

# أوراق عمل الكيمياء

## الصف الثاني الثانوي

### المستوى الدراسي الثالث

للعام ١٤٢٦ / ١٤٢٧ هـ

## الفصل الثاني

### الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر

اعداد المعلم / أحمد بن علي النجمي

الفصل الثاني	الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر	الصف 2ث
	تطور الجدول الدوري الحديث 1- 2	المادة كيمياء

تطوير الجدول الدوري - الجدول الدوري الحديث

تقويم ختامي للدرس

اسم الطالب	الدرجة
	10

أجب عن جميع الأسئلة التالية : الزمن : 10 دقائق

الأهداف:	العلماء الذين ساهموا في تطوير الجدول الدوري	أساس التصنيف	تطوير الجدول الدوري
1. تتبع مراحل تطور الجدول الدوري.	لافوازييه	أساس التصنيف	قام بتجميع العناصر المعروفة في ذلك الوقت في قائمة واحدة.
		طريقة التصنيف	قائمة تحوي 33 عنصر موزعة في 4 فئات.
		جدول لافوازييه	انظر الجدول 1 - 2 ص 50 .
	جون نيولاندر	أساس التصنيف	رتب العناصر تصاعديا حسب .....
		طريقة التصنيف	وضع العناصر في أعمدة تحوي 8 عناصر متشابهة في خواصها.
		ترتيب العناصر	وضع قانون الثمانيات (تتكرر خواص العناصر عند ترتيبها تصاعديا لكل ثمانية عناصر)
	مندليف وماير	أساس التصنيف	رتب العناصر في الجدول الدوري تصاعديا حسب .....
		طريقة التصنيف	في جدول دوري.
		بماذا تنبأ	تنبأ مندليف بوجود عناصر غير مكتشفة وحدد خواصها وترك لها أماكن شاغرة. برهن على وجود علاقة بين الكتلة الذرية وخواص العناصر.
	موزلي	أساس التصنيف	رتب العناصر في الجدول الدوري تصاعديا وفق .....
		طريقة التصنيف	في جدول دوري.
		ماذا اكتشف	اكتشف أن ذرات كل عنصر تحوي في أنويتها عدد محدد وفريد من البروتونات يسمى العدد الذري.
ماذا نتج عن الترتيب		نتج عن ترتيبه أنماطا أكثر وضوحا في تدرج خواص العناصر .	
تعريف تدرج الخواص		هو تكرار الخواص الكيميائية والفيزيائية عند ترتيب العناصر وفق أعدادها .....	

### الجدول الدوري الحديث.

الجدول الدوري الحديث	مما يتكون
مثال للمربعات	يتكون الجدول الدوري الحديث من مجموعة ..... يحتوي كل مربع على : 1- اسم العنصر. 2- ..... 3- عدده ..... 4- كتلته الذرية.
ترتيب المربعات	يوضح الشكل 3 - 2 أحد هذه المربعات . رتبت المربعات ..... وفق العدد ..... في : <b>سلسلة من الأعمدة الرأسية</b> تعرف ..... أو ..... <b>وفي صفوف أفقية</b> تعرف .....
علم ماذا يحتوي	يحتوي على : 1- دورات عددها ..... دورات بدءا من الهيدروجين في الدورة الأولى. <b>فمثلا</b> : تحتوي الدورة الرابعة على ..... K و ..... Ca . 2- مجموعات عددها 18 مجموعة . وقد رقت المجموعات في أعمدة من 1 إلى 18 . <b>فمثلا</b> : يوجد السكنديوم Sc في العمود ..... من اليسار أي في المجموعة الثالثة. ويوجد الأكسجين O في العمود ..... من اليمين أي في المجموعة 16 .
الإشارة إلى عناصر بعض المجموعات	يشار لعناصر المجموعات ( 1 و 2 ) و ( 13 - 18 ) بعناصر المجموعات ..... أو العناصر الممثلة. ويشار إلى عناصر المجموعات من 3 إلى 12 بالعناصر .....
تصنيف آخر	كما تصنف العناصر إلى فلزات ولا فلزات وأشباه فلزات.

