المختصر المفيد في الوحدتين الأولى الإلكترونات في الذرة والثانية الجدول الدوري





تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف الحادي عشر العام ← كيمياء ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 18-2025-12 15:21:18

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

المزيد من مادة كيمياء:

إعداد: أحمد دياب

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العام











صفحة المناهج الإماراتية على فيسببوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

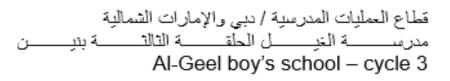
المواد على تلغرام

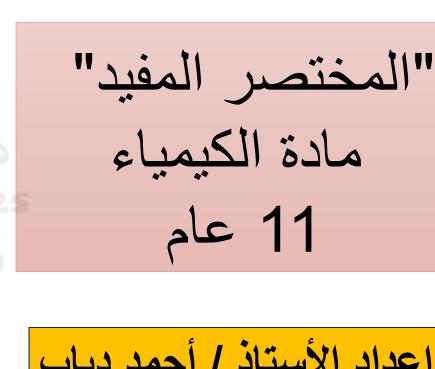
المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العام والمادة كيمياء في الفصل الأول	
حل أسئلة الامتحان النهائي للعام 2022-2023	1
حل تجميعة أسئلة صفحات الكتاب وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج	2
تجميعة أسئلة صفحات الكتاب وفق الهيكل الوزاري	3
تجميعة أسئلة مراجعة وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج الخطة C	4
تجميعة أسئلة وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج	5



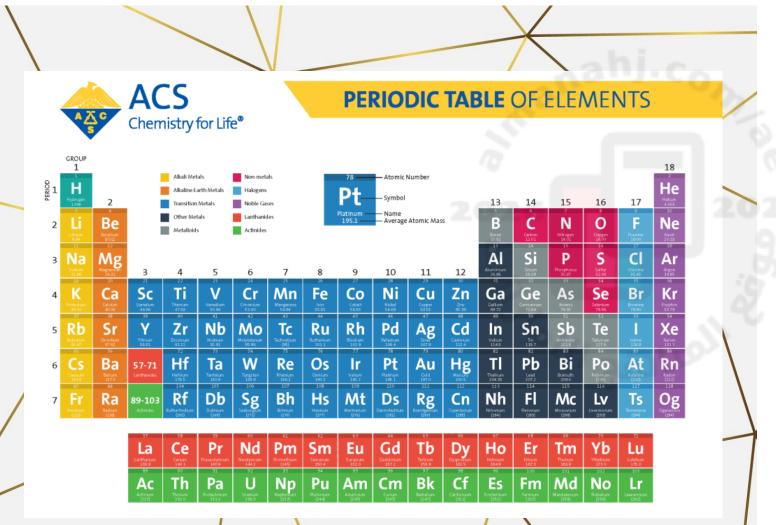
الإمارات العربية المتحدة وزارة التربية والتعليم

تربية وتعلم





إعداد الأستاذ / أحمد دياب معلم مادة الكيمياء



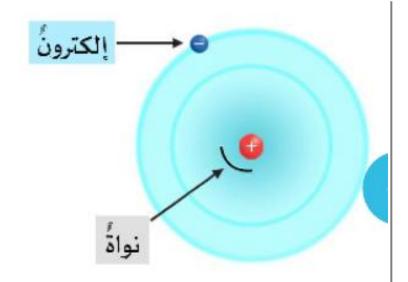
الخطة الفصلية لمنهاج الكيمياء الفصل الأول 2025/2026

نوع التعلّم	عناوين الأقسام 2025	ترتيب الأقسام 2025	عدد الحصص الدراسية 2025	عناوين الوحدات 2025	ترتيب الوحدات 2025	مصدر الوحدة 2025	الفصل الدراسي 2025
مطالعة إثرائية	الضوء والطاقة الكمية		4 حصص	الإلكترونات في الذرة	الوحدة 1	كتاب الجزء الأول للصف 11 - 12 عام	T1
مراجعة ما تمت دراسته في الصف التاسع من المسار	نظرية الكم والذرة	القسم 2				(متوّفر بنسخة مطبوعة و نسخة إلكترونية عبر	
العام		26		2025		منصّة الديوان)	
تعلّم مباشر: مستويات طاقة الهيددروجين، الأفلاك الذرية لذرة الهيدروجين		20		1-0-0			
الدرية ندره الهيدروجين				9			
دراسة إثرائية: طيف الانبعاث الخطي لذرة الهيدروجين،				(0)			
النموذج الميكانيكي الكمي للذرة				.0			
مراجعة ما تمت دراسته في الصف التاسع من المسار	تركيب الإلكترون	القسم 3		. 9/.			
العام		Sa.		11 0			
		~(/)	11	0>			
تعلّم مباشر	a the distribute	4 "1	0		2	-	
تعلّم مباشر (حصتين دراسيتين)	تطور الجدول الدوري الحديث	القسم 1	8 حصص	الجدول الدوري	الوحدة 2		
المطلوب فقط هو الجدول الدوري الحديث دراسة اثرائية: تطور الجدول الدوري							
تعلّم مباشر: نرتيب العناصر بناءً على الترتيب الإلكتروني	تصنيف العناصر	القسم 2					
علم مهاسر. تربيب العماطير بناء على الربيب الإمماروي دراسة اثراثية: عناصر المجمعات s, p, d, f	عوسيف العناصر	العسم ع					
3, 6, 4, 1 = 33, 3, 5, 5, 5, 5, 5, 5, 5, 5, 5, 5, 5, 5, 5,							
تعلّم مباشر	الاتجاهات الدورية	القسم 3					
تعلّم مباشر	تكون الأيون		8 حصّة	الفلزات والمركبات الأيونية	الوحدة 3		
تعلم مباشر	الروابط الأيونية والمركبات الأيونية					_	

التسم 2 نظرية الكم والذرَّة

الإلكترونات في الذرات

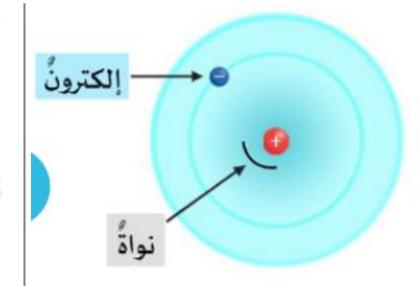
حالاتُ الطَّاقةِ لِذَرَةِ الهَيدروجينِ



الحالةُ المُستثارةُ

وعندما تفقد الطاقة المكتسبة يعود الإلكترون إلى مستوى طاقته الأصلي

$$\Delta \mathbf{E} = \mathbf{E}_{\text{lab}} - \mathbf{E}_{\text{lab}}$$
 $= \mathbf{E}_{\text{lab}} = \mathbf{h} \mathbf{v}$



الحالةُ الأرضيَّةُ

نموذج بور لذرة الهيدروجين

- 1- اقترح أن ذرة الهيدروجين لها حالات طاقة محددة مسموح بها، أقلها هي الحالة الأرضية، وحين تكتسب الذرة طاقة تصبح في الحالة المثارة.
 - 2-اقترح أن الإلكترون يدور حول النواة في مدارات دائرية محددة مسموح بها فقط.
 - 3- المستوى الأقل طاقة هو الأقرب إلى نواة الذرة.
 - 4- لا توجد إلكترونات في المنطقة الفاصلة بين النواة والمستوى الأول أو بين المستويات.
 - 5- تزداد طاقة الإلكترون كلما ابتعد مستواه عن النواة.

