http://almanahj.com/kw)
- 30- عدد الإلكترونات اللازم لملء تحت المستوى  $(p)$  يساوي..... إلكترونات.
- 31- عدد الإلكترونات اللازم لملء تحت المستوى  $(d)$  يساوي..... إلكترونات.
- 32- عدد الإلكترونات اللازم لملء تحت المستوى  $(f)$  يساوي..... إلكترونات.
- 33- يتكون تحت مستوى الطاقة ..... من ثلاثة أفلاك.
- 34- يتكون تحت المستوى..... من سبعة أفلاك .
- 35- يتكون تحت المستوى..... من خمسة أفلاك .

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (✓) في المربع المقابل لها:

- 1- ذرة بها 8 إلكترونات في تحت المستوى  $d$  ، فإن عدد أفلاك  $d$  نصف الممتلئة في هذه الحالة يساوي :
- 1  2  3  4
- 2- أفلاك تحت المستوى  $p$  متماثلة في جميع ما يلي ، عدا :
- الطاقة  الاتجاه الفراغي  الشكل  السعة من الإلكترونات
- 3- رمز تحت المستوى الذي يتبع مستوى الطاقة الرئيسي الثاني وقيمة  $\ell$  له تساوي (1) :
- 1s  1p  2s  2p

4 - عدد الإلكترونات في ذرة العنصر التي لها الترتيب الإلكتروني  $[Ne]3s^23p^4$  :

6  16  8  24

5- في ذرة ما الإلكترونات الأكثر ارتباطاً بالنواة هي إلكترونات مستوى الطاقة الرئيسي الذي له الرمز:

K  L  M  N

6- الإلكترون الذي يوصف بأعداد الكم (  $l = 2$  ,  $n = 3$  ) يمكن أن يوجد في تحت المستوى :

موقع  
المنهج الكويتية  
almanahj.com/kw

3s  2p  3d  4f

7- أحد التسميات لتحت مستويات الطاقة التالية غير صحيح :

3d  3f  3p  4f

8- مستوى طاقة رئيسي ممتلئ تماماً حيث يحتوي على 18 إلكترونات ، فإن :

قيمة  $n$  له = 3 ويحتوي على 3 تحت مستويات  قيمة  $n$  له = 4 ويحتوي على 4 تحت مستويات

قيمة  $n$  له = 3 ويحتوي على 4 تحت مستويات  قيمة  $n$  له = 4 ويحتوي على 3 تحت مستويات

9- عدد الأفلاك في تحت مستوى الطاقة  $p$  يساوي :

1  3  5  7

10- عدد الأفلاك في تحت مستوى الطاقة  $d$  يساوي :

1  3  5  7

11- مجموع عدد الأفلاك الكلي في مستوى الطاقة الثاني (  $n = 2$  ) ، يساوي :

2  4  5  16

12- إذا كانت قيمة (  $n = 3$  )، (  $l = 0$  ) لإلكترون التكافؤ في ذرة عنصر ما ، فإن الترتيب الإلكتروني لذرة هذا العنصر :

$1s^22s^22p^63s^1$    $1s^22s^22p^1$

$1s^22s^23p^1$    $1s^22s^22p^63p^1$

**السؤال الرابع: اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة ( خطأ ) بين القوسين المقابلين للعبارة الخاطئة في كل مما يلي:**

- 1- لا يتنافر الإلكترونان في نفس الفلك بالرغم أن لهما نفس الشحنة. ( )
- 2- يتسع تحت المستوى  $p$  لعدد عشرة إلكترونات فقط. ( )
- 3- حسب نموذج بور لتركيب الذرة لا يشع الإلكترون الطاقة ولا يمتصها مادام يدور في المسار نفسه حول النواة. ( )
- 4- يقل متوسط المسافة التي يبعد بها الإلكترون عن النواة بزيادة قيم  $(n)$ . ( )
- 5- الفلك  $s$  يتواجد في جميع مستويات الطاقة الرئيسية في الذرة. ( )
- 6- نظراً لطبيعة الحركة الموجية للإلكترون حول النواة يسهل تعيين موقعه بالنسبة للنواة. ( )
- 7- عدد تحت مستويات الطاقة في المستوى الرئيسي  $(N)$  يساوي  $(4)$ . ( )
- 8- الإلكترونات الموجودة في مستوى الطاقة الثالث تبعد عن النواة مسافة أكبر من تلك الموجودة في مستوى الطاقة الثاني. ( )
- 9- في تحت المستوى  $(4p)$  تكون قيمة  $(n = 1)$  ،  $(\ell = 4)$ . ( )
- 10- إذا كانت  $(\ell = 3)$  ،  $(n = 4)$  فإن هذا يعني تحت المستوى  $(4f)$ . ( )
- 11- العدد الأقصى من الإلكترونات التي يتسع لها المستوى الرئيسي الثالث  $(18)$ . ( )
- 12- السعة القصوى للفلك الواحد إلكترونين حيث تكون الحركة المغزلية لأحدهما باتجاه معاكس للآخر. ( )
- 13- السعة القصوى (العدد الأقصى) لتحت المستوى  $(d)$  خمسة إلكترونات. ( )

**ثانياً الأسئلة المقالية :**

**السؤال الأول : علل لكل مما يلي تعليلاً علمياً سليماً:**

1- يصعب تعيين موقع الإلكترون بالنسبة إلى النواة في أي لحظة بأية وسيلة علمية ممكنة .

.....

2- يتسع تحت المستوى  $(4s)$  بعدد  $(2)$  إلكترون فقط.

.....

3- يتسع تحت المستوى  $(3d)$  بعدد  $(10)$  إلكترونات فقط.

.....



4- يتسع تحت المستوى ( 2p ) بعدد (6) إلكترونات فقط.

.....

5- يتشبع تحت المستوى ( 4f ) بعدد (14) إلكترونات فقط.

.....

6- يتسع المستوى الرئيسي الأول بعدد (2) إلكترون.

.....

7- يتسع مستوى الطاقة الرئيسي الثاني لثمانية إلكترونات فقط .



.....

8- يتسع المستوى الرئيسي الثالث بعدد (18) إلكترون فقط.

.....

9- لا يحدث تنافر بين إلكترونين في فلك معين رغم أنهما يحملان نفس الشحنة السالبة.

.....

10- عند وجود إلكترونين في الفلك نفسه يكون غزل كل منهما حول نفسه باتجاه معاكس لغزل الإلكترون الآخر .

.....

**السؤال الثاني : مقارنة :**

**قارن بين كل مما يلي :**

4s	5p	وجه المقارنة
		قيمة مستوى الطاقة الرئيسي
		عدد الأفلاك
		عدد الإلكترونات التي يتسع لها





Q	P	O	N	M	L	K	المستوى الرئيسي
							عدد تحت المستويات
							عدد الأفلاك
							عدد الإلكترونات



f	d	p	S	تحت المستوى
				عدد الأفلاك
				عدد الإلكترونات

رمز تحت المستوى	قيمة l	قيمة n
	3	6
	2	3
	1	2
	0	1

قيمة l	قيمة n	رمز تحت المستوى
		4d
		2p
		3s
		5f

4p	3s	وجه المقارنة
		قيمة (n)
		عدد الأفلاك
		شكل الفلك
		أقصى عدد من الإلكترونات

وجه المقارنة	تحت المستوى s	تحت المستوى p
قيم ( $m_l$ )		
وجه المقارنة	قيمة عدد الكم الرئيسي	السعة القصوى للإلكترونات
تحت المستوى 4d		

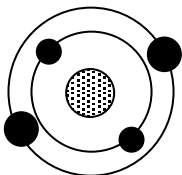
### السؤال الثالث : مطابقة :

1) اختر من القائمة (ب) ما يناسب القائمة (أ) بوضع الرقم المناسب امامها بين القوسين :

الرقم	المجموعة (أ)	الرقم	المجموعة (ب)
	عدد الكم الثانوي يحدد عدد تحت مستويات الطاقة في كل مستوى طاقة	1	عدد الكم $m_s$
	عدد الكم المغزلي يحدد نوع حركة الإلكترون المغزلية حول محوره	2	7
	عدد الإلكترونات التي يمكن أن يستوعبه تحت المستوى 4d	3	عدد الكم $l$
	عدد تحت المستويات في المستوى الرئيسي الرابع	4	10
	عدد الأفلاك في تحت المستوى f	5	4
		6	5

### السؤال الرابع: أجب عما يلي :-

1 :- الشكل المقابل يوضح الترتيب الإلكتروني لأحد عناصر الجدول الدوري والحديث ومنه نستنتج أن:



العنصر الذي يليه في نفس الدورة عدده الذري هو .....

ورمزه الكيميائي هو ..... وترتيبه الإلكتروني هو .....