## تصنيف العناصر :

تصنيف العناصر إلى فلزات ولا فلزات وأشباه فلزات			
تعرّفها	هي عناصر لامعة في درجات الحرارة موصلة للحرارة و.....		
	وتتميّز بالليونة والقابلية والسحب.		
تمثيلها	تمثل بمربعات ذات لون ..... في الجدول الدوري الحديث.		
أمثلتها	أ. الفلزات القلوية	وجودها	توجد في المجموعة ..... ما عدا الهيدروجين.
		مميزاتها	نشطة وتوجد على هيئة مركبات مع عناصر أخرى.
		أهم عناصرها	1- الصوديوم Na وهو أحد مكونات ملح الطعام. 2- الليثيوم Li المستخدم في .....
	ب. الفلزات القلوية	وجودها	توجد في المجموعة .....
		مميزاتها	سريعة .....
	ج. الفلزات الانتقالية	أهم عناصرها	1- الكالسيوم Ca 2- الماغنسيوم Mg وهما من الفلزات المفيدة لصحة الجسم. كذلك يستخدم الماغنسيوم في تصنيع الأجهزة الالكترونية ومنها الحواسيب المحمولة (علل) لأنه ..... ووزنه .....
وجودها		توجد في المجموعات ..... - في وسط الجدول الدوري.	
د. الفلزات الانتقالية الداخلية	بماذا تعرف	تعرف بسلسلتي ..... و .....	
	وجودها	تقعان أسفل الجدول الدوري.	
تعرّفها	هي عناصر تكون بشكل عام إما ..... أو مواد ..... معتمدة أو لامعة و..... التوصيل للحرارة و.....		
تمثيلها	تمثل بمربعات ذات لون ..... في الجدول الدوري الحديث.		
أمثلتها	أ. الهالوجينات	وجودها	توجد في المجموعة ..... ومن أمثلتها ..... و .....
	ب. الغازات النبيلة	وجودها	توجد في المجموعة ..... ومن أمثلتها .....
تعرّفها	هي عناصر لها الخواص ..... و ..... لكل من ..... و .....		
تمثيلها	تمثل بمربعات ذات لون ..... في الجدول الدوري الحديث.		
أهم عناصرها	1- السليكون Si 2- الجرمانيوم Ge.		استخدامها
	تستخدم بكثرة في صناعة رقائق الحاسوب والخلايا الشمسية . والسليكون يدخل في الجراحة التجميلية.		

2. تعرف الملامح الرئيسية في الجدول الدوري.

## تطبيقات :

س1- أكمل الفراغات التالية بما يناسبها :

- العلماء ماير و مندليف رتبوا العناصر تصاعديا حسب .....
- العالم الذي تنبأ بوجود عناصر غير مكتشفه وحدد خواصها هو .....
- العالم موزلي رتب العناصر تصاعديا حسب .....
- يتكون الجدول الدوري الحديث من مجموعة مربعات يحتوي كل مربع على :  
أ- اسم ..... ب- رمزه ..... ج- عدده ..... د- كتلته .....
- ترتب المربعات تصاعديا وفق العدد الذري في سلسلة من الأعمدة الرأسية تعرف .....
- ترتب المربعات تصاعديا وفق العدد الذري في سلسلة من الصفوف تعرف .....
- يحتوي الجدول الدوري الحديث على ..... دورات وعلى ..... مجموعة .....
- عناصر المجموعات الرئيسية أو العناصر الممثلة هي عناصر المجموعات 1 و ..... و (13 - .....
- العناصر الانتقالية هي عناصر المجموعات من ..... إلى 12 .

الفصل الثاني	الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر تصنيف العناصر 2-2	الصف 2ث
المادة	كيمياء	
اسم الطالب	Organizing the Elements by Electron ترتيب العناصر وفق التوزيع الإلكتروني	تقويم ختامي للدرس
الدرجة	10	