قصور نظریة بور

- 1- وضَّحَ نموذجُ بورٍ طيفَ الانبعاثِ الذَّرِيِّ للهيدروجين، لكنَّهُ لمْ يُفسِرْ سبَبَ أَنَّ لكُلِّ عُنصرٍ طيفُ انبعاثٍ ذرِّيٍّ خاصُّ بهِ
- 2- طرحَ نموذجُ بورِ فكرةَ وجودِ الإلكتروناتِ في مُستوياتِ طاقةٍ، لكنَّهُ لمْ يُفسِرْ سببَ السُّلُوكِ الكيميائيِّ للذَّراتِ، وسببَ انفصالِ الذَّرَّاتِ واتِّحادها أثناءَ التَّفاعُلاتِ الكيميائيَّةِ

الأَفْلاكِ الذَّرِّيَّةِ لذرة الهيدروجين

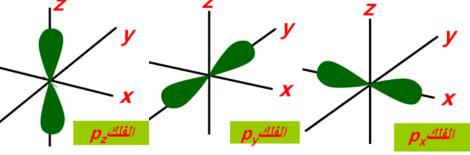
الفَلَكُ الذَّرِّيُّ هُوَ مَنطِقةٌ ثُلاثيَّةُ الأبعادِ حَوْلَ النَّواةِ يغلب احتِمالِيَّةُ تَواجُدِ الإِلكْترونِ فيها ، وَيسمى بِالسَّحابَةِ الإِلكْترونِيَّةِ

رَقْمَ الكَمِّ الرَّئيسَ.

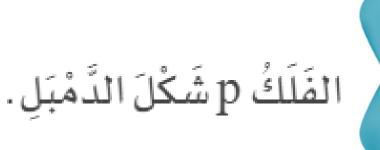
يَصِفُ الحَجْمَ النِّسبِيَّ لِلأَفْلاكِ وَطَاقَتِها.

n كَيْثُ إِنَ قُمِ الكَمِّ الرَّفْمِ الكَمِّ الرَّبْسِ بِالرَّمزِ n، حَيْثُ إِنَّ اللَّمِ اللَّمَ اللَّمُ اللَّمُ اللَّمُ اللَّمَ اللَّمَ اللَّمَ اللَّمُ اللَّمُ اللَّمُ اللَّمُ اللَّمُ اللَّمُ اللَّمُ اللَّمُ اللَّمُ اللَّمِ اللَّمَ اللَّمَ اللَّمُ اللَّلِمُ اللَّهُ اللَّهُ اللَّمُ اللَّهُ اللَّمُ اللَّمُ اللَّهُ الل

تُسمَّى المُستَوياتُ الفَرْعِيَّةُ داخِلَ مُستَوى الطَّاقةِ الفَرْعِيَّةِ.



رموز المستويات الفرعية	عدد المستويات الفرعية	المستوى الرئيس
1s	1	الأول n = 1
2s 2p	2	الثاني n = 2
3s 3p 3d	3	الثالث n = 3
4s 4p 4d 4f	4	n = 4



جدول يمثل المستويات الفرعية وأقصى عدد من الالكترونات به

عدد الإلكترونات في كل مستوى فرعي	عدد الأفلاك في المستوى الفرعي	المستويات الفرعية
2	1	2026
6	3	P
10	5	d
14	7	f

عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الرئيس (2n ²)	عدد الأفلاك في المستوى الرئيس	مستوى الطاقة الرئيس
(211) 0 - 5	(n ²)	(n)
2025	1	1
$2x 2^2 = 8$	4	2
$2x 3^2 = 18$	9	3
$2x 4^2 = 32$	16	4

الإلكترونات في الذرات

التَّرتيبُ الإلكترونيُّ: ترتيبٌ مُحدَّدُ للإلكتروناتِ في الأفلاكِ الذَّرِيَّةِ حَوْلَ نَواةِ الذَّرَةِ. وهي الأفلاكِ الذَّرِيَّةِ حَوْلَ نَواةِ الذَّرَّةِ، وهي: هناكَ ثلاثُ قواعدَ أَوْ مبادئ تُحدِّدُ تَرتيبَ الإلكتروناتِ حَوْلَ نَواةِ الذَّرَّةِ، وهي:

1- مَبدأ أوفباو: يحتل الإلكترون الفلك الأقل (الأدنى) طاقة توزع الإلكترونات في مستويات الطاقة الرئيسة والفرعية حسب تزايد الطاقة:

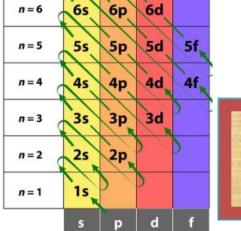
1s 2s 2p 3s 3p 4s 3d 4p 5s 4d 5p 6s 4f 5d 6p 7s 5f 6d 7p

2- مَبدأ باولي للاستبعاد: يتسع الفلك الواحد لإلكترونين فقط، ويدور كل منهما حول نفسه باتجاه معاكس للآخر.

3- قاعدة هوند! تتوزع الإلكترونات في المستويات الفرعية المتساوية الطاقة بحيث يكون

لها الاتجاه نفسه من حيث الدوران، قبل أن تشغل الإلكترونات الإضافية ذات اتجاه الدوران المعاكس المستويات نفسها.

f,d,p أي توزع الإلكترونات بشكل فردي ثم زوجي وتنطبق على المستويات الفرعية



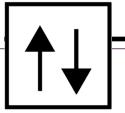
مِثَالٌ على مُخطِّطِ المُستوياتِ الفَرْعيَّةِ







طرق التوزيع الالكتروني



1- مُخطّطاتُ الأفلاكِ: هو تمثيل الإلكتروناتُ في الأفلاكِ على شكلِ أسهم داخلَ مُربّعاتٍ.