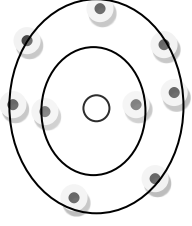
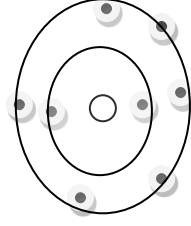
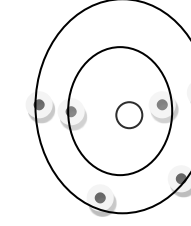
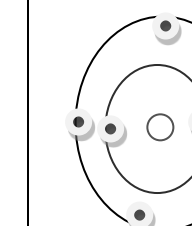
2- حدد قيم أعداد الكم الأربعة للإلكترونات في تحت المستوى  $4s^2$  في الجدول التالي:-

عدد الكم المغزلي	عدد الكم المغناطيسي	عدد الكم الثانوي	عدد الكم الرئيسي	$4s^2$
				الإلكترون الأول
				الإلكترون الثاني

3- ادرس الرسوم التخطيطية التالية ثم أكمل الجدول التالي :

الرسم التخطيطي	عدد الإلكترونات	العدد الذري	إلكترونات التكافؤ	اسم العنصر	الرمز الكيميائي	نوع العنصر ( فلز – لافلز )

4- امامك رسم تخطيطي يمثل أربع ذرات والمطلوب اكمال الفراغات في الجدول التالي:

				الرسم التخطيطي
	4		3	عدد الإلكترونات في آخر <u>تحت مستوى</u>
9		6		مجموع عدد الإلكترونات
	8		7	العدد الذري
الفلور		الكربون		اسم العنصر

### الدرس 1-2: ترتيب الإلكترونات في الذرات

#### أولاً: الأسئلة الموضوعية :

السؤال الأول : اكتب بين القوسين الاسم او المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية :

	1- لا بد للإلكترونات أن تملأ تحت مستويات الطاقة ذات الطاقة المنخفضة أولاً، ثم تحت مستويات الطاقة ذات الطاقة الأعلى .
	2- في ذرة ما، لا يوجد إلكترونان لهما أعداد الكم الأربعة نفسها .
	3- الإلكترونات تملأ أفلاك تحت مستوى الطاقة الواحد، كل واحدة بمفردها باتجاه الغزل نفسه، ثم تبدأ بالازدواج في الأفلاك تباعاً باتجاه غزل معاكس.

السؤال الثاني : أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات بما يناسبها علمياً:

- 1- العنصر الذي ينتهي ترتيبه الإلكتروني بـ  $(3p^1)$  عدده الذري يساوي.....
- 2- العدد الذري للعنصر الذي ينتهي ترتيبه الإلكتروني بـ  $(3p^4)$  يساوي.....
- 3- ينتهي الترتيب الإلكتروني لعنصر الصوديوم  $(_{11}\text{Na})$  بتحت المستوى.....
- 4- ينتهي الترتيب الإلكتروني لعنصر الليثيوم  $(_3\text{Li})$  بتحت المستوى.....
- 5- ينتهي الترتيب الإلكتروني لعنصر الألمنيوم  $(_{13}\text{Al})$  بتحت المستوى.....

6- حسب مبدأ أوفباو فإن تحت المستوى ( 4p ) يملأ ..... تحت المستوى ( 3d )

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (√) في المربع المقابل لها:

1- أحد الأشكال التالية يمثل أربعة إلكترونات في تحت المستوى p :

↑↓	↑	↑	□	↓↑	↑↑	↑↑	□	↑↑	↑↑	□	↑↑	↑	↑	□
----	---	---	---	----	----	----	---	----	----	---	----	---	---	---

2- إذا كانت قيمة عدد الكم الرئيسي  $n = 4$  ، فإن ذلك يدل على أن جميع العبارات التالية صحيحة بالنسبة لهذا المستوى ، عدا :

- عدد تحت المستويات يساوي 4      □ قيم  $l$  تساوي 0 ، 1 ، 2 ، 3
- عدد الأفلاك يساوي 9 أفلاك .      □ الحد الأقصى من الإلكترونات الذي يتسع له يساوي  $32 e^-$

3- العدد الذري للعنصر الذي له الترتيب الإلكتروني التالي  $1s^2 2s^2 2p^2$  ، يساوي :

- 2      □ 4      □ 6      □ 8

4- العنصر الذي ينتهي ترتيبه الإلكتروني بـ  $4p^6$  ، يكون عدده الذري :

- 16      □ 36
- 26      □ 28

5 - أحد العناصر التالية له الترتيب الإلكتروني  $1s^2 2s^2 2p^6$  :

- ${}_{7}N$       □  ${}_{8}O$       □  ${}_{9}F$       □  ${}_{10}Ne$

6- الرموز الكيميائية التالية جميعها لعناصر ينتهي ترتيبها الإلكتروني الخارجي بـ  $np^6$  ، عدا واحداً :

- Kr      □ Ne      □ Ar      □ Al

7- الرمز الكيميائي للعنصر الذي له الترتيب الإلكتروني التالي  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$  :

- Ca      □ Cl      □ Ar      □ Al

8- عدد الإلكترونات غير المزدوجة ( المفردة ) في ذرة البورون ( $sB$ ) ، يساوي :

- 1      □ 3      □ 4      □ 5

9- عدد الإلكترونات المزدوجة في ذرة البورون (5B) ، يساوي :

1  3  4  5

10- عدد الإلكترونات المفردة (غير المزدوجة) في الذرة التي لها الترتيب الإلكتروني  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$  ، يساوي :

1  2  4  5

11- عدد الإلكترونات المزدوجة في الذرة التي لها الترتيب الإلكتروني  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^{10}$  ، يساوي :

10  18  20  28

12- عدد الإلكترونات المزدوجة في ذرة العنصر الذي يقع في الدورة الثالثة المجموعة 6A ، يساوي :

14  6  2  16

13- عدد الإلكترونات غير المزدوجة في ذرة العنصر الذي يقع في الدورة الثالثة المجموعة 6A ، يساوي :

14  6  2  16

14- الترتيب الإلكتروني الفعلي (الصحيح) لذرة  $^{24}\text{Cr}$  :

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^5$    $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^4$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^3$    $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^2$

السؤال الرابع: اكتب كلمة ( صحيحة ) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة ( خطأ ) بين القوسين المقابلين للعبارة الخطأ في كل مما يلي:

- 1- عندما ينتهي الترتيب الإلكتروني لعنصر بـ  $n p^4$  فإنه يكون لديه أربعة إلكترونات مفردة . ( )
- 2- ينتقل إلكترون واحد في ذرة البوتاسيوم  $^{19}\text{K}$  إلى مستوى الطاقة الرابع بدلاً من دخوله في مستوى الطاقة الثالث. ( )
- 3- يسكن الإلكترون الأفلاك الأقل طاقة أولاً. ( )
- 4- يُملأ تحت المستوى ( 4s ) بالإلكترونات قبل تحت المستوى ( 3d ). ( )
- 5- تحت المستوى ( 4s ) يُملأ بالإلكترونات قبل تحت المستوى ( 3p ) . ( )
- 6- تحت المستوى ( 4s ) أقل استقرار من تحت المستوى ( 4p ). ( )
- 7- لا تزوج الإلكترونات داخل أفلاك تحت مستوى الطاقة المتساوية في الطاقة ، حتى يتم شغل إلكترون واحد في كل فلك أولاً . ( )
- 8- يمكن أن يوجد إلكترونان في ذرة واحدة لهما نفس قيم أعداد الكم الأربعة . ( )

## ثانياً الأسئلة المقالية :

### السؤال الأول : علل لما يلي تعليلاً علمياً سليماً :

1- عندما ينتهي الترتيب الإلكتروني لعنصر بـ  $(p^4)$  فإنه يكون لديه إلكترونين مفردين .

.....

2- عندما تشغل الإلكترونات مستوى طاقة رئيسي جديد دائماً تبدأ بتحت المستوى s طبقاً لمخطط أوفباو.

المنهج الكويتية  
almanahj.com/kw

.....

3- يُملأ تحت المستوى  $(4s)$  بالإلكترونات قبل تحت المستوى  $(3d)$  .

.....

4- يُملأ تحت المستوى  $(4p)$  بالإلكترونات قبل تحت المستوى  $(5s)$  .

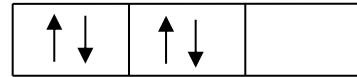
.....

5- ميل الإلكترونات لشغل مستويات الطاقة القريبة من النواة أولاً .

.....



الشكل (2)



الشكل (1)

- 6

الشكل ( 2 ) يمثل التوزيع الصحيح لأربعة إلكترونات توجد في تحت المستوى  $(p)$  وليس الشكل ( 1 ) .

.....

7- الترتيب الإلكتروني لعنصر الكروم ينتهي بـ  $4s^1 3d^5$  ولا ينتهي بـ  $4s^2 3d^4$  .

.....

8- الترتيب الإلكتروني لعنصر النحاس ينتهي بـ  $4s^1 3d^{10}$  ولا ينتهي بـ  $4s^2 3d^9$  .

.....