الزمن : 10 دقائق : **أجب عن جميع الأسئلة التالية :**

الأهداف:		1. تفسر سبب تشابه خواص عناصر المجموعة الواحدة.												
<b>- ترتيب العناصر وفق التوزيع الإلكتروني:</b>														
ما لذي يحدده التوزيع الإلكتروني	يحدد التوزيع الإلكتروني الخواص..... للعنصر.													
موقع العنصر في الجدول الدوري	يمكنك معرفة التوزيع الإلكتروني وعدد الكترونات التكافؤ من خلال موقع العنصر في الجدول الدوري الحديث.													
الكترونات التكافؤ والمجموعة	تحدد رقم المجموعة من خلال عدد الكترونات..... للعناصر الرئيسية .	تحدد رقم المجموعة = مجموع الكترونات في مستوى الطاقة الأخير.	تحدد رقم المجموعة = مجموع الكترونات تكافؤ عناصر المجموعات من 13 إلى 18 = رقم الأحاد فيها.											
	ملاحظة	عدد الكترونات تكافؤ عناصر المجموعة الواحدة تتشابه في خواصها الكيميائية ؟	لأنها تحتوي على..... نفسه من..... التكافؤ.											
	علل	س1- حدد رقم المجموعة للعناصر التي لها التوزيع الإلكتروني الآتي :												
	تطبيقات	<table border="1"> <tr> <th>رقم المجموعة</th> <th>التوزيع الإلكتروني</th> <th>رقم المجموعة</th> <th>التوزيع الإلكتروني</th> </tr> <tr> <td></td> <td>[Ne] 3S<sup>2</sup></td> <td></td> <td>[He] 2S<sup>1</sup></td> </tr> <tr> <td></td> <td>[Ar] 4S<sup>2</sup> 3d<sup>10</sup> 4P<sup>5</sup></td> <td></td> <td>[Ne] 3S<sup>2</sup> 3P<sup>4</sup></td> </tr> </table>	رقم المجموعة	التوزيع الإلكتروني	رقم المجموعة	التوزيع الإلكتروني		[Ne] 3S <sup>2</sup>		[He] 2S <sup>1</sup>		[Ar] 4S <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4P <sup>5</sup>		[Ne] 3S <sup>2</sup> 3P <sup>4</sup>
رقم المجموعة	التوزيع الإلكتروني	رقم المجموعة	التوزيع الإلكتروني											
	[Ne] 3S <sup>2</sup>		[He] 2S <sup>1</sup>											
	[Ar] 4S <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4P <sup>5</sup>		[Ne] 3S <sup>2</sup> 3P <sup>4</sup>											
الكترونات التكافؤ والدورة	تحدد رقم الدورة للعنصر = رقم مستوى الطاقة الأخير الذي يحتوي الكترونات التكافؤ.	س2- حدد رقم الدورة للعناصر التي لها التوزيع الإلكتروني الآتي :												
	ملاحظة	رقم الدورة = رقم مستوى الطاقة الأخير الذي يحتوي الكترونات التكافؤ.												
	علل	س2- حدد رقم الدورة للعناصر التي لها التوزيع الإلكتروني الآتي :												
	تطبيقات	<table border="1"> <tr> <th>رقم الدورة</th> <th>التوزيع الإلكتروني</th> <th>رقم الدورة</th> <th>التوزيع الإلكتروني</th> </tr> <tr> <td></td> <td>[Ne] 3S<sup>2</sup></td> <td></td> <td>[He] 2S<sup>1</sup></td> </tr> <tr> <td></td> <td>[Ar] 4S<sup>2</sup> 3d<sup>10</sup> 4P<sup>1</sup></td> <td></td> <td>[Ne] 3S<sup>2</sup> 3P<sup>4</sup></td> </tr> </table>	رقم الدورة	التوزيع الإلكتروني	رقم الدورة	التوزيع الإلكتروني		[Ne] 3S <sup>2</sup>		[He] 2S <sup>1</sup>		[Ar] 4S <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4P <sup>1</sup>		[Ne] 3S <sup>2</sup> 3P <sup>4</sup>
رقم الدورة	التوزيع الإلكتروني	رقم الدورة	التوزيع الإلكتروني											
	[Ne] 3S <sup>2</sup>		[He] 2S <sup>1</sup>											
	[Ar] 4S <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4P <sup>1</sup>		[Ne] 3S <sup>2</sup> 3P <sup>4</sup>											
<b>الكترونات تكافؤ العناصر الممثلة.</b>														
مجال التكافؤ	nS <sup>2</sup> np <sup>6</sup>	nS <sup>2</sup> np <sup>5</sup>	nS <sup>2</sup> np <sup>4</sup>	nS <sup>2</sup> np <sup>3</sup>	nS <sup>2</sup> np <sup>2</sup>	nS <sup>2</sup> np <sup>1</sup>	nS <sup>2</sup>	nS <sup>1</sup>						
الكترونات التكافؤ		6				3								
رقم المجموعة	17			14										
علل	عناصر الغازات النبيلة (المجموعة 18) تحتوي على 8 الكترونات في مجال التكافؤ ما عدا الهيليوم ؟ لأنه يحتوي على..... فقط .													

### تطبيقات:

اكتب التوزيع الإلكتروني لكل عنصر من العناصر الآتية ثم بين رقم المجموعة ورقم الدورة في الجدول الدوري الحديث.

العنصر	التوزيع الإلكتروني	الدورة	المجموعة
3Li			
4Be			
6C			
9F			
11Na			
12Mg			
14Si			
16S			

الفصل الثاني	الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر	الصف 2ث
	تصنيف العناصر 2-2	المادة كيمياء
تقويم ختامي للدرس		ترتيب العناصر وفق التوزيع الإلكتروني Organizing the Elements by Electron

اسم الطالب	الدرجة	10
------------	--------	----

الزمن : 10 دقائق : أجب عن جميع الأسئلة التالية :

عناصر الفئات S, P, d, f .