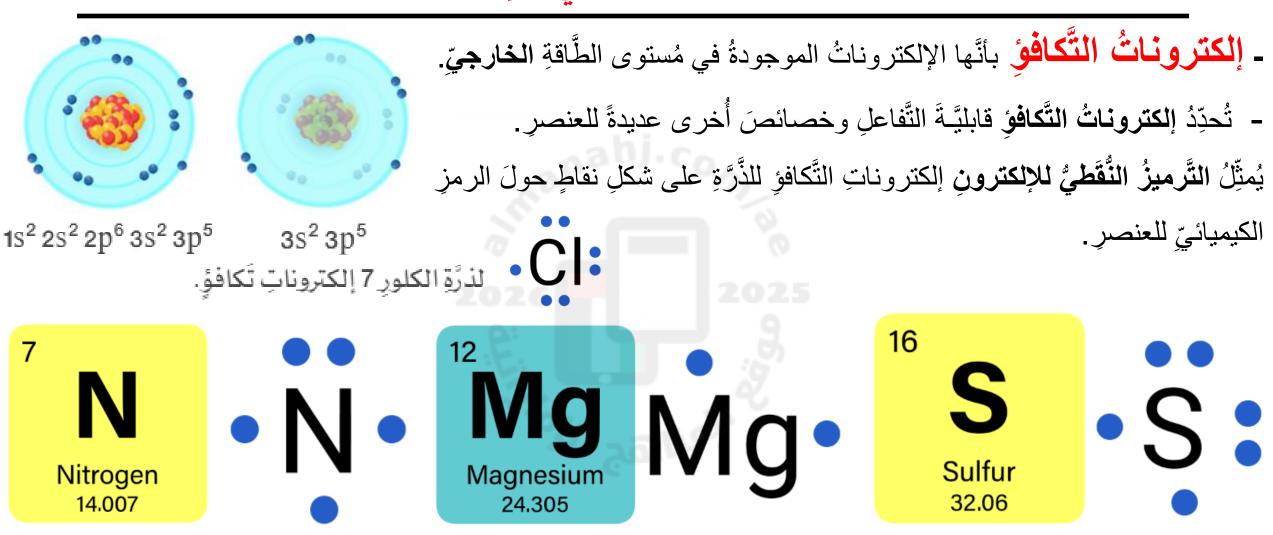
2- ترميزُ التّرتيبِ الإلكترونيّ: استخدام الأرقامَ والحروفَ لتمثيلِ الإلكتروناتِ في مستوياتِ الطّاقةِ الفَرْعيَّةِ.

1s 2s 2p 3s 3p 4s 3d 4p 5s 4d 5p 6s 4f 5d 6p 7s 5f 6d 7p

-هناكَ استثناءاتُ للتَّرتيبِ الإلكترونيّ لبعضِ العناصرِ. تكونُ هذهِ العناصرُ أكثرُ استقرارًا عندَما يكونُ فَلكا ع - ل الخَارجِيَّانِ مُمتلِئينِ أَوْ نِصفَ مُمتَلِئينِ.

الْعنصرُ		Chromium 51.9961	.9	Copper 63.546
التَّرتيبُ الإلكترونيُّ المُتوقَّعُ	² 3p ⁶ 4s ² 3d ⁴	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ²	3p ⁶ 4s ² 3d ⁹	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ²
التَّرتيبُ الإلكترونيُّ الفعليُّ	² 3p ⁶ 4s ¹ 3d ⁵	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ²	3p ⁶ 4s ¹ 3d ¹⁰	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ²

3- التّرميزُ النُّقطيُّ للإلكترون



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

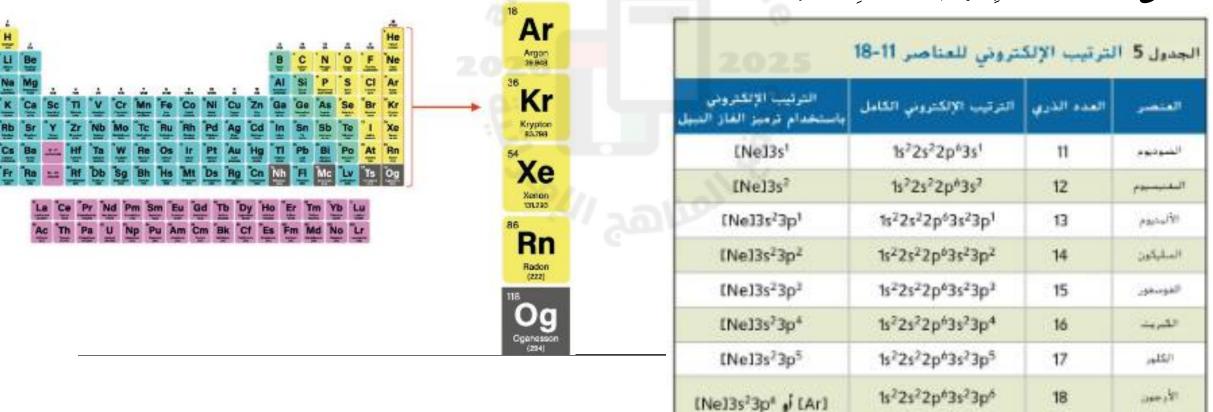
الاستقرارُ الذّرِيُّ: هوَّ أن تميل الذّرَة لأنْ يحتوي أعلى مستوى طاقةٍ لها على ثمانية إلكتروناتٍ لكي تكونَ مُستقرَّةً وتُسمَّى بقاعدةِ الثُمانيَّاتِ. يُستثنى منْ هذهِ القاعدةِ عُنصرا الهيدروجينِ والهيليومِ.

4- الترتيب الالكتروني بترميز الغاز النبيل

Ne

يَتكوَّنُ ترميزُ الغازِ النَّبيلِ للذَّرَةِ مِنْ رَمْزِ العنصرُ للغازِ النَّبيلِ الَّذي يَسبِقُ الذَّرَّةَ في الجدولِ الدَّوريِّ مَتبوعًا • بترتيبِ الإلكتروناتِ المُتبقِّيةِ.

الغازاتُ النّبيلةُ هيَ العناصرُ الّتي توجدُ في المجموعةِ رقم 18 • ويكونُ أعلى مستوى طاقةٍ لهذهِ العناصرِ مُمتلِئًا. •



تطسفات

21. اكتب الترثيب الإلكترون في الحالة المستفرة للعناصر التالية.

a. البروم (Br) c (Sb) الأنتيمون (Tb) e التربيوم (Tb)

b. السترونشيوم(Sr) d. الرينيوم (Re) f. التيتانيوم(Ti)

.22 تبتلك درة الكلور في حالتها المستقرة سبعة إلكترونات في أفلاك ترتبط بمستوى الطاقة الثالث للدرة. كو عدد الإلكترونات التي تشغل أفلاك P في درة الكلور من الإلكترونات السبعة؟ كو عدد الإلكترونات الني تشغل أفلاك P في درة الكلور من الإلكترونات السبعة عشر؟ 23. حين تتفاعل ذرة كبريث مع ذرات أخرى، تشترك إلكترونات في الأهلاك المتعلقة بمستوى الطاقة الثالث للدرة. كم عدد الإلكترونات في ذرة عنصر الكبريت؟

24. الترتيب الإلكتروني لأحد العناصر هو Kr35s24d¹⁰5p1. وهو من أشباه الموصلات ويستخدم في عدة سبائك. ما هذا العنصر؟

25. تحدي في الحالة البستفرة، تجتوي ذرة عنصر على إلكترونين في مستوى الطاقة الأعلى حيث 6 - 11. باستخدام ترميز الغاز النبيل. اكتب الترتيب الإلكتروني لهذا المنصر وحدد المنصر.