## السؤال الثاني : مقارنة :

قارن بين كل مما يلي :

18Ar	9F	16S	رمز العنصر
			الترتيب الإلكتروني حسب تحت المستويات
			الترتيب الإلكتروني حسب المستويات الرئيسية
			عدد الإلكترونات المفردة

## الفصل الثاني : الدورية الكيميائية الدرس 1-2 : تطور الجدول الدوري

### أولاً : الأسئلة الموضوعية :

السؤال الأول : اكتب بين القوسين الاسم او المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية :

	1- الصفوف الأفقية في الجدول الدوري الحديث.
	2- العمود الرأسي من العناصر في الجدول الدوري الحديث .
	3- عند ترتيب العناصر بحسب ازدياد العدد الذري، يحدث تكرار دوري للصفات الفيزيائية والكيميائية.
	4- اسم يطلق على عناصر المجموعة 1A في الجدول الدوري الحديث.
	5- اسم يطلق على عناصر المجموعة 2A في الجدول الدوري الحديث .
	6- اسم يطلق على عناصر المجموعة 7A في الجدول الدوري الحديث .
	7- اسم يطلق على عناصر المجموعة 8A في الجدول الدوري الحديث.



8- عناصر في الجدول الدوري لها صفات متوسطة بين الفلزات واللافلزات ، وتستخدم كمواد شبه موصلة للكهرباء.

السؤال الثاني : السؤال الثاني : أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها علمياً :

- 1- يتكون الجدول الدوري الحديث للعناصر من ..... عمود رأسي تسمى.....
- 2- مجموعات (A) في الجدول الدوري الحديث للعناصر عددها.....
- 3- تسمى عناصر المجموعة الأولى ( I A ) .....
- 4- تسمى عناصر المجموعة الثانية ( II A ) .....
- 5- تسمى عناصر المجموعة السابعة ( VII A ) .....
- 6- مجموعة في الجدول الدوري تتميز بثبات واستقرار ترتيبها الإلكتروني وتسمى .....
- 7- يتكون الجدول الدوري للعناصر من..... صفوف أفقية .
- 8- الدورة الأولى تحتوي على عنصرين فقط هما ..... و .....
- 9- عدد العناصر في الدورة الثانية هو .....
- 10- عدد العناصر في الدورة الثالثة هو .....
- 11- عدد العناصر في الدورة الرابعة هو .....
- 12- عدد العناصر في الدورة الخامسة هو .....
- 13- رتبت العناصر في الجدول الدوري الحديث ترتيباً تصاعدياً حسب.....

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (✓) في المربع المقابل لها:

- 1- العنصر الذي له الترتيب الإلكتروني التالي :
- $$[\text{Ar}] \underset{\uparrow\downarrow}{4s} \quad \underset{\uparrow\downarrow}{3d} \quad \underset{\uparrow\downarrow}{4p}$$
- يقع في الدورة الرابعة والمجموعة السادسة
- يقع في الدورة الثالثة والمجموعة السادسة
- يقع في الدورة الرابعة والمجموعة الثانية
- يقع في الدورة الرابعة والمجموعة الرابعة

- 2- العنصر الذي له الترتيب الإلكتروني  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$  ، يقع بالجدول الدوري في :
- الدورة 3 والمجموعة 3A .
- الدورة 3 والمجموعة 1A .
- الدورة 1 والمجموعة 3A .
- الدورة 1 والمجموعة 1A .



3- الترتيب الإلكتروني لغاز نبيل في الدورة الثالثة للجدول الدوري الحديث :



4- الترتيب الإلكتروني لعنصر في الدورة الرابعة والمجموعة 4A من الجدول الدوري الحديث :



5- الترتيب الإلكتروني لعنصر في الدورة الرابعة والمجموعة 2A من الجدول الدوري الحديث :



6- الاسم الذي يطلق على المجموعة التي تلي عناصر المجموعة الأولى في الجدول الدوري الحديث :

الفلزات القلوية  الفلزات القلوية الأرضية  الانتقالية  الهالوجينات

8- مستعيناً بالجدول التالي والذي يمثل جزءاً من الفلزات القلوية ، المجموعة التي تقع فيها عناصر هذه المجموعة هي :

الترتيب الإلكتروني	اسم العنصر
$1s^2, 2s^1$	الليثيوم Li
$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^1$	الصوديوم Na
$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^1$	بوتاسيوم K

المجموعة IB  المجموعة IA

المجموعة IIB  المجموعة IIA

اسم العنصر
البريليوم 4Be
المغنسيوم 12Mg
الكالسيوم 20Ca

9- الجدول التالي يمثل جزءاً من الجدول الدوري ،

فإن المجموعة التي تقع فيها هذه العناصر هي :

المجموعة IB  المجموعة IA

المجموعة IIB  المجموعة IIA

**السؤال الرابع: اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين القوسين المقابلين للعبارة الخطأ كل مما يلي:**

- 1-رتب مندلييف العناصر في أعمدة بحسب تزايد العدد الذري. ( )
- 2-نظم مندلييف أول جدول دوري لترتيب العناصر تبعاً للتشابه في خواصها. ( )
- 3-رتب موزلي العناصر في جدول بحسب الزيادة في الأعداد الذرية بدلاً من الكتل الذرية. ( )
- 4-تترتب العناصر في الجدول الدوري الحديث بحسب الزيادة في الكتل الذرية. ( )
- 5-العناصر في أي مجموعة في الجدول الدوري لها خواص كيميائية وفيزيائية متشابهة. ( )
- 6-العنصر ذو العدد الذري ( 2 ) يشابه في خواصه الكيميائية العنصر ذو العدد الذري (20). ( )

**ثانياً الأسئلة المقالية :**

**السؤال الأول : مقارنة :**

**قارن بين كل مما يلي:**

وجه المقارنة	الفلزات	اللافلزات
الحالة ( صلب- سائل – غاز )		
درجة الانصهار والغليان ( عالي – منخفض )		
البريق واللمعان (لامع- غير لامع )		
التوصيل للحرارة والكهرباء ( عالي – منخفض )		

وجه المقارنة	النحاس	الكبريت
الحالة ( صلب- سائل – غاز )		
النوع (فلز- لا فلز)		
القابلية للطرق والسحب (قابل – غير قابل )		

درجة الانصهار والغليان (عالي - منخفض)

الدرس 2-2 : تقسيم العناصرأولاً: الأسئلة الموضوعية :السؤال الأول : اكتب بين القوسين الاسم او المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية:

1-عناصر في الجدول الدوري الحديث يكون فيها تحت مستوى الطاقة s أو تحت مستوى الطاقة p ممتلئ جزئياً بالإلكترونات .
2-عناصر في الجدول الدوري الحديث تمتلئ فيها تحت المستويات الخارجية s و p بالإلكترونات.
3-عناصر فلزية في الجدول الدوري الحديث يحتوي كل من تحت مستوى الطاقة s وتحت مستوى الطاقة d المجاور له على إلكترونات.
4-عناصر فلزية في الجدول الدوري الحديث يحتوي كل من تحت مستوى الطاقة s وتحت مستوى f المجاور له على إلكترونات.

السؤال الثاني : اكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها علمياً:

- 1- رتب العناصر في الجدول الدوري الحديث ترتيباً تصاعدياً حسب.....
- 2- الدورة الثانية في الجدول الدوري الحديث تحتوي على نوعين من العناصر حسب الترتيب الإلكتروني لها هي عناصر تحت المستوى ..... ، وعناصر تحت المستوى .....
- 3- الدورة الرابعة في الجدول الدوري الحديث تحتوي على ثلاث أنواع من العناصر حسب الترتيب الإلكتروني لها هي عناصر تحت المستوى ..... وعناصر تحت المستوى ..... وعناصر تحت المستوى .....
- 4- العناصر الإنتقالية الداخلية هي التي ينتهي ترتيبها الإلكتروني بإضافة الإلكترونات إلى تحت المستوى.....

السؤال الثالث : اختر الاجابه الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (✓) في المربع المقابل لها:

1- العنصر الذي عدده الذري 8 يشابه في خواصه الكيميائية العنصر الذي عدده الذري:

16 □

9 □

8 □

4 □

2- العنصر الذي عدده الذري 11 يشابه في خواصه الكيميائية العنصر الذي عدده الذري:

9  10  13  19

3- أحد العناصر التالية تقع إلكتروناته الخارجية في تحت المستوى  $np^1$  :

Ca  Al  K  Na

4- أحد الترتيبات الإلكترونية يمثل الترتيب الإلكتروني لعنصر لا يقع في مجموعة الفلزات القلوية الأرضية :

$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2$    $1s^2, 2s^2$

$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^1$    $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2$

5- أحد العناصر التالية تقع إلكتروناته الخارجية في تحت المستوى  $np^5$  :

Cl  Al  K  Na

السؤال الرابع: اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين القوسين المقابلين للعبارة الخطأ كل مما يلي:

1- عناصر اللانثانيدات والأكتينيدات هي عناصر تحت المستوى d . ( )

ثانياً الأسئلة المقالية :

السؤال الأول : علل لما يلي تعليلاً علمياً سليماً:

1- تُسمى عناصر المجموعة ( 8A ) أحياناً بالغازات النبيلة .

2- تتشابه الخواص الفيزيائية والكيميائية لكل من عنصري الصوديوم ( $11Na$ ) والبوتاسيوم ( $19K$ ).  
.....