تقسيم الجدول الدوري	تم تقسيم الجدول الدوري إلى أربع فئات هي : ....., ....., ....., .....												
علل	شكل الجدول الدوري غير منتظم؟ لأنه قسم إلى ..... تمثل مستويات الطاقة ..... للذرة والتي تحتوي على إلكترونات .....												
عناصر الفئة S	تدخل في مستويات ثانوية من نوع S وتشمل المجموعات ..... و .....												
عناصر الفئة p	تدخل في مستويات ثانوية من نوع P بعد امتلاء المستوى الثانوي S وتشمل ستة مجموعات من ..... إلى ..... - لا يوجد عناصر من الفئة P في الدورة الأولى (علل)؟ لأنها ..... في مستوى الطاقة الرئيسي ..... - عناصر المجموعة 18 مستقرة لدرجة أنها تقريباً لا تتفاعل (علل)؟ لأنها تحتوي على ..... إلكترونات.												
عناصر الفئة d	تحتوي على الفلزات ..... تدخل في مستويات ثانوية من نوع (n-1d) بعد امتلاء المستوى الثانوي n S وتشمل عشرة مجموعات من ..... إلى ..... - تحتوي على الفلزات الانتقالية ..... - تدخل في مستويات ثانوية من نوع 4f و 5f بعد امتلاء المستوى الثانوي n S وتشمل أربعة عشر عموداً. - كلما انتقلت إلى أسفل في الجدول الدوري يزداد عدد مستويات الطاقة الرئيسية كما يزداد عدد المستويات الفرعية التي تحتوي على الإلكترونات .												
عناصر الفئة f	تحتوي على الإلكترونات .												
تطبيقات	س3- حدد فئة العناصر التي توزيع إلكترونات تكافؤها على النحو الآتي :												
	<table border="1"> <thead> <tr> <th>نوع الفئة</th> <th>التوزيع الإلكتروني</th> <th>نوع الفئة</th> <th>التوزيع الإلكتروني</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td></td> <td>S<sup>1</sup> -b</td> <td></td> <td>S<sup>2</sup>p<sup>4</sup> -a</td> </tr> <tr> <td></td> <td>S<sup>2</sup>p<sup>1</sup> -d</td> <td></td> <td>S<sup>2</sup>d<sup>1</sup> -c</td> </tr> </tbody> </table>	نوع الفئة	التوزيع الإلكتروني	نوع الفئة	التوزيع الإلكتروني		S <sup>1</sup> -b		S <sup>2</sup> p <sup>4</sup> -a		S <sup>2</sup> p <sup>1</sup> -d		S <sup>2</sup> d <sup>1</sup> -c
نوع الفئة	التوزيع الإلكتروني	نوع الفئة	التوزيع الإلكتروني										
	S <sup>1</sup> -b		S <sup>2</sup> p <sup>4</sup> -a										
	S <sup>2</sup> p <sup>1</sup> -d		S <sup>2</sup> d <sup>1</sup> -c										

مثال 1 - 2 . التوزيع الإلكتروني والجدول الدوري .  
- لعنصر الإسترانشيوم الذي يستخدم في إضفاء اللون الأحمر على الألعاب النارية التوزيع الإلكتروني [Kr] 5S<sup>2</sup> .  
حدد المجموعة والدورة والفئة التي ينتمي إليها عنصر الإسترانشيوم دون استخدام الجدول الدوري .

المجموعة (.....) ، الدورة (.....) ، الفئة (.....)

مسائل تدريبية ص 62 .

8- حدد دون الرجوع إلى الجدول الدوري المجموعة والدورة والفئة التي تنتمي إليها ذرات العناصر ذات التوزيع الإلكتروني الآتي :

التوزيع الإلكتروني	الدورة	المجموعة	الفئة	التوزيع الإلكتروني	الدورة	المجموعة	الفئة
[Ne] 3S <sup>2</sup>				[He] 2S <sup>2</sup>			

9- بالرجوع إلى الجدول الدوري ما الرمز الكيميائي للعناصر التي لها التوزيعات الآتية لإلكترونات تكافؤها :

S <sup>2</sup> d <sup>1</sup> -a	S <sup>2</sup> p <sup>3</sup> -b	S <sup>2</sup> P <sup>6</sup> -c
----------------------------------	----------------------------------	----------------------------------

10- اكتب التوزيع الإلكتروني لكل من العناصر الآتية :

a- عنصر في المجموعة 2 والدورة 4 .	b- عنصر في المجموعة 12 والدورة 4 .
-----------------------------------	------------------------------------

2. تحدد فئات الجدول الدوري الأربعة استناداً إلى التوزيع الإلكتروني.

## الواجب المنزلي

2ث	الصف	الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر تصنيف العناصر 2-2 1436 / 12 / هـ	الفصل الثاني
كيمياء	المادة		

### تصنيف العناصر

الواجب المنزلي للدرس

الدرجة	.....	اسم الطالب
10		

1- B

أجب عن جميع الأسئلة التالية :

12 - حدد فئة العناصر التي توزيع إلكترونات تكافئها على النحو الآتي :

التوزيع الالكتروني	فئة العناصر	التوزيع الالكتروني	فئة العناصر
$S^2P^4$ - a		$S^1$ - b	
$S^2d^1$ - c		$S^2P^1$ - d	

47 - حدد كلا من المجموعة والدورة والفئة لكل عنصر مما يأتي :

التوزيع الالكتروني	الدورة	المجموعة	الفئة	التوزيع الالكتروني	الدورة	المجموعة	الفئة
$[Kr] 5S^2 4d^1$				$[He] 2S^2 2p^6$			
$[Ne] 3S^2 3p^1$				$[Kr] 5S^1$			

46 - اكتب التوزيع الإلكتروني للعنصر الذي ينطبق عليه الوصف الآتي :

C - غاز نبيل في الدورة 4.	
d - عنصر في المجموعة 16 والدورة 2.	
a - عنصر في المجموعة 15 وغالبا ما يكون جزءا من مركبات مساحيق التجميل.	
a - هالوجين في الدورة 3 ، يدخل في تركيب منظفات الملابس ويستخدم في صناعة الورق.	