26. ارسم الترميز النقطي للإلكترون لذرات العناصر الأتية:

الرينون Xe البغنيسيوم b Mg. الثاليوم TI الرينون Xe

27. ذرة أحد العناصر تحتوي على 13 إلكترونا، ما العنصر وما هو عدد الإلكترونات البوضحة في الترميز النقطي للإلكترون؟

28. تحدى عنصر بكون في الحالة الصلبة في درجة حرارة الغرفة وفي الصفط الجوي العادي ويوجد في أحجار الزمره الكريث ويعرف بأند أحد العناسر الآبية، الكربور، الجرمانيوم، الكبريث، السيريوم، البريليوم أو الأرجون حدد العنصر بناء على الترميز التفطي للإلكترون على اليسار

تراكمي

تدريب على الاختبار المعياري

اختيار من متعدد

 الأشعة الكونية من عبارة عن إشعاع ذو طاقة عالية وارد من الفضاء الخارجي ما نردد الشماع الكوني دو الطول اليوجي $m \approx 2.67 \times 10^{-13}$ مين يصل إلى الأرض؟ (سرعة الصوء 3.00 × 10 ⁸ m/s)

 $8.90 \times 10^{-22} \, s^{-1}$.A

 $3.75 \times 10^{12} \,\mathrm{s}^{-1}$.B

 $8.01 \times 10^{-5} \, s^{-1} \, .C$

 $1.12 \times 10^{21} \, s^{-1} \, .D$

أ. أي من التالي يبثل الترميز التفطي للإلكثرون لمنصر الإنديوم؟

استحدم الشكل التالي للإجابة على السؤالين 3 و4



3. ما اليستوى الحرس الذي تتنبى إليه هذه الأفاؤك؟

·X·

4، ما عدد الإلكترونات الكلى التي يمكن أن توجد في هذا المستوى

2 A

ما أقصى عدد من الإلكترونات ببكن أن يوجد بيستوى الطاقة الرئيس

2 .A

8 .B

18 .C

32 .D

استعن بالجدول الدوري والجدول أدناه للإجابة على الأسئلة من 6 إلى 8.

	ت الانتقالية	, لبعض الفلزاء	التوزيج الإلكترونم
الترنيب الإنكتروني	العدد الذري	الزمز	
[Ar]4s ² 3d ³	23	V	العناديوم
[Kr]5s ² 4d ¹	39	Υ	-m27
EXe36s ² 4f ¹⁴ 5d ⁶			
[Ar]4s ² 3d ¹	21	Sc	السكانديوم
	48	Cd	الكلدميوم

- 6. باستخدام ترميز الفاز السل، ما الترتيب الإلكتروني في الحالة البستقرة لعنصر الكادميوم Cd؟
 - [Kr]4d¹⁰4f² .A
 - [Ar]4s23d10 .B
 - [Kr15s24d10 .C
 - [Xe15s24d10 .D
- 7. ما العنصر الذي له الترتيب الإلكتروني في الحالة المستقرة النالي 1Xel 6s²4f¹⁴5d⁶ النالي
 - La .A
 - Ti .B
 - W.C
 - Os .D
 - 8. ما النرتيب الإلكتروني لذرة السكانديوم؟
 - 1s22s22p43s23p44s23d1 .A
 - 1s²2s²2p⁷3s²3ps⁷4s²3d¹ .B
 - 1s22s22p53s23ps54s23d1 .C
 - 1s22s12p73s13ps74s23d1 .D
- 9. أن مما يلى لا يعتبر دليلًا على أنه قد حدث نعير كيمباش؟
 - A. تغير خصائص البواد البشاركة في التفاعل
 - B. انبعاث رائحة
 - تغير تركيب المواد البشاركة في التعامل
- D. تغير الكتلة الكلية لكل البواء البشاركة في التعامل

المصطلح العلمي

المجموعات

الدورات

العناصر الرئيسية

العناصر الانتقالية

العناصر الانتقالية

الداخلية

الفلزات القلوية

الفلزات القلوية الأرضية

الهالوجينات

الغازات النبيلة

الجدول الدوري والقانون الدوري التسم 1

الحديث	الدوري	تطورالجدول

الحديث	الدوري	لجدول	تطورا

1. 7.		
	معاممات مممة حدا	

معلومات مهمه جدا



4f & 5f عناصر المنطقة

تحتوي على الكترون تكافؤ واحد

تحتوي على الكتروني تكافؤ

تعتبر عناصرها الأكثر نشاطا وتفاعلا

تعتبر أكثر العناصر خمولا واستقرارا

هي عناصر المجموعات 3 – 12 تقسم إلى سلستين اللانثنيدات



هي عناصر المجموعة 2

هي عناصر المجموعة 17

هي عناصر المجموعة 18

التعريف

هي الأعمدة الرأسية في الجدول الدوري

هي الصفوف الأفقية في الجدول الدوري

هي عناصر المجموعات 1 و 2 و 13-18

الجدول الدوري والقانون الدوري القسم 2

عِندَ دِراسَةِ التَّرتيبِ الإِلكترونيَّ لِجَميعِ العَناصِرِ في الجَدولِ الدَّوريِّ، سَتُلاحِظُ أَنَّ عَناصِرَ المَجموعَةِ الواحِدَةِ تَمْتَلِكُ نَفْسَ عَدَدِ الإِلكتروناتِ في أَفلاكِها الخارجِيَّةِ.



يُوَضِّحُ الجَدولُ التَّالِي تَرميزَ التَّرتيبِ الإلكتروني لعَناصِرِ المَجموعةِ 1.