السؤال الثاني : مقارنة :

قارن بين كل مما يلي :

وجه المقارنة	الدورة الثانية	الدورة الرابعة
عدد العناصر التي تحتوي عليها كل دورة		
عدد مستويات الطاقة الرئيسية التي يتتابع فيها امتلاء كل دورة		

		نوع عناصرها حسب الترتيب الإلكتروني (مثالي- انتقالي)
		تبدأ هذه الدورة بعنصر فلزي هو

## الدرس 2-3: الميول الدورية (التدرج في الخواص)

### أولاً: الأسئلة الموضوعية:

السؤال الأول: اكتب بين القوسين الاسم او المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية:

1- نصف المسافة بين نواتي ذرتين متماثلتين (نوع واحد) في جزئي ثنائي الذرة.
2- الطاقة اللازمة للتغلب على جذب شحنة النواة، ونزع إلكترون من ذرة في الحالة الغازية.
3- كمية الطاقة المنطلقة عند إضافة إلكترون إلى ذرة غازية متعادلة لتكوين أيون سالب في الحالة الغازية.
4- ميل ذرات العنصر لجذب الإلكترونات، عندما تكون مرتبطة كيميائياً بذرات عنصر آخر.

السؤال الثاني: أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها علمياً::

- 1- نصف القطر الذري (الحجم الذري) للعناصر..... تدرجياً في الدورة الواحدة بزيادة العدد الذري لها .
- 2- نصف القطر الذري (الحجم الذري) للعناصر..... تدرجياً في المجموعة الواحدة بزيادة العدد الذري لها.
- 3- الطاقة اللازمة في التغير التالي  $X \rightarrow X^+ + e^-$  طاقة + X تسمى .....
- 4- تقل طاقة التأين كلما..... نصف القطر الذري في المجموعة .
- 5- أعلى العناصر سالبة كهربائية في الجدول الدوري هو عنصر.....
- 6- أقل العناصر سالبة كهربائية في الجدول الدوري هو عنصر .....
- 7- طاقة تأين النيون (  $10\text{Ne}$  ) ..... من طاقة تأين الفلور (  $9\text{F}$  ) .

8- تتميز الفلزات بأن طاقات تأينها .....بينما تتميز اللافلزات بأن طاقات تأينها.....

9- الميل الإلكتروني للهالوجين يكون.....ما يمكن في دورته لـ..... حجم ذرة الهالوجين .

10- أكثر العناصر سالبية كهربائية في الجدول الدوري هي العناصر التي تقع في المجموعة.....

وأقلها سالبية كهربائية هي العناصر التي تقع في المجموعة .....

11- تتميز الفلزات بأنها توجد في الحالة...الصلبة... في الظروف العادية ، عدا ..... الذي يوجد في الحالة السائلة.

السؤال الثالث : اختر الاجابه الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (✓) في المربع المقابل لها:

1- أعلى طاقة تأين أول يمثلها العنصر الذي ينتهي ترتيبه الإلكتروني بتحت المستوى :  
 $3p^3$         $3p^4$         $3p^5$         $3p^6$

2- أعلى العناصر التالية طاقة تأين هو :  
 $3Li$         $5B$         $7N$         $10Ne$

3- تُشكل عناصر المجموعة ما قبل الأخيرة في الجدول الدوري الحديث:

القلويات الأرضية       الهالوجينات       القلويات       الغازات النبيلة

4- الاسم الذي يطلق على المجموعة التي تلي عناصر المجموعة الأولى في الجدول الدوري الحديث :

الفلزات القلوية       الفلزات القلوية الأرضية       الانتقالية       الهالوجينات

ثانياً الأسئلة المقالية :

السؤال الأول : علل لما يلي تعليلاً علمياً سليماً:

1- لا يمكن قياس نصف القطر الذري مباشرة .

.....

2-يزداد الحجم الذري (نصف القطر الذري) كلما انتقلت إلى أسفل المجموعة في الجدول الدوري ضمن مجموعة ما.

.....

3- يقل الحجم الذري (نصف القطر الذري) كلما تحركت من اليسار إلى اليمين عبر الدورة.

.....



4- نصف القطر الذري للفلور  $F$  وأصغر من الكلور  $Cl$  17.

5- عناصر الفلزات القلوية ( $1A$ ) لها أقل طاقة تأين كل عنصر في دورته.

6- تقل طاقة التأين الأولى كلما اتجهنا إلى أسفل في المجموعات بالجدول الدوري.

7- تزداد طاقة التأين الأولى للعناصر المثالية كلما تحركنا عبر الدورة من اليسار إلى اليمين.

8- انعدام الميل الإلكتروني للغازات النبيلة .

9- يزيد الميل الإلكتروني بزيادة العدد الذري من اليسار إلى اليمين في الدورة الواحدة.



### السؤال الثاني : مقارنة :

قارن بين كل مما يلي :

ذرة عنصر $^{15}P$	ذرة عنصر $^{16}S$	وجه المقارنة
		عدد الكترولونات التكافؤ
		السالبية الكهربائية
		طاقة التأين
		الحجم الذري

المجموعة السابعة	المجموعة الثانية	وجه المقارنة
		اسم المجموعة
		نوع عناصرها حسب الترتيب الإلكتروني (مثالي- انتقالي)
		نصف قطرها الذري (اقل- اكبر)





		طاقة تأينها (اقل- اكبر )
		ميلها الإلكتروني (اقل- اكبر )
		السالبية الكهربائية (اقل- اكبر )
		عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الأخير

الكور Cl <sup>17</sup>	الصوديوم Na <sup>11</sup>	وجه المقارنة
		نصف القطر الذري ( أو الحجم الذري )
		طاقة التأين
		الميل الإلكتروني
		السالبية الكهربائية
		نوع العنصر ( فلز – لافلز )
		تأثير الحجب (أكبر- أصغر- ثابت)

اللافلزات	الفلزات	وجه المقارنة
		الحجم الذري ( أو نصف القطر الذري )
		طاقة التأين
		الميل الإلكتروني
		السالبية الكهربائية
		التوصيل الكهربائي
		قابلية الطرق والسحب

التدرج في المجموعة	التدرج في الدورة	وجه المقارنة

		نصف القطر الذري
		طاقة التأين
		السالبية الكهربائية
		تأثير الحجب

الأكسجين 8O	البريليوم 4Be	وجه المقارنة
		رقم المجموعة التي ينتمي إليها
		طاقة التأين
		شحنة النواة ( أكبر- أقل )

### السؤال الثالث: رموز افتراضية :

1- لديك الرموز الافتراضية لبعض العناصر:  $11X$  ,  $13Y$  ,  $18Z$  ,  $17A$  ,  $16D$  والمطلوب :

- 1- اسم العنصر  $16D$  ..... ورمزه الكيميائي .....
- 2- أعلى العناصر السابقة سالبية كهربائية هو .....
- 3- الترتيب الإلكتروني للعنصر  $13Y$  لأقرب غاز نبيل .....
- 4- أقل العناصر السابقة في نصف القطر الذري.....
- 5- يقع العنصر  $18Z$  في المجموعة ..... والدورة.....

2: - لديك الرموز الافتراضية التالية لبعض العناصر:

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ : ( $18Z$ )	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$ : ( $13Y$ )	$1s^2 2s^2 2p^5$ : ( $9X$ )
--	--	-----------------------------

والمطلوب :

- 1- اسم العنصر  $9X$  ..... ورمزه الكيميائي .....
  - 2- موقع العنصر  $13Y$  في الجدول الدوري من حيث : رقم الدورة ..... رقم المجموعة .....
  - 3- نوع العنصرين  $9X$  ،  $18Z$  حسب الترتيب الإلكتروني:
- العنصر  $9X$  نوعه ( مثالي – انتقالي) ..... بينما العنصر  $18Z$  نوعه .....
- 4- أعلى العنصرين (  $18Z$  ،  $13Y$  ) في طاقة التأين هو .....

3: أربعة عناصر رموزها الافتراضية هي ( X , Y , Z , M ) ترتيبها الإلكتروني هو:

الرموز الافتراضية	X	Y	Z	M
الترتيب الإلكتروني	$[2\text{He}]2s^22p^5$	$[18\text{Ar}]4s^23d^1$	$[10\text{Ne}]2s^2$	$[2\text{He}]2s^22p^4$

1- يقع العنصر X في الجدول الدوري في الدورة .....

2- العنصر Z نوعه ( مثالي – انتقالي) ..... بينما العنصر Y نوعه .....



almanahj.com/kw

3- نصف القطر الذري لذرة العنصر Z ..... من نصف القطر الذري لذرة العنصر M

4: لديك العناصر التي رموزها الكيميائية التالية :  $9X$  ,  $21Y$  ,  $3Z$  ,  $19L$

المطلوب :

1- نوع العنصر Z ( مثالي – انتقالي) ..... بينما العنصر Y نوعه .....

2- عدد الإلكترونات في مستوي الطاقة الخارجي للعنصر X .....

3- الترتيب الإلكتروني حسب تحت المستويات للعنصر L .....

4- يقع العنصر Z في الدورة ..... بينما يقع العنصر L في المجموعة .....