توقيع المعلم : ..... ملاحظات : .....

الفصل الثاني	الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر	الصف 2ث
	تدرج خواص العناصر 2-3	المادة كيمياء

Atomic Radius	نصف قطر الذرة	تقويم ختامي للدرس
---------------	---------------	-------------------

اسم الطالب	الدرجة	10
------------	--------	----

الزمن : 10 دقائق	أجب عن جميع الأسئلة التالية :	5
------------------	-------------------------------	---

### نصف قطر الذرة :

تعريف	ويعرف بأنه مقدار اقتراب ..... من ..... أخرى مجاورة لها.	الحجم الذري
ملاحظة	إن حجم الذرة من الخواص الدورية الذي يتأثر بالتوزيع .....	
علل	حجم الذرة يتغير من مادة إلى مادة أخرى ؟ لأن طبيعة ..... المجاورة ..... من مادة إلى أخرى.	
للفلزات	نصف قطر الذرة للفلزات مثل الصوديوم Na. هو نصف ..... بين ..... متجاورتين في التركيب ..... للعنصر.	نصف قطر الذرة
للعناصر	نصف قطر الذرة التي توجد على شكل جزيئات ومنها اللافلزات مثل جزيء الهيدروجين H <sub>2</sub> . هو نصف ..... بين ..... المتطابقة والمتحدة ..... بروابط فيما بينها.	

### تدرج نصف القطر الذري للعناصر عبر الدورات والمجموعات.

تدرج نصف القطر الذري عبر الدورات	الذرة	في الغالب نصف القطر عند الانتقال من يسار الدورة إلى يمينها أي بزيادة العدد الذري .....
	علل	سبب تناقص نصف القطر عند الانتقال من يسار الدورة إلى يمينها ؟ وذلك لزيادة الشحنة ..... مع بقاء ..... الطاقة .
تدرج نصف القطر الذري عبر المجموعات	الذرة	في الغالب نصف القطر عند الانتقال من أعلى المجموعة إلى أسفلها أي بزيادة العدد الذري .....
	علل	سبب تزايد نصف القطر عند الانتقال من أعلى المجموعة إلى أسفلها ؟ وذلك لزيادة ..... الطاقة .

### الخطوات المتبعة في ترتيب الذرات حسب التزايد أو التناقص في نصف القطر الذري .

- 1- كتابة التوزيع الإلكتروني لكل ذرة بطريقة صحيحة. 2- تحديد الدورة والمجموعة لكل ذرة.
- 3- نرتب العناصر إذا اشتركت في دورة واحدة من اليسار إلى اليمين . وإذا اشتركت في مجموعة واحدة من أعلى إلى أسفل .
- 4- نرتب العناصر حسب التزايد أو التناقص في نصف القطر الذري .

مثال 2-2 ص 65 فسر التدرج في نصف الذرة.

أي الذرات الآتية لها أكبر نصف قطر : الكربون C ، أو الفلور F ، أو البيريليوم Be ، أو الليثيوم Li ؟

العنصر	التوزيع الإلكتروني	الدورة	المجموعة	الترتيب حسب كبر نصف القطر
<sup>6</sup> C				..... > ..... > .....
<sup>9</sup> F				
<sup>4</sup> Be				
<sup>3</sup> Li				

مسائل تدريبية ص 65.

16- أي العناصر له أكبر نصف قطر وأيها له أصغر نصف قطر: الماغنسيوم Mg أو السليكون Si أو الكبريت S أو الصوديوم Na ؟

العنصر	التوزيع الإلكتروني	الدورة	المجموعة	الترتيب حسب كبر نصف القطر
<sup>12</sup> Mg				..... > ..... > .....
<sup>14</sup> Si				
<sup>16</sup> S				
<sup>11</sup> Na				

19- حدد أي العنصرين في كل زوج مما يلي له نصف قطر أكبر :

العنصر الأول	العنصر الثاني	أي العنصرين له نصف قطر أكبر
a- عنصر في الدورة 2 والمجموعة 1	أو عنصر في الدورة 3 والمجموعة 18	
b- عنصر في الدورة 5 والمجموعة 2	أو عنصر في الدورة 3 والمجموعة 16	

الأهداف: 1. تقارن بين أنماط التغير في خواص العناصر حسب موقعها في الدورات والمجموعات .