تَرميزالتَّرتيب الإِلكترونيَ للعَناصِر	عَناصِرالمَجموعَة 1	الخَصائِصُ الكيميائيَّةُ للعَناصِرِ
1S ² 2S ¹	اللِّيثيوم (Li)	
1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ¹	الصُّوديوم (Na)	_
1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 4s ¹	البوتاسيوم (K)	وثالُّ مِثالُ
1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 4s ² 3d ¹⁰ 4p ⁶ 5s ¹	الرَّوبيديوم (Rb)	التَّرتيبُ الإِلكترونيُّ لِعُنْصُرِ اللَّيثيومِ (Li):
1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 4s ² 3d ¹⁰ 4p ⁶ 5s ² 4d ¹⁰ 5p ⁶ 6s¹	السيزيوم (Cs)	1s ² 2s ¹
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^6 7s^1$	الفرانسيوم (Fr)	لليثيومِ إِلكترونُ واحِدُ في فَلَكِهِ الخارجيِّ. إِنَّ اللَّيثيومَ عُنصُرٌ نَشِطٌ جِدًّا.
		جَميعُ الفِلِزَّاتِ القَلوِيَّةِ (المَجموعَةُ 1):

- تَمْلِكُ إِلْكَتْرُونًا وَاحِدًا فِي فَلَكِهَا الْحَارِجِيِّ.
- نَشِطَةً جِدًا، وتُظْهِرُ تَشابُهًا كَبيرًا في خَصائِصِها الكيميائيَّةِ.

تَحديدُ رَقِمِ الدُّورةِ

تُعَدُّ إِلكتروناتُ التَّكافُوِ سِمَةً أَساسيَّةً لِكُلِّ عُنْصُرٍ، حَيثُ يُمكِنُ اسْتِخدامُ إِلكتروناتِ التَّكافُوِ لِتَحديدِ مَوقِعِ عُنصُرٍ في الجَدولِ الدّوريِّ.

يُشيرُ مُستوى الطَّاقَة الرَّئيس (n) الَّذي تُوجَدُ فيه إلكتروناتُ التَّكافُؤِ إلى رَقِمِ دَورةِ العُنصُرِ في الجَدولِ الدَّوريِّ.



لِنَدْرُسِ التَّرتيبَ الإِلكترونيَّ لِبَعْضِ العَناصِرِ، لاحِظْ أَنَّ رَقمَ مُستوى الطَّاقَةِ الرَّئيس (1) الّذي تَتَواجَدُ فيه إِلكتروناتُ التَّكافُو مُساوٍ لِرَقمِ دَورةِ العُنصُرِ في الجَدولِ الدَّوريَّ.

رَقم دَورَة الْعُنصُر	التَّرتيب الإلكترونيّ	العُنصُر
2	1s ² 2s ²	البيريليوم (Be)
3	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$	المغنيسيوم (Mg)
4	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 4s ²	الكائسيوم (Ca)
5	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2$	السّترونشيوم (Sr)

ير. مستوى طاقة ، لِذَلكَ يَحتوي الكلورُ على 7 إِلكتروناتِ تَكافُوْ. تَكافُوْ. عَلَى مُستوى طاقة ، لِذَلكَ يَحتوي الكلورُ على 7 إِلكتروناتِ تَكافُوْ. يَحْصُلُ على رَقِمِ المَجموعَةِ وهُوَ 17. يَاضَافَةِ 10 إلى عَدَدِ إِلكتروناتِ التَّكافُوْ، نَحْصُلُ على رَقِمِ المَجموعَةِ وهُوَ 17.

تحديد رقم المجموعة

يُشيرُ عَدَدُ إِلكتروناتِ التَّكافُوِ إلى رَقِمِ المَجموعَةِ الَّتِي يَنْتَمِي إِليها العُنْصُرُ.

عَناصِرُ المَجموعَتَيْنِ الرَّئِيسَتَينِ 1 و 2

لِنَدْرُسِ التَّرتيبَ الإِلكترونيَّ لِبَعْضِ العَناصِرِ الرَّئيسَةِ في المَجموعَتَينِ 1 و2، لاحِظْ أَنَّ عَدَدَ إِلكتروناتِ التَّكافُوِ مُساوِلِرَقمِ مَجموعَةِ العُنْصُرِ في الجَدولِ الدَّوريِّ.

رَقم مَجموعَة العُنصُر	التَّرتيب الإلكترونيّ	العُنصُر
1	1s ² 2s ¹	اللَّيثيوم (Li)
1	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 4s ¹	البوتاسيوم (K)
2	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ²	المغنيسيوم (Mg)
2	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶ 4s ²	الكائسيوم (Ca)

العَناصِرُ الرَّئيسَـةُ في المَجموعاتِ 13 إلى 18

لإيجادِ رَقِمِ الْمَجموعَةِ للعَناصِرِ في الْمَجموعاتِ مِنْ 13 إلى 18، يَنْبَغي إضافَةُ 10 إلى عَدَدِ إلكتروناتِ التَّكافُوِ في العُنصُرِ. رَقَمُ الْمَجموعَةِ = إلكتروناتِ التَّكافُوِ + 10

رَقم مَجموعَة العُنصُر	عَدَد إلكترونات التَّكافُؤ	التَّرتيب الإلكترونيّ	الغنصر
13	3	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ¹	الألمنيوم (Al)
16	6	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁴	الكبريت (S)
17	7	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁵	اٹکلور (Cl)

يُستخدمُ التَّرميزُ النُّقطيُّ للإلكترونِ كَتَمثيلٍ تَوضيحيِّ فَقَطْ لإلكتروناتِ التَّكافُو للعَناصِرِ الرَّئيسَةِ.



عَدَد إلكترونات التَّكافُو: 7 رَقم المَجموعَة: 17 التَّرميزُ النُّقطيُّ للإِلكترونِ هُوَ مُخطَّطُّ تُمَثَّلُ فيهِ إِلكتروناتُ التَّكافُوِّ على شَكلِ نِقاطٍ حَولَ رَمزِ العُنصُرِ الكيميائيِّ.

يُمَثِّلُ هَذَا النَّوعُ مِنَ المُخَطَّطَاتِ الإِلكتروناتِ الَّتِي قَدْ تُشارِكُ في التَّفَاعُلاتِ الكيميائيَّةِ. تَتَمثَّلُ الخُطوَةُ الأُولَى لِكتابَةِ التَّرميزِ النُّقطيِّ للإِلكترونِ في تَحديدِ عَدَدِ إِلكتروناتِ التَّكافُوِ الَّتِي تَمْلِكُها الذَّرَةُ.

3 Li Lithium 6.941

1s2 2s1

Li•

عَدَد إلكترونات التَّكافُؤ: 1

رَقم المُجموعَة: 1

Magnesium 24.305

1s2 2s2 2p6 3s2

Йg٠

عَدَد إلكترونات التَّكافُوْ: 2

رَقم المجموعة: 2

34 Se

> Selenium 78.971

[Ar] 4s2 3d10 4p4

•Se

عَدد إلكترونات التَّكافُو: 6

رَقم المَجموعَة: 16

تطسقات

8. دون استخدام الجدول الدوري، حدد المجموعة والدورة والمجمع لذرة لها الترتيب الإلكتروني التالي:

[Kr]5s²4d¹⁰5p⁵ .c [He]2s² .b [Ne]3s² .a

9. ما رموز العناصر التي لها ترتيبات إلكترونات التكافؤ التالية؟

 s^2p^6

 $.c \quad all \quad c \quad s^2p^3 \quad .b$

تحفيز اكتب الترتيب الإلكتروني للعناصر التالية:

a. عنصر في المجموعة 2 وفي الدورة الرابعة C. غاز نبيل في الدورة الخامسة

b. عنصر في المجموعة 12 وفي الدورة الرابعة d. عنصر في المجموعة 16 وفي الدورة الثانية

57. أكبل الجدول 8.