5- أي العنصرين التاليين ( L ، Z ) له أعلى جهد تأين .....

6- أي العنصرين التاليين ( X ، Z ) له أقل سالبية كهربائية .....

5: ثلاثة عناصر رموزها الافتراضية وأعدادها الذرية كالتالي (  $8X$  ,  $18Z$  ,  $20M$  )

والمطلوب :

1- اسم العنصر  $8X$  .....

2- اكتب الترتيب الإلكتروني للعنصر  $20M$  حسب المستويات الرئيسية .....

3- اكتب الترتيب الإلكتروني للعنصر  $18Z$  حسب تحت المستويات .....

4- عدد الإلكترونات المفردة في ذرة العنصر  $8X$  .....

6 - : عنصران افتراضيان الأول (X) ترتيبه الإلكتروني  $[\text{Ne}]3s^2$  والثاني (Y) وترتيبه الإلكتروني  $[\text{Ne}]3s^1$

ومنه نستنتج أن :

أ - شحنة النواة الموجبة في العنصر الأول ..... من الثاني .

ب - قوة جذب النواة لإلكترونات التكافؤ في الأول ..... من الثاني

ج - الحجم الذري للعنصر الأول.....منه للعنصر الثاني .

7 :- أربعة عناصر رموزها الافتراضية ( X , Y , Z , M ) وهى كالتالي :

العنصر X عدد الذرى (14)

العنصر Y هو الكالسيوم

العنصر M ينتهى ترتيبه الإلكتروني  $3p^1$ ----

العنصر Z من الغازات النبيلة

والمطلوب ما يلى :

1. الترتيب الإلكتروني حسب تحت مستويات الطاقة للعنصر X .....

2. هل يعتبر العنصر Y فلز ام لافلز .....

3. اسم العنصر M .....

4. حدد رمز العنصر Y من بين العناصر التالية (P, Ar ,K , Ca) .....

8 :- أربعة عناصر رموزها الافتراضية ( X , Y , Z , M ) :

- العنصر (X) عدده الذرى 13 - العنصر (Y) هو الكبريت

-العنصر (M) ينتهى ترتيبه الإلكتروني  $4s^2$  - العنصر (Z) من الغازات النبيلة والمطلوب :-

1. الترتيب الإلكتروني حسب تحت مستويات الطاقة للعنصر X .....

2. هل يعتبر العنصر Y (فلز ام لافلز) .....

3. اسم العنصر M .....

4. حدد رمز العنصر Z من بين الرموز التالية (He , P , K , Cu) .....

السؤال الرابع: أجب عما يلى :

1:- أمامك عناصر فى الجدول التالى ، والمطلوب :

رمز العنصر	الترتيب الإلكتروني
$^{13}\text{Al}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$
$^7\text{N}$	$1s^2 2s^2 2p^3$
$^{16}\text{S}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
Ar	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

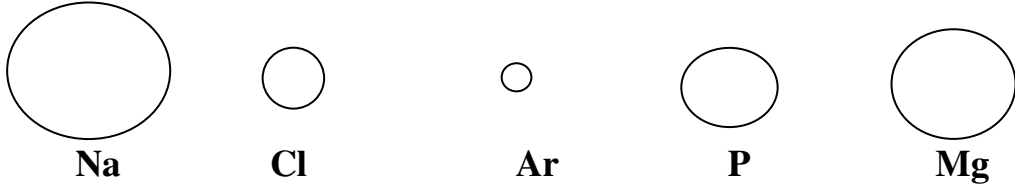
1- ما هو عدد الإلكترونات غير المزدوجة فى العنصر  $^7\text{N}$  .....

2- ما هو الغاز النبيل فى العناصر السابقة .....

3- ما هو العدد الذرى للعنصر Ar .....

4- اذكر موقع العنصر  $^{13}\text{Al}$  فى الجدول الدوري :- دوره .....المجموعة .....

2- الأشكال التي أمامك تمثل أنصاف الأقطار الذرية لبعض ذرات العناصر:



أ) العنصر الذي له أقل طاقة تأين هو..... أما العنصر الذي له أكبر طاقة تأين هو .....

ب) العنصر الذي له أقل سالبية كهربائية هو .....

ج) أي العنصرين تتوقع أن يكون فلز (Ar أم Na) ؟ لماذا ؟



د) إذا علمت الترتيب الإلكتروني للعنصر Ar ينتهي تحت المستوى  $3p^6$  فإن عدده الذري .....

هـ) رتب العناصر تصاعديا حسب طاقة التأين ؟ .....

## الوحدة الثانية: الروابط الكيميائية

### الفصل الأول: الروابط الأيونية والمركبات الأيونية

## الدرس 1-1: الترتيب الإلكتروني في الرابطة الأيونية

أولاً : الأسئلة الموضوعية : اكتب بين القوسين الاسم او المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من

العبارات التالية:

السؤال الأول:

	1-الإلكترونات الموجودة في أعلى مستوى طاقة مشغول في ذرات العنصر
	2-إلكترونات تستخدم عادة في تكوين الروابط الكيميائية ، كما تظهر في الترتيبات الإلكترونية النقطية
	3-الأشكال التي توضح إلكترونات التكافؤ في صورة نقاط
	4-تميل الذرات إلى بلوغ الترتيب الإلكتروني الخاص بالغاز النبيل خلال عملية تكوين المركبات
	5- ذرة او مجموعة من الذرات تحمل شحنة موجبة بعد فقدها الإلكترونات.
	6- ذرة او مجموعة من الذرات تحمل شحنة سالبة بعد اكتسابها الإلكترونات.

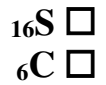
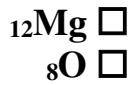
السؤال الثاني: اكمل الفراغات في الجمل و المعادلات التالية بما يناسبها علمياً:

- 1- يحتوي كل من الكربون والسيلكون في المجموعة 4A على ..... إلكترونات تكافؤ.
- 2- عندما تفقد الذرة المتعادلة أيّاً من إلكترونات التكافؤ فإنها تصبح .....
- 3- لكي تصل ذرة المغنيسيوم إلى الترتيب الإلكتروني لأقرب غاز نبيل لها فإنها ..... إلكترونان.
- 4- كاتيونات عناصر المجموعة 1A شحنتها دائماً .....
- 5- عندما تكتسب الذرة المتعادلة إلكترونات فإنها تصبح .....
- 6- يحتوي غلاف تكافؤ جميع الهالوجينات على ..... إلكترونات .
- 7- عدد الإلكترونات التي تفقدها ذرة الألمنيوم ( $_{13}\text{Al}$ ) لتكوين أيون يشبه في ترتيبه الإلكتروني أقرب غاز نبيل هو ..... إلكترون
- 8- الترتيب الإلكتروني النقطي لذرة الأكسجين هو .....
- 9- تميل ذرات العناصر الفلزية إلى ..... إلكترونات التكافؤ.
- 10- تميل ذرات العناصر اللافلزية إلى ..... إلكترونات للوصول لحالة الاستقرار الثمانية.
- 11- عدد إلكترونات التكافؤ في عناصر المجموعة ( 5A ) يساوي .....
- 12- عدد الإلكترونات التي يجب أن تكتسبها ذرة الكبريت  $_{16}\text{S}$  لتكون أيون الكبريتيد ( $\text{S}^{2-}$ ) يساوي .....
- 13- عدد إلكترونات التكافؤ في ذرة الكربون ( $_{6}\text{C}$ ) يساوي .....
- 14- كاتيون الألمنيوم  $\text{Al}^{3+}$  تركيبه الإلكتروني مشابه للتركيب الإلكتروني لذرة غاز .....
- 15- أنيون الكلوريد  $\text{Cl}^{-}$  يشبه في تركيبه ذرة غاز .....

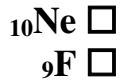
- 16- تتكون الرابطة الأيونية عند اتحاد أيونات العناصر ..... مع أيونات العناصر .....
- 17- تميل ذرات الفلزات القلوية خلال التفاعل الكيميائي إلى..... إلكترون وتكوين أيون يحمل شحنة .....
- 18- التركيب الإلكتروني لأيون النيتريد ( $N^{3-}$ ) يشبه التركيب الإلكتروني لذرة .....
- 19- التركيب الإلكتروني لذرة الهيدروجين في جزيء الهيدروجين يشبه التركيب الإلكتروني لذرة .....
- 20- ذرة عنصر الفوسفور ( $15P$ ) تميل إلى اكتساب.....إلكترونات للوصول إلى حالة الاستقرار الثمانية.
- 21- يحتوي أيون الكلوريد ( $Cl^-$ ) في أعلى مستوى طاقة له على.....إلكترونات.
- 22- ذرات العناصر الفلزية لها طاقات تأين منخفضة و تكون أيونات ذات شحنات..... بسهولة.
- 23- ذرات العناصر اللافلزية لها ميل إلكتروني مرتفع و تكون أيونات ذات شحنات..... بسهولة.
- 24- عدد الإلكترونات التي يجب أن تكتسبها ذرة الكلور  $17Cl$  يساوي..... للوصول إلى حالة الاستقرار الثمانية.