## الواجب المنزلي

الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر  
تدرج خواص العناصر 2-2  
1437/1/ هـ

الفصل  
الثاني

نصف قطر الذرة ونصف قطر الأيون

الواجب المنزلي للدرس

الدرجة

10

اسم الطالب

2- B

أجب عن جميع الأسئلة التالية :

19- حدد أي العنصرين في كل زوج مما يلي له نصف قطر أكبر :

العنصر الأول	العنصر الثاني	أي العنصرين له نصف قطر أكبر
c- عنصر في الدورة 3 والمجموعة 14	أو عنصر في الدورة 6 والمجموعة 15	
d- عنصر في الدورة 4 والمجموعة 18	أو عنصر في الدورة 2 والمجموعة 16	

58 - أي العناصر له أكبر نصف قطر وأيها له أصغر نصف قطر: الماغنسيوم Mg أو الكالسيوم Ca أو الباريوم Ba؟

العنصر	التوزيع الإلكتروني	الدورة	المجموعة	الترتيب حسب كبر نصف القطر
$^{12}\text{Mg}$				..... > ..... > .....
$^{20}\text{Ca}$				
$^{56}\text{Ba}$				

توقيع المعلم : ..... ملاحظات : .....

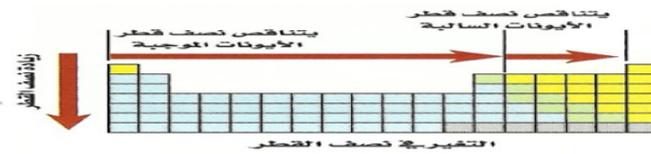
الفصل الثاني	الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر		الصف 2ث
	تدرج خواص العناصر 2-3		المادة كيمياء
تقويم ختامي للدرس		نصف قطر الأيون	Ionic Radius
اسم الطالب	الدرجة		
	10		

6

الزمن : 10 دقائق : أجب عن جميع الأسئلة التالية :

**نصف قطر الأيون :**

الأيون	طريقة تلوينه الأيون	تستطيع الذرات ..... أو ..... إلكترون أو أكثر لتكوين الأيونات.	
	تعريفه	هو ذرة أو ..... ذرية لها شحنة ..... أو .....	
	حجم الأيون	عندما تفقد الذرة الإلكترونات تكون أيونا ..... و ..... حجمها. وعندما تكتسب الذرة الإلكترونات تكون أيونا ..... و ..... حجمها.	
علل	سبب صغر حجم الذرة عندما تفقد إلكترون ؟ يعزى ذلك إلى عاملين هما : 1- أن الإلكترون الذي تفقده الذرة غالبا ما يكون إلكترون تكافؤ وقد ينتج عن فقدانه فراغ في المدار الخارجي مما يسبب نقصان نصف القطر. 2- يقل التنافر بين ما تبقى من الإلكترونات بالإضافة إلى زيادة التجاذب بينها وبين النواة ذات الشحنة الموجبة مما يسمح للإلكترونات بالاقتراب أكثر من النواة .		
	سبب ازدياد حجم الذرة عندما تكتسب إلكترون ؟ لأن إضافة إلكترون إلى الذرة يولد تنافرا أكبر مع الإلكترونات المستوى الخارجي ويدفعها بقوة نحو الخارج وينتج عن زيادة المسافة بين الإلكترونات الخارجية زيادة في مقدار نصف القطر مما يسمح للإلكترونات بالاقتراب أكثر من النواة .		
تدرج نصف قطر الأيون	عبر الدورات	كلما تحركت من اليسار إلى اليمين عبر الدورة من المجموعة (1-14) ..... حجم الأيون الموجب. وعند بداية المجموعة 15 أو 16 ..... حجم الأيون السالب تدريجيا. لاحظ أن العناصر التي في الجهة اليسرى من الجدول تكون أيونات موجبة ..... حجما . في حين تكون العناصر التي في الجهة اليمنى من الجدول أيونات سالبة ..... حجما .	
	عبر المجموعات	حجم الأيونات السالبة والموجبة ..... عند الانتقال من أعلى إلى أسفل المجموعة ( علل ) ؟ وذلك لأن إلكترونات المستويات ..... في الأيون تكون في مستويات طاقة .....	
مقارنة بين حجم الأيونات و ذراتها المتعادلة	حجم الأيونات الموجبة ..... من ذراتها المتعادلة ؟ فمثلا : حجم أيون الصوديوم $Na^+$ ..... من ذرة الصوديوم $Na$ . حجم الأيونات السالبة ..... من ذراتها المتعادلة ؟ فمثلا : حجم أيون الكلور $Cl^-$ ..... من ذرة $Cl$ .		
	أيهما أكبر في الحجم الذري بين الذرات والأيونات الآتية. $Ca^{++}$ -1 ..... $Ca$ ..... $Br^-$ -2 ..... $Br$		
	مقارن بين أنصاف أقطار أيونات العناصر التالية حسب الزيادة في حجمها : الماغنسيوم $Mg$ أو الكالسيوم $Ca$ أو البريليوم $Be$ ؟		
التطبيق	الترتيب حسب كبر نصف قطر الأيون		
	المجموعة	الدورة	التوزيع الإلكتروني
			العنصر
			$^{12}Mg$
			$^{20}Ca$
			$^4Be$



1	2	13	14	15	16	17
Li 76	Be 31	B 20	C 15	N 146	O 140	F 133
1.	2.	3.	4.	3.	2.	1.
Na 102	Mg 72	Al 54	Si 41	P 212	S 184	Cl 181
1.	2.	3.	4.	3.	2.	1.
K 138	Ca 100	Ga 62	Ge 53	As 222	Se 198	Br 195
1.	2.	3.	4.	3.	2.	1.
Rb 152	Sr 118	In 81	Sn 71	Sb 62	Te 221	I 220
1.	2.	3.	4.	5.	2.	1.
Cs 167	Ba 135	Tl 95	Pb 84	Bi 74		
1.	+2	3.	4.	5.		