الجدول 8 الترتيب الإلكتروني

	3//-							
الترتيب الإلكتروني	العنصر	المجموعة	الدورة					
[Ne]3s ²	Mg		3					
	Ge	14	4					
[Kr]5s ² 4d ¹⁰	Cd	12						
[He]2S ¹		1	2					

48. حدد المجموعة والدورة و المجمع التي يقع فيها كل عنصر من العناصر التالية في الجدول الدوري. [He]2s²2p⁶.c [Kr]5s²4d¹.a [Ne]3s²3p¹.d [Ar]4s²3d¹⁰4p³.b

الاتجاهات الدورية

الجدول الدوري والقانون الدوري القسم 3

نِصفُ القُطرِ الذَّريِّ هُوَ مِقياسٌ لحَجمِ الذَّرةِ فهُوَ يُساوي مُتوسِّطَ المَسافةِ بينَ مركزِ النَّواةِ وحاقَةِ الفَلَكِ الخارِجيِّ.

الفِلزاتُ

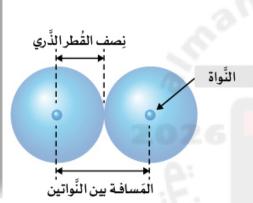
تَرتبطُ ذَراتُ الفِلزاتُ كيميائيًا بشكلٍ قويٌّ في شبكةٍ بلوَّريةٍ. في الرَّوابطِ الفِلزيَّةِ ، تتَّصلُ حَوافُ السَّحابةِ الإلكترونيَّةِ للذُراتِ معَ بعضِها بَعضًا.

يُعرفُ نصفُ القُطرِ الذَّريِّ لذرَّةِ الفِلزَّ بنصفِ المَسافةِ بينَ نواتي ذرَّتَيْنِ فِلزَّيتينِ مُتَجاورتينِ في شَبكةٍ بِلوَّريةٍ.

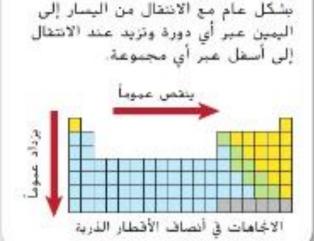
اللافلزاتُ

تُوجَدُ الْعَديدُ مِنَ الْلافِلزاتِ على شَكلِ جُزيئاتٍ ثُنائيًةٍ الذَّرَةِ. إِذْ تَتداخلُ السُّحبُ الإلكترونيَّةُ لذرَّتَيْنِ لافِلزيَّتينِ مُرْتبطتين معًا.

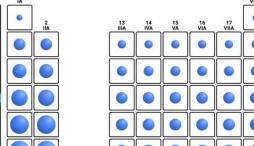
يُعرَّفُ نِصَفُ القُطرِ الذَّريِّ للذَّرةِ اللافِلزيَّةِ بأنَّهُ نِصفُ المَسافةِ بينَ نَواتَي ذرَّتَيْنِ لافِلزيَّتينِ مُتَطابقَتينِ ومُرْتبطَتينِ

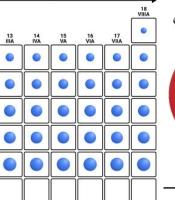


المَسْافة بين النُّواتين



الشكل 12 تقل أنصاف الأقطار الذرية





الجدول الدوري والقانون الدوري القسم 3

الاتجاهات الدورية

الأَفْلاكَ الخارجيَّةَ g و p للغازاتِ النَّبيلةِ تَكونُ مُمتلِئةً كُليًّا؛ وهَذا السَّببُ في اسْتِقرارِ الغازاتِ النَّبيلةِ. تَفقِدُ الذَّراتُ أَوْ تَكتسببُ الإلكتروناتِ للحُصولِ على التَّرتيبِ الإلكترونيِّ المُستقرِّ للغازاتِ النَّبيلةِ.

الأيونُ هو ذَرَّةٍ أو مَجموعةِ ذراتٍ ذاتِ شِحنةٍ مُوجَبةٍ أو سالبة؛ وذلكَ عندَ اكتسابِها أو فقدِها لإلكترونِ واحدٍ أوْ أكثرَ.



عِندَما تَفْقِدُ الذَّرَّةُ المُتَعادِلةُ الإلكتروناتِ، فتُصبِحُ أيونًا مُوجَبًا بنصفِ قُطرٍ أصغرَ بسَببِ فُقدانِ إلكتروناتِ التَّكافُوِ الخارجيِّة. بنصفِ قُطرٍ أكبرَ بسببِ زيادةِ عددِ إلكتروناتِ التَّكافُوِ في الفَلَكِ

عِندَما تَكتسِبُ الذَّرَّةُ المُتعادِلةَ الإلكتروناتِ فتُصبِحُ أيونًا سالبًا

نظرًا لوجود عدد أقلَّ منَ الإلكتروناتِ في أيون الصوديوم، فإنَّ التَّنافَرَ فيما بينَها يقلُّ. إنَّ وجودَ الإلكتروناتِ بكميَّةٍ أقلُّ منَ البروتوناتِ يعنى أنَّ الإلكتروناتِ تُصبِحُ أقربَ للنُّواةِ؛ ممّا يَجعَلُ الأيوناتِ المُوجَبة للعناصر أصغرَ مِنْ ذرّاتِها.

نَظرًا لأنَّ الإلكتروناتِ سالبةُ الشِّحنةِ، فإنَّها تَتنافرُ فيما بينَها. ومعَ إضافةِ المزيدِ منَ الإلكتروناتِ حولَ الأيونِ، فإنَّها تُدفعُ بعضَها بِشَكلِ أَكْبرَ لتُصبِحَ أبعدَ عنِ النُّواةِ؛ ممَّا يجعلُ نِصفَ قطرِ الأيوناتِ السالبَةِ للعَناصرِ أكبرَ مِنْ ذرَاتها.