السؤال الثالث : اختر الاجابه الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (✓) في المربع المقابل لها:

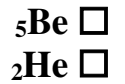
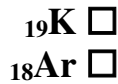
1- أحد العناصر التالية يميل لفقد إلكترونين للوصول إلى حالة الاستقرار:



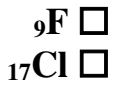
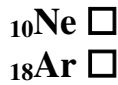
2- كاتيون المغنسيوم ( $Mg^{2+}$ ) تركيبه الإلكتروني مشابه للتركيب الإلكتروني لذرة غاز :



3- كاتيون الليثيوم ( $Li^+$ ) تركيبه الإلكتروني مشابه للتركيب الإلكتروني لعنصر :



4- كاتيون ( $Na^+$ ) يشبه في تركيبه الإلكتروني العنصر :





5- التركيب الإلكتروني لأيون الكلوريد ( $Cl^-$ ) يشبه التركيب الإلكتروني لذرة عنصر :



6- العنصر الذي تميل ذرته إلى فقد ثلاث إلكترونات للوصول إلى حالة الإستقرار:



7- الترتيب الإلكتروني لأيون الأكسيد ( $O^{2-}$ ) يشبه الترتيب الإلكتروني لذرة غاز :



8- عدد إلكترونات التكافؤ في مجموعة الهالوجينات :

3

1

7

5

9- العنصر الذي تميل ذرته إلى اكتساب إلكترون واحد للوصول إلى حالة الاستقرار :



10- أحد المركبات التالية مركب أيوني :



11- أحد المركبات التالية مركب أيوني:



12- تميل العناصر لتكوين روابط أيونية حتى :

تتشابه في التركيب الإلكتروني لأقرب غاز نبيل

تصبح ذات طاقة مرتفعة

تصبح ذات شحنات كهربائية مرتفعة

تصبح أقل ثبات

13- عدد الإلكترونات التي تفقدها ذرة الألمنيوم  $_{13}Al$  لتصل إلى الترتيب الإلكتروني لأقرب غاز نبيل يساوي:

ثلاثة إلكترونات

زوجان من الإلكترونات

ثلاثة أزواج من الإلكترونات

إلكترونان



14- الترتيب الإلكتروني لأيون الأكسيد ( $O^{2-}$ ) يشبه الترتيب الإلكتروني لذرة غاز:

$^{18}Ar$         $^{16}S$         $^{11}Na$         $^{10}Ne$

15- الترتيب الإلكتروني لأيون البوتاسيوم  $K^+$  يشبه الترتيب الإلكتروني لذرة :

$^{20}Ca$         $^{18}Ar$         $^{10}Ne$         $^9F$

السؤال الرابع : اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين القوسين المقابلين للعبارة الخطأ كل مما يلي:

- 1- عندما تفقد الذرة إلكترونات أو أكثر تتحول إلى أنيون. ( )
- 2- عدد النقاط الإلكترونية في الترتيب النقطي التي توجد على عنصر الألمنيوم  $^{13}Al$  هو ثلاثة. ( )
- 3- عدد إلكترونات التكافؤ يساوي رقم المجموعة في الجدول الدوري . ( )
- 4- عندما تفقد الذرة إلكترونات التكافؤ فإنها تصبح كاتيوناً. ( )
- 5- يحتوي الكربون على أربعة إلكترونات تكافؤ بحسب الموقع في الجدول الدوري. ( )
- 6- لتطبيق قاعدة الثمانية على الفوسفور  $^{15}P$  فإنه يفقد أثناء التفاعل (3) إلكترونات كحد أقصى. ( )

ثانياً : الأسئلة المقالية :

السؤال الأول: علل لما يلي تعليلاً علمياً سليماً:

1- خواص العناصر الموجودة في كل مجموعة من مجموعات الجدول الدوري متشابهة.

.....

2- إلكترونات التكافؤ هي الإلكترونات الوحيدة التي تظهر في الترتيبات الإلكترونية النقطية.

.....

3- تميل ذرات اللافلزات إلى تكوين أنيونات عندما تتفاعل لتكوين المركبات.

.....

4- تميل ذرات الفلزات إلى تكوين كاتيونات عندما تتفاعل لتكوين المركبات.

.....

5- جميع أيونات الهاليدات تحتوى على شحنة سالبة واحدة.

6- يحمل الأنيون شحنة سالبة.

7- يحمل الكاتيون شحنة موجبة.

## الدرس 1-2: الرابطة الأيونية

### أولاً : الأسئلة الموضوعية :

السؤال الأول: اكتب بين القوسين الاسم او المصطلح العلمى الذى تدل عليه كل من العبارات التالية:

1- قوى التجاذب الإلكتروستاتيكية التي تربط بين الكاتيونات والأنيونات المختلفة في الشحنة	
2- المركبات المكونة من مجموعات متعادلة كهربائياً من الأيونات المرتبطة ببعضها بقوى الكترولستاتيكية	

السؤال الثانى: أكمل الفراغات فى الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها علمياً:

- 1- تتحول ذرة الفلز عند تكوين الرابطة الأيونية إلى .....
- 2- تتحول ذرة اللافلز عند تكوين الرابطة الأيونية إلى .....
- 3- المركبات الأيونية لها درجات انصهار .....
- 4- درجة انصهار وغليان المركبات الأيونية.....من درجة انصهار وغليان المركبات التساهمية.
- 5- يتحد الهيدروجين مع الصوديوم برابطة.....لتكوين هيدريد الصوديوم .
- 6- كلوريد الصوديوم .....فى الماء .
- 7- محاليل أو مصاهير المركبات الأيونية توصل التيار الكهربائي لاحتوائها على أيونات..... الحركة .
- 8- المركبات الأيونية الصلبة ..... التيار الكهربائي .
- 9- فى  $CaCl_2$  يكون الكالسيوم ثنائي التكافؤ لأن ذرة الكالسيوم ..... 2 إلكترون .
- 10- عند تفاعل الصوديوم مع الهيدروجين يتكون مركب برابطة .....

- 11- تتكون الرابطة الأيونية عند اتحاد أيونات العناصر ..... مع أيونات العناصر .....
- 12- معظم المركبات الأيونية..... في الماء.
- 13- في مركب كبريتيد البوتاسيوم ( $K_2S$ ) ، تكافؤ البوتاسيوم يساوي ..... بينما تكافؤ الكبريتيد يساوي .....
- 14- مصهور كلوريد الصوديوم ..... التيار الكهربائي .
- 15- جميع المركبات الأيونية توجد في الظروف القياسية في الحالة ... ..
- 16- تتميز المركبات الأيونية بـ ..... درجات انصهارها وغلوانها.
- 17- محلول ملح الطعام..... التيار الكهربائي .
- 18- تتحد ثلاث ذرات مغنيسيوم مع ذرتين نيتروجين مكونا مركب نيتريد المغنيسيوم  $Mg_3N_2$  برابطة.....

**السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها :**

1- عدد الشحنات الكهربائية التي توجد على ذرة الكالسيوم في المركب الأيوني  $CaO$  :

- + 2       - 1  
 + 1       - 2

2- الرابطة بين عنصري الصوديوم والأكسجين رابطة:

- أيونية       تساهمية  
 تناسقية       هيدروجينية

3- عند اتحاد ذرة من الأكسجين مع ذرة من المغنيسيوم لتكوين أكسيد المغنيسيوم تكون الرابطة بينهما رابطة:

- تساهمية       تناسقية  
 تساهمية قطبية       أيونية

4- أي الخواص التالية تميز المركب الأيوني :

- انخفاض درجة الانصهار       تحدث مشاركة الإلكترونات أثناء تكوينه  
 ردى التوصيل الكهربائي       محلوله ومصهوره يوصل التيار الكهربائي

5- تتكون الرابطة الأيونية بسبب وجود :

- ذرتين مشاركتين معاً في الإلكترونات       أيونين لهما نفس الشحنة ويجذب كل منهما الآخر  
 ذرتين أو أكثر مشاركة في البروتونات       أيونين مختلفين في الشحنة ويجذب كل منهما الآخر

6-  $K_2O$  صيغة كيميائية لمركب يمتاز بالخواص التالية ماعدا :

- يذوب في الماء ودرجة انصهاره مرتفعة       يذوب في الماء ومحلوله يوصل التيار الكهربائي

- لا يدوب في الماء ودرجة انصهاره مرتفعة
- له شكل بلوري مميز
- 7- أحد المركبات التالية مركب أيوني:



- 8- تميل العناصر لتكوين روابط أيونية حتى :

- تصبح ذات طاقة مرتفعة
- تصبح ذات شحنت كهربائية مرتفعة
- تتشابه في التركيب الإلكتروني لأقرب غاز نبيل
- تصبح أقل ثبات

السؤال الرابع : اكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين القوسين المقابلين للعبارة الخطأ كل مما يلي:

- 1- يتحد النيتروجين مع المغنسيوم لتكوين نيتريد المغنسيوم برابطة أيونية. ( )
- 2- نوع الرابطة الكيميائية عند اتحاد الصوديوم مع اليود رابطة أيونية. ( )
- 3- يتفاعل الصوديوم والكلور ليعطي مركب صيغته الكيميائية ( NaCl ). ( )
- 4- كلوريد البوتاسيوم KCl من المركبات التي تتميز بدرجات انصهار و غليان منخفضة. ( )
- 5- الرابطة الكيميائية بين أيونات عناصر الفلزات القلوية وأيونات عناصر الهالوجينات رابطة أيونية. ( )
- 6- يتفاعل الليثيوم  $3\text{Li}$  مع الأكسجين  $8\text{O}$  ليعطي مركب صيغته الكيميائية  $\text{Li}_2\text{O}$ . ( )
- 7- تتميز المركبات الأيونية بدرجات انصهار عالية. ( )
- 8- عند درجة حرارة الغرفة تكون المركبات الأيونية مواد صلبة. ( )
- 9- مصهور كلوريد الصوديوم ( NaCl ) يوصل التيار الكهربائي. ( )
- 10- توصل المواد الأيونية التيار الكهربائي وهي في الحالة الصلبة. ( )
- 11- الصيغة الكيميائية للمركب الذي يتكون من الزوج الأيوني  $(\text{SO}_4^{2-}, \text{Na}^+)$  هي  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ . ( )



## ثانياً : الأسئلة المقالية :

### السؤال الأول: علل لما يلي تعليلاً علمياً سليماً:

1- جميع المركبات الأيونية صلبة.

.....

2- المركبات الأيونية تتميز بصفة عامة بدرجات انصهار عالية .

.....

3- مصاهير المركبات الأيونية ومحاليلها المائية توصل التيار الكهربائي.

.....

4- درجة انصهار كلوريد الصوديوم عالية .

.....

موقع  
المنهج الكويتية  
almanahi.com/kw

### السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية:-

1- مستخدماً الترتيبات الإلكترونية النقطية وضح طريقة ارتباط العنصرين الصوديوم ( $_{11}\text{Na}$ ) مع الكلور ( $_{17}\text{Cl}$ ).

نوع الرابطة .....

صيغة المركب الناتج ..... اسمه .....

حالة المركب الناتج ..... لماذا؟ .....

2- مستخدماً الترتيبات الإلكترونية النقطية وضح طريقة ارتباط العنصرين البوتاسيوم  $_{19}\text{K}$  مع الأكسجين  $_{8}\text{O}$  .



نوع الرابطة : .....

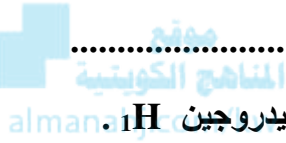
صيغة المركب الناتج .....

3- مستخدماً الترتيبات الإلكترونية النقطية وضح طريقة ارتباط العنصرين المغنيسيوم ( $12\text{Mg}$ ) والاكسجين ( $8\text{O}$ ).

نوع الرابطة .....

صيغة المركب الناتج .....

درجة الانصهار والغليان (مرتفعة – منخفضة) ..... السبب: .....



4- مستخدماً الترتيبات الإلكترونية النقطية وضح طريقة ارتباط الليثيوم  $3\text{Li}$  مع الهيدروجين  $1\text{H}$ .

نوع الرابطة .....

صيغة المركب الناتج .....

5- مستخدماً الترتيبات الإلكترونية النقطية وضح طريقة ارتباط العنصرين ( $12\text{X}$ ) مع ( $9\text{Y}$ ) .

نوع الرابطة .....

صيغة المركب الناتج .....

6- مستخدماً الترتيبات الإلكترونية النقطية وضح طريقة ارتباط العنصرين الكالسيوم ( $20\text{Ca}$ ) والكلور ( $17\text{Cl}$ )

نوع الرابطة .....

هل يوصل مصهور المركب الناتج التيار الكهربائي..... السبب: .....

## الفصل الثاني: الرابطة التساهمية

### الدرس 1-2: الروابط التساهمية الأحادية والثنائية والثلاثية

#### أولاً: الأسئلة الموضوعية:

السؤال الأول: اكتب بين القوسين الاسم او المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التاليه:

1-نوع من الروابط الكيميائية ينتج عن المشاركة الإلكترونية بين الذرات
2-نوع من الروابط التساهمية تتقاسم فيها الذرتان زوجاً واحداً من الإلكترونات
3-روابط تساهمية يتقاسم فيها زوج من الذرات زوجين من الإلكترونات
4-روابط تساهمية يتقاسم فيها زوج من الذرات ثلاث أزواج من إلكترونات

السؤال الثاني: أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها علمياً:

- 1- في جزيء الهيدروجين تكون ذرتا الهيدروجين رابطة تساهمية..... حيث تتقاسم الذرتان زوجاً واحداً من الإلكترونات.
- 2- في جزيء الفلور  $F_2$  تساهم كل ذرة فلور ب..... حتى تصل إلى حالة الاستقرار الثماني.
- 3- عدد الروابط التساهمية الأحادية في جزيء الماء  $H_2O$  هو .....
- 4- عدد الروابط التساهمية الأحادية في جزيء الأمونيا  $NH_3$  هو .....
- 5- الرابطة في جزيء كلوريد الهيدروجين  $HCl$  هي تساهمية .....
- 6- عدد الإلكترونات التي تتقاسمها ذرة الكلور والهيدروجين لتكوين كلوريد الهيدروجين يساوي.....
- 7- جزيء الأكسجين  $O_2$  يحوي رابطة تساهمية .....
- 8- جزيء النيتروجين  $N_2$  يحتوي على رابطة تساهمية .....
- 9- يُطلق على الرابطة التي تتقاسم فيها زوج الإلكترونات ذرة واحدة بين الذرتين اسم الرابطة .....
- 10- الروابط في جزيء الماء روابط .....
- 11- في جزيء الأمونيا ( $NH_3$ ) تكافؤ الهيدروجين يساوي ....., بينما تكافؤ النيتروجين يساوي .....
- 12- الرابطة بين ذرتي النيتروجين في جزيء ( $N_2$ ) رابطة تساهمية ....., بينما الروابط في جزيء الأمونيا ( $NH_3$ ) روابط تساهمية .....
- 13- جزيء الأمونيا  $NH_3$  يحتوي ....., روابط تساهمية أحادية.
- 14- تشارك كل ذرة هيدروجين في جزيء  $H_2$  بإلكترون تكافؤها لكي تصل إلى الترتيب الإلكتروني لذرة أقرب غاز نبيل هو .....

**السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها :**

1- عدد الإلكترونات التي تساهم بها ذرة الأكسجين في جزيء الماء ( H<sub>2</sub>O ) تساوي :

- إلكترون واحد  
 2 إلكترون  
 3 إلكترونات  
 4 إلكترونات

2- عند تفاعل النيتروجين مع الهيدروجين و تكوين جزيء من غاز الأمونيا :

- يتحول الهيدروجين إلى كاتيون  
 تفقد ذرة النيتروجين ثلاثة إلكترونات  
 تتكون رابطة أيونية  
 تتكون رابطة تساهمية

3- الرابطة بين ذرة الهيدروجين و النيتروجين في جزيء الأمونيا رابطة :

- تساهمية أحادية  
 تساهمية تناسقية  
 تساهمية ثنائية  
 تساهمية ثلاثية

4- الرابطة في جزيء الماء هي رابطة :

- أيونية  
 تساهمية تناسقية  
 تساهمية أحادية  
 تساهمية ثنائية

5- أي من أزواج العناصر التالية تكون مركباً تساهمياً:

- البوتاسيوم والكبريت  الصوديوم والكلور  الهيدروجين والكلور  الكالسيوم والأكسجين

6- أحد الجزيئات التالية يحتوي على رابطتين تساهميتين ثنائيتين :

- CO<sub>2</sub>  H<sub>2</sub>O  N<sub>2</sub>  CO

7- أحد المركبات الكيميائية التالية يحتوي على رابطة تساهمية أحادية :

- HCl  O<sub>2</sub>  N<sub>2</sub>  CO<sub>2</sub>

8- جميع العبارات التالية صحيحة بالنسبة لجزيء الأمونيا عدا:

- الجزيء ثلاثي الذرات  يوجد زوج واحد من إلكترونات التكافؤ غير المرتبطة علي ذرة N  
 الصيغة الكيميائية للجزيء هي NH<sub>3</sub>  جميع الروابط بين ذرات الجزيء تساهمية أحادية

9- الماء جزيء ثلاثي الذرات وفيه :

- رابطة تساهمية ثنائية ورابطتان تساهميتان أحاديتان  رابطة تساهمية ثنائية



□ ثلاث روابط تساهمية أحادية

□ رابطتان تساهميتان أحاديتان

10- ترتبط ذرتي الأكسجين في جزيء الأكسجين برابطة:

□ تساهمية أحادية □ تساهمية ثنائية □ تساهمية ثلاثية □ تساهمية تناسقية

السؤال الرابع : أكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين القوسين المقابلين للعبارة الخطأ كل مما يلي:

- 1- عند اتحاد ذرتين من الأكسجين لتكوين جزيء  $O_2$  يحدث فقد و اكتساب إلكترونات. ( )
- 2- جميع المركبات التساهمية توجد في الحالة الصلبة في الظروف العادية. (a)manahj.com/kw ( )
- 3- الرابطة في جزيء النيتروجين  $N_2$  رابطة تساهمية ثنائية. ( )
- 4- الروابط في جزيء غاز ثاني أكسيد الكربون روابط تساهمية ثنائية. ( )
- 5- جزيء النيتروجين  $N_2$  تساهم كل ذرة بثلاثة إلكترونات للوصول إلى الترتيب الإلكتروني للغاز النبيل  $Ne_{10}$ . ( )
- 6- يرتبط الكربون والهيدروجين في جزيء الميثان  $CH_4$  بأربع روابط تساهمية أحادية. ( )
- 7- ترتبط ذرتي الأكسجين في جزيء الأكسجين برابطة تساهمية ثنائية. ( )
- 8- لتكوين جزيء الأمونيا ترتبط ذرتان هيدروجين مع ذرة نيتروجين واحدة. ( )

ثانياً : الأسئلة المقالية :

السؤال الأول: علل لما يلي تعليلاً علمياً سليماً:

1- يعتبر HCl من المركبات التساهمية ولا يعتبر من المركبات الأيونية .