الشكل 14-2 يوضح نصف قطر الأيون للعناصر التالية مقبضا بوحدة pm ( $10^{-12}m$ ).  
فسر لماذا يزداد نصف قطر الأيونات الموجبة والسالبة عند الانتقال إلى أسفل المجموعة؟

نصف قطر الأيون  
الرمز الكيميائي  
الشحنة  
الحجم النسبي

الفصل الثاني	الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر	الصف 2ث
	تدرج خواص العناصر 2-3	المادة كيمياء

تقويم ختامي للدرس	طاقة التأين	Ionization Energy
-------------------	-------------	-------------------

اسم الطالب	الدرجة	10
------------	--------	----

الزمن : 10 دقائق : أجب عن جميع الأسئلة التالية :

### طاقة التأين :

طاقة التأين	ما لذي يتطلبه تكوينه أوه هو يجب	يتطلب تكوين أيون موجب ..... إلكترون من ذرة ..... ويحتاج هذا العمل إلى طاقة للتغلب على قوة ..... بين شحنة النواة الموجبة والشحنة السالبة للإلكترونات.
أنواع طاقة التأين	تعرف	هي ..... اللازمة ..... إلكترون من ذرة ..... في الحالة .....
أنواع طاقة التأين	طاقة التأين الأولى	إن الزيادة الكبيرة في طاقة التأين مرتبطة مع عدد إلكترونات التكافؤ لذا هناك أنواع لطاقة التأين حسب نوع الذرة منها هي الطاقة اللازمة لانتزاع ..... إلكترون من الذرة .....
	طاقة التأين الثانية	هي الطاقة اللازمة لانتزاع إلكترون ..... من أيون ..... الشحنة الموجبة.
	طاقة التأين الثالثة	هي الطاقة اللازمة لانتزاع إلكترون ..... من أيون ..... الشحنة الموجبة.
قيمة طاقة التأين للذرات	إذا كانت كبيرة إذا كانت صغيرة	تميل الذرات التي قيم طاقة تأينها كبيرة إلى تكوين أيونات ..... تميل الذرات التي قيم طاقة تأينها منخفضة إلى تكوين أيونات .....
علاقة طاقة التأين بعناصر الجدول الدوري	علل	1- طاقة تأين عناصر الفلزات القوية ( المجموعة 1 ) ..... لذا تميل إلى تكوين أيونات موجبة. 2- طاقة تأين عناصر الغازات النبيلة ( المجموعة 18 ) ..... لذا لا تميل إلى تكوين أيونات موجبة. لأنها مستقرة من حيث التوزيع الإلكتروني. طاقة التأين الثاني للليثيوم أعلى من طاقة التأين الأولى ؟ وذلك لأن القوة التي تمسك بها الذرة إلكتروناتها الداخلية أكبر كثيرا من تلك التي تمسك بها الذرة إلكترونات التكافؤ.

### تدرج طاقة التأين عبر الدورات و عبر المجموعات.

تدرج طاقة التأين	عبر الدورات	طاقة التأين الأولى عند الانتقال من يسار الدورة إلى يمينها أي بزيادة العدد الذري .....
تدرج طاقة التأين	علل	سبب تزايد طاقة التأين الأولى عند الانتقال من يسار الدورة إلى يمينها ؟ وذلك لزيادة الشحنة في ..... مما يؤدي إلى زيادة قوة تجاذبها مع إلكترونات .....
	عبر المجموعات	طاقة التأين الأولى عند الانتقال من أعلى المجموعة إلى أسفلها أي بزيادة العدد الذري .....
	علل	سبب قلة طاقة التأين الأولى عند الانتقال من أعلى المجموعة إلى أسفلها ؟ الذرة وبالتالي تبتعد إلكترونات التكافؤ عن النواة فتقل الطاقة اللازمة لنزع الإلكترون.

### مسائل تدريبية

س1- عرفة طاقة التأين .

س2- علل: لماذا يحتاج انتزاع الإلكترون الثاني من ذرة الليثيوم إلى طاقة أكبر من الطاقة اللازمة لانتزاع الإلكترون الرابع من ذرة الكربون؟

س3- رتب العناصر التالية حسب تزايد طاقة تأين : البورون B ، النتروجين N أو الفلور F ؟

العنصر	التوزيع الإلكتروني	الدورة	المجموعة	الترتيب حسب تزايد طاقة تأين
B <sub>4</sub>				> >
N <sub>7</sub>				
F <sub>9</sub>				

2. تربط التدرج في أنصاف أقطار الذرات في المجموعات أو الدورات مع التوزيع الإلكتروني لها وطاقة تأينها وسالبيتها الكهربائية.