الجدول الدوري والقانون الدوري القسم 3

الاتجاهات الدورية

تقل أنصاف الأقطار الأيونيَّة تقل أنصاف الأقطار الأيونيَّة المُوجَبة المُوجِبة المُحتال المُحتال



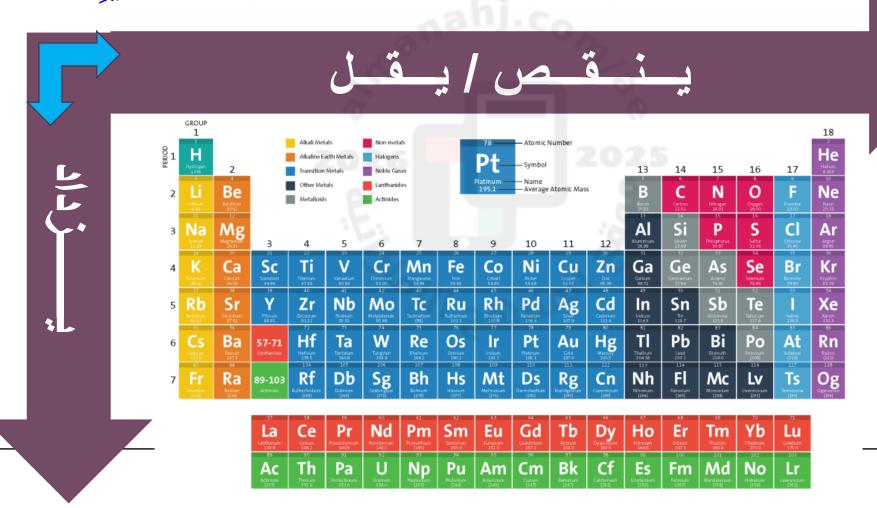
الاتِّجاهات الدَّوريَّة في أنصاف الأقطار الأيونيَّة

تقلُّ أنْصافُ الأقطارِ الأيونيَّةِ للأيوناتِ المُوجَبةِ عندَ الانتقالِ منَ اليَسارِ إلى اليَمينِ عبرَ الدَّورةِ. وكذلكَ، تقلُّ أنْصافُ الأقطارِ الأيونيَّةِ للأيوناتِ السالبةَ للأيوناتِ السالبةَ للأيوناتِ السالبةَ في المَجموعاتِ مِنْ 15 إلى 17 أكبرُ مِنَ الأيوناتِ المُوجَبةِ.

تَملأُ الإلكتروناتُ الإضافيَّةُ الأفلاكَ في أعلى مُستوى طاقة رئيس، ومع زيادة عدد مُستوياتِ الطاقة تردادُ كذلكَ أنْصاف الأقطارِ الأيونيَّة. ،(nالرَّئيسة (

تَزدادُ أنصاف الأقطار الأيونيَّة

نِصفُ القُطرِ الذَّرِّيّ / نِصفُ القُطرِ الأيونيّ



الجدول الدوري والقانون الدوري التسم 3

الاتجاهات الدورية

طاقةُ التَّأيُّنِ هيَ الطاقةُ اللازِمةُ لإزالةِ إلكترونِ منَ الذَّرَّةِ أو الأيونِ في الحالَةِ الغازيَّةِ.

طاقةُ التَّأيُّن الأُولِي

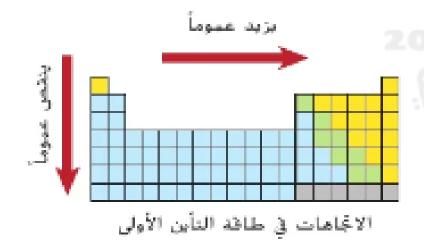
طاقةُ التَّأيُّنِ هِيَ مِقياسٌ لمَدى قُوَّةِ تَمسُّكِ النَّواةِ بالإلكتروناتِ. يُطلَقُ على الطاقةِ اللّازمةِ لإزالةِ الإلكترونِ الأوَّلِ منَ الذَّرَّةِ طاقةَ التَّأيُّنِ الأُولى.

طاقةُ التَّأيُّن الثانيةُ هيَ الطاقةُ اللَّازِمةُ لإزالَةِ الإلكترونِ الثَّاني مِنْ أيونٍ مُوجَبٍ بشِحنةٍ مِقدارُها +1.

بَعدَ حُدوثِ التَّأيُّنِ الثاني، تُصبِحُ شِحنةُ الأيونِ

طاقةُ التَّأيُّنِ الثالثةُ هيَ الطاقةُ اللَّارَمةُ لإزالَةِ الإلكترونِ الثَّالثِ مِنْ أيونٍ مُوجَبِ بشِحنةٍ مِقدارُها +2.

بَعدَ حُدوثِ التَّأيُّنِ الثالثِ، تُصبِحُ شِحنةُ الأيونِ



 الشكل 17 نزداد طاقات التأین بشكل عام من اليسار إلى اليبين في أي دورة ونقل عند الانتقال إلى أسفل عبر أي

الاختلافاتُ في طاقاتِ التَّأيُّن المُتَتاليَةِ

عِندَما يَزدادُ مِقدارُ شِحنةِ الأيونِ المُوجَبةِ ، تَزدادُ صُعوبةُ إزالَةِ الإلكتروناتِ المُتبقِّيةِ في الذَّرَّةِ. بِشكلِ عامٍّ ، فإنَّ :

- طاقة التّأيُّنِ الثانية أعلى من الأولى.
- طاقة التَّأَيُّنِ الثالثة أعلى من الثانية، وهَكذا.

يتسم 3 الاتجاهات الدورية

الجدول الدوري والقانون الدوري

قاعِدةُ الثَّمانيةِ

تَحتوي جَميعُ الغازاتِ النَّبيلةِ في المَجموعةِ 18 على 8 إلكتروناتِ تَكافُؤٍ، باسْتِثناءِ الهيليومِ. يَفقدُ العُنصرُ الإلكتروناتِ أَوْ يَكتسِبُها أو يَتشاركُ بِها؛ للوصولِ إلى تَرتيبٍ إلكترونيًّ مُستقرًّ يُشبِهُ التَّرتيبَ الإلكترونيَّ لأقربِ غازِ نبيلٍ للعُنصرِ. قاعِدةُ الثَّمانيةِ هيَ مبدأُ يُساعِدُ في وصفِ تأيُّنِ الذَّراتِ.



تَنصُّ قاعِدةُ الثَّمانيةِ على أنَّ الذَّراتِ تَميلُ إلى اكتسابِ أوْ فَقدِ أو مُشارَكةِ الإلكتروناتِ للحُصولِ على 8 إلكتروناتِ تَكافُوً في أعلى مُسْتوياتِ الطاقَةِ الرَّئيسةِ.

ذرَّةُ النيون (Ne) 1s² 2s² 2p⁶

تَفقِدُ ذرَّةُ الصوديومِ (Na) إلكترونَ التَّكافُوِ الوَحيدَ للحُصولِ على التَّرتيبِ الإلكترونيَّ المُستقرَّ لأقربِ غازٍ نَبيلٍ؛ النيون (Ne).