.....

2- تتكون رابطة تساهمية أحادية في جزيء الفلور  $F_2$  .

.....

3- نوع الرابطة في جزيء الأكسجين  $O_2$  تساهمية ثنائية.

.....

4- الماء جزيء ثلاثي الذرات وفيه رابطتان تساهميتان أحاديتان.

السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية:-

1- مستخدماً الترتيبات الإلكترونية النقطية وضح طريقة ارتباط الهيدروجين مع الأكسجين لتكوين جزيء الماء .

نوع الرابطة : .....

2- مستخدماً الترتيبات الإلكترونية النقطية وضح طريقة اتحاد ذرتي  $^1\text{H}$  .



نوع الرابطة ..... صيغة المركب الناتج .....

3- مستخدماً الترتيبات الإلكترونية النقطية وضح اتحاد ذرتين من الفلور  $^9\text{F}$

نوع الرابطة ..... صيغة المركب الناتج .....

4- مستخدماً الترتيبات الإلكترونية النقطية وضح طريقة اتحاد ذرتين من الكلور  $^{17}\text{Cl}$

نوع الرابطة ..... صيغة المركب الناتج .....

5- مستخدماً الترتيبات الإلكترونية النقطية وضح طريقة ارتباط العنصرين الهيدروجين  $^1\text{H}$  والنيتروجين  $^7\text{N}$  .



نوع الرابطة : .....

6- مستخدماً الترتيبات الإلكترونية النقطية وضح طريقة اتحاد  $1\text{H}$  مع  $9\text{F}$  .



نوع الرابطة ..... صيغة المركب الناتج ..... اسمه .....

7- مستخدماً الترتيبات الإلكترونية النقطية وضح طريقة اتحاد  $1\text{H}$  مع  $17\text{Cl}$  .

نوع الرابطة ..... صيغة المركب الناتج ..... اسمه .....

8- مستخدماً الترتيبات الإلكترونية النقطية وضح طريقة اتحاد ذرتين من الأكسجين  $8\text{O}$  .

نوع الرابطة ..... صيغة المركب الناتج .....

السؤال الثالث: مقارنة :

قارن بين كل مما يلي :

HCl(g)	NaCl(s)	وجه المقارنة
		الاسم
		نوع الرابطة بين الذرات (أيونية- تساهمية)
		الحالة الفيزيائية
		توصيل محلوله للتيار الكهربائي

O <sub>2</sub>	KCl	وجه المقارنة
		الاسم
		الحالة الفيزيائية
		نوع الرابطة بين الذرات

O <sub>2</sub>	N <sub>2</sub>	وجه المقارنة
		عدد أزواج الإلكترونات المشتركة بين الذرات في الجزيء

الدرس 2-2: الرابطة التساهمية التناسقية

أولاً : الأسئلة الموضوعية :

السؤال الأول: اكتب بين القوسين الاسم او المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التاليه:

1- رابطة تساهمية تساهم فيها ذرة واحدة بكل من إلكترونات الرابطة.
---

**السؤال الثاني: أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها علمياً:**

- 1- يُطلق على الرابطة التي تتقاسم فيها زوج الإلكترونات ذرة واحدة بين الذرتين اسم الرابطة.....
- 2- يرتبط كاتيون الهيدروجين مع جزيء الأمونيا عند تكوين كاتيون الأمونيوم  $[NH_4^+]$  برابطة.....
- 3- يوجد في كاتيون الهيدرونيوم  $H_3O^+$  نوعان من الروابط هما الرابطة التساهمية والرابطة.....
- 4- ينتج كاتيون الهيدرونيوم من اتحاد..... مع جزيء الماء برابطة.....
- 5- في الرابطة التناسقية الذرة التي تمنح زوج الإلكترونات للذرة الأخرى تسمى بالذرة.....
- 6- الصيغة الكيميائية لكاتيون الأمونيوم هي.....
- 7- الرابطة بين كاتيون  $H^+$  وجزيء الماء رابطة.....



**السؤال الثالث: اختر الإجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها:**

- 1- أحد المركبات التالية يحتوي على رابطة تساهمية تناسقية :

HCl   
NH<sub>4</sub><sup>+</sup>

H<sub>2</sub>O   
NaCl

- 2- واحدا مما يلي يحتوي على رابطة تناسقية :

H<sub>3</sub>O<sup>+</sup>   
NaCl

NH<sub>3</sub>   
HCl

- 3- أحد الصيغ الكيميائية يحتوي على نوعين من الروابط الكيميائية :

NH<sub>3</sub>

H<sub>3</sub>O<sup>+</sup>

H<sub>2</sub>O

HCl

- 4- يحتوي أول أكسيد الكربون على روابط :

تساهمية فقط

أيونية وتساهمية

أيونية فقط

تساهمية فقط

**السؤال الرابع: أكتب كلمة (صحيحة) بين القوسين المقابلين للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) بين القوسين المقابلين للعبارة الخطأ كل مما يلي:**



- 1- الرابطة بين كاتيون الهيدروجين و جزيء الماء رابطة تساهمية تناسقية. ( )
- 2- الرابطة التساهمية التناسقية تحدث نتيجة فقد و اكتساب الإلكترونات. ( )
- 3- يحتوي غاز أول أكسيد الكربون على رابطة تساهمية ثنائية و رابطة تناسقية. ( )
- 4- الذرة المانحة لزوج الكترولونات الرابطة التساهمية التناسقية في الجزيء CO هي الكربون. ( )
- 5- يحتوي كاتيون الأمونيوم  $NH_4^+$  على رابطة تساهمية تناسقية مصدرها زوج من الإلكترونات غير المرتبطة تمنحها ذرة النيتروجين في جزيء الأمونيا. ( )
- 6- يحتوي كاتيون الهيدرونيوم  $H_3O^+$  على رابطة تساهمية تناسقية مصدرها زوج الإلكترونات غير المرتبطة تمنحها ذرة الهيدروجين في جزيء الماء. ( )

### ثانياً : الأسئلة المقالية :

#### السؤال الأول: أجب عن الأسئلة التالية:-


- 1- عبر الكترولونيا عن اتحاد جزيء الماء مع كاتيون الهيدروجين  $H^+$  .

نوع الرابطة.....

الذرة المانحة..... الذرة المستقبلة.....

السؤال الثاني: مقارنة :

قارن بين كل مما يلي:

NH <sub>3</sub>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	وجه المقارنة
		الاسم
almanahj.com/kw		نوع الرابطة في كل من الكاتيون والمركب
		عدد الروابط

السؤال الثالث: أكتب الاسم أو الصيغة الكيميائية في الجدول التالي :

الصيغة الكيميائية	الاسم
	أكسيد البوتاسيوم
	نيتريد المغنيسيوم
	يوريد البوتاسيوم
	أكسيد الألمنيوم
NaCl	



الصيغة الكيميائية	الاسم
NH <sub>3</sub>	
Cl <sub>2</sub>	
O <sub>2</sub>	
N <sub>2</sub>	
	ثاني أكسيد الكربون
	أول أكسيد الكربون
	كاتيون الأمونيوم
BaSO <sub>4</sub>	
	كلوريد البوتاسيوم
MgBr <sub>2</sub>	
Li <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	
MgCl <sub>2</sub>	
Na <sub>2</sub> S	
H <sub>2</sub> S	
	أكسيد الصوديوم
	كبريتيد الكالسيوم
	ثاني أكسيد الكبريت
	جزيء الهيدروجين
	جزيء فلور

KNO <sub>3</sub>	
BaCl <sub>2</sub>	
MgSO <sub>4</sub>	
(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	
	أكسيد الليثيوم
	فوسفات الكالسيوم
	كلوريد ليثيوم
	يوديد صوديوم
	كبريتيد بوتاسيوم
	أكسيد الكالسيوم
Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	
AlPO <sub>4</sub>	
HCl	
H <sub>2</sub> O	
CuO	