## الواجب المنزلي

الفصل الثاني	الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر تدرج خواص العناصر 2-2 1437/1/ هـ	الصف 2ث
		المادة كيمياء

طاقة التأين

الواجب المنزلي للدرس

اسم الطالب	الدرجة	10
------------	--------	----

3- B

أجب عن جميع الأسئلة التالية :

س1 - رتب العناصر التالية حسب تزايد طاقة تأين : الجرمانيوم Ge أو السليكون Si أو الكربون C ؟

العنصر	التوزيع الالكتروني	الدورة	المجموعة	الترتيب حسب تزايد طاقة تأين
${}_6\text{C}$				> >
${}_{14}\text{Si}$				
${}_{32}\text{Ge}$				

82 - حدد أي العنصرين له أكبر طاقة تأين في كل من الأزواج الآتية :

المقارنة من حيث الأكبر في طاقة التأين	نوع الأزواج
	Li و N - a
	Kr و Ne - b
	Cs و Li - c

توقيع المعلم : ..... ملاحظات : .....

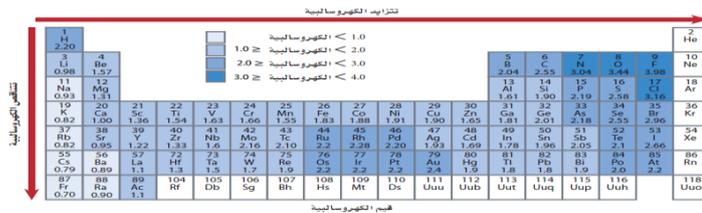
**القاعدة الثمانية :**

القاعدة الثمانية	نص القاعدة	على أن الذرة الإلكترونية أو ..... أو ..... بها لتحصل على
قاعدة الثمانية في تحديد نوع الأيون	ملاحظة	العناصر التي تمتلك مستويات P و S ممتلئة بالإلكترونات تكون ..... استقرارا مثل الغازات النبيلة.
	فائدة القاعدة الثمانية	تتم فائدة القاعدة الثمانية في تحديد نوع الأيون الذي ينتجه العنصر <b>فمثلا :</b> 1- العناصر التي تقع على الجانب الأيمن من الجدول الدوري تميل لتكوين أيونات لأنها تكتسب الإلكترونات لتحصل على التوزيع الإلكتروني للغاز النبيل (التركيب الثماني). مثال : $9F^-$ ..... $9F$ ..... 2- العناصر تقع على الجانب الأيسر من الجدول الدوري تميل لتكوين أيونات لأنها تفقد الإلكترونات لتحصل على التوزيع الإلكتروني للغاز النبيل (التركيب الثماني). مثال : $11Na^+$ ..... $11Na$ .....

**الكهروسالبية :**

الكهروسالبية	تعريف	على أنها ..... قابلية ذرات العنصر على ..... الإلكترونات في الرابطة
تدرج الكهروسالبية	عبر الدورة	الكهروسالبية عبر الدورة غالبا ..... من اليسار إلى اليمين .
	عبر المجموعة	الكهروسالبية عبر المجموعة غالبا ..... من أعلى إلى أسفل .
ملاحظة	تمثل الكهروسالبية بقيمة تبدأ بالرقم 3.98 أو أقل والتي أطلق عليها اسم باولنج نسبة إلى العالم باولنج . - الفلور أكثر العناصر كهروسالبية بقيمة 3.98 في حين السيزيوم 0.79 والفرانسيوم 0.7 أقل العناصر كهروسالبية . - الذرة ذات الكهروسالبية الكبرى لها قوة جذب أكبر للإلكترونات الرابطة . - لذا لم تعين قيم الكهروسالبية للغازات النبيلة لأنها تشكل عددا قليلا من المركبات .	

**الشكل 2.18 يوضح قيم الكهروسالبية لمعظم العناصر بوحدات باولنج :**



الشكل 2-18 يوضح قيم الكهروسالبية لمعظم العناصر المعطاة بوحدات "باولنج". استنتج لماذا لم يتم وضع قيم الكهروسالبية للعناصر النبيلة؟

**تطبيقات :**

س1- عرف القاعدة الثمانية .

.....

.....

س2- عرف الكهروسالبية ثم بين تدرج الكهروسالبية عبر الدورة والمجموعة .

.....

.....

س3- بين أيهما له أكبر قيمة لكل مما يأتي : الفلور أم البروم ؟

- a - الكهروسالبية      b - نصف قطر الأيون      c - نصف قطر الذرة      d - طاقة التأين

a - الكهروسالبية	c - نصف قطر الذرة
b - نصف قطر الأيون	d - طاقة التأين