الموديوم (Na) دُرَّةُ الموديوم (Na) دُرَّةُ الموديوم (s² 2s² 2p⁶ العوديوم (s² 2s² 2p⁶ 3s¹ العوديوم (Na)

تَفقِدُ ذَرَّةُ المُغنيسيوم (Mg) إلكتروني تَكافُؤٍ اثنينِ للحُصولِ على التَّرتيبِ الإلكترونيَّ المُستقرِّ لأقربِ غازٍ نبيلٍ؛ النيون (Ne).

(Mg) ذرَّةُ المغنيسيوم المغنيسيوم (Mg) المغنيسيوم (s² 2s² 2p⁶ العغنيسيوم (s² 2s² 2p⁶ 3s²)

تَكسبُ ذرَّةُ الكبريتِ (S) إلكتروني تكافُو اثنينِ للحُصولِ على التَّرتيبِ الإلكترونيِّ المُستقرِّ لأقربِ غازِ نبيلِ؛ الأرجون (Ar).

(S) ذَرَّةُ الكبريت (S) ذَرَّةُ الكبريت (S) الكبريت (S) الكبريت (S) الكبريت (S) الكبريت (S) الكبريت (S) المنافذ المنا

تَكسبُ ذرَّةُ الكلورِ (Cl) إلكترونَ تَكافُؤٍ واحدًا للحُصولِ على التَّرتيبِ الإلكترونيَّ المُستقرِّ لأقربِ غازِ نبيلِ؛ الأرجون (Ar).

(Cl) ذَرُّةُ الكلور 1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p⁶ (Cl) المور 1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p⁵

استثناءاتُ لقاعِدةِ الثَّمانيةِ

يُعتبَرُ الغازُ النَّبيلُ الهيليوم (He) عُنصرًا مُستقرًّا بوجودِ إلكتروني تَكافُؤِ اثنينِ فقطْ في فُلكِه الخارجيَّ S.

ذرَّةُ الهيليوم (He) 1s²

الجدول الدوري والقانون الدورى القسم 3

الاتجاهات الدورية

السالِبيَّةُ الكهرَبائيَّةُ

تَصِفُ عَمليَّةُ التأيُّنِ ما يَحدثُ عِندَما تَفقِدُ الذَّراتُ الإلكتروناتِ أوْ تَكتسِبُها. ومعَ ذلكَ، أحيانًا تَتشارَكُ الذَّراتُ الإلكتروناتِ في رابِطةٍ كيميائيَّةٍ ما. السالِبيَّةُ الكهرَبائيَّةُ هيَ مِقياسٌ لمَدى قُوَّةٍ جَذبِ نَواةِ الذَّرَةِ للإلكتروناتِ المُشتركةِ باتجاهِها.



السالِبيَّةُ الكهرَبائيَّةُ هيَ قُدرةُ الذَّرةِ على جَذبِ الإلكتروناتِ في الرَّابِطَةِ الكيميائيَّةِ.

1 H 2.20					10 <	ئىر بائىد ئىر بائىد											2 He
3 Li 0.98	4 Be 1.57	5			2.0 ≤	تهريانية	البية الك	> السا	3.0			5 B 2.04	6 C 2.55	7 N 3.04	8 0 3.44	9 E 3.98	10 Ne
11 Na 0.93	12 Mg 1.31		3.0 ≤ السالبية الكهربانية ≥ 4.0 13 14 15 16 17 AI Si P S CI 161 1.90 2.19 2.58 3.16								18 A r						
19 K 0.82	20 Ca 1.00	21 Sc 1.36	22 Ti 154	23 V 163	24 Cr 1.66	25 Mn 155	26 Fe 1.83	27 Co 1.88	28 Ni 1.91	29 Cu 1.90	30 Zn 1.65	31 Ga 1.81	32 Ge 2.01	33 As 2.18	34 Se 2.55	35 Br 2.96	36 Kr
37 Rb 0.82	38 Sr 0.95	39 Y 122	40 Zr 1.33	41 Nb 1.6	42 Mo 2.16	43 Tc 2.10	44 Ru 2.2	45 Rh 2.28	46 Pd 2.20	47 Ag 1.93	4B Cd 169	49 In 1.78	50 \$n 196	51 Sb 2.05	52 Te 2.1	53 1 2.66	54 Xe
55 Cs 0.79	56 Ba 0.89	57 La 1.1	72 Hf 1.3	73 Ta 1.5	74 W 1.7	75 Re 1.9	76 Os 2.2	77 Ir 2.2	78 Pt 2.2	79 Au 2.4	80 Hg 1.9	81 TI 1.8	82 Pb 1.8	83 Bi 1.9	84 Po 2.0	85 At 2.2	86 Rn
87 Fr 0.70	88 Ra 0.90	89 Ac 1.1	104 Rf	105 Db	106 Sg	10.7 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn	113 Uut	114 Uuq	115 Uup	116 Uuh		118 Uu



سُالِبيَّةُ كهربائيَّةُ أعلى

سالِبيَّةُ كهربائيَّةُ أقَلُ

قيم السالبية الكهربائية بوحدات بولينج

الوحدة 2 المتعانون الدوري التسم 3 الجدول الدوري والقانون الدوري

طاقة التَّايُّنِ / السالِبيَّةُ الكهرَبائيَّةُ



الاختيار من متعدد

الخواص الآتية نفسها A. عدد الكترونات التكافؤ.

B. الخواص النيزيائية.

الجدول الدورى والقانون الدورى

حدد الدورة والمجموعة والمجمع لعنصر له الترتيب الإلكتروني أدناه .

 $[Kr]5s^24d^{10}5p^5$

Correct Answer: Period 5 الدورة Group **17** المجموعة Block p المجمع

العدد الذري لعنصر النحاس (Cu) يُساوى 29. ما الترتيب الإلكتروني

الصحيح للنحاس باستخدام ترميز الغاز النبيل؟

The atomic number of the element copper (Cu) is 29.

What is the correct electronic configuration of copper

using the noble-gas notation?

a. [Ar] $4s^23d^9$

c. [Kr] $5s^23d^9$

Determine the period, group and block of an

element has an electron configuration shown

below.

 عدد الإلكترونات. D. الترتيب الإلكتروني.

للعناصر البوجودة في البجبوعة نفسها من الجدول الدوري

2. أي العبارات التالية غير صحيحة؟ A. نصف القطر الذرى لذرة Na أقل من نصف القطر

C. نصف القطر الأيوني لأيون Br أكبر من نصف القطر

طاقة التأين الأولى لذرة K أكبر من طاقة التأين الأولى لذرة

 ما مجموعة الذرة التي لها الترتيب الإلكتروني [Ar]4s²3d¹⁰4p⁴ وما دورتها و مجمعها؟

A. المجموعة 14 والدورة 4 والمجمع d

B. المجموعة 16 والدورة 3 والمجمع P

البجموعة 14 والدورة 4 والبجمع D

D. المجموعة 16 والدورة 4 والمجمع D

استخدم الجدول أدناه للإجابة عن السؤالين 4 و5.

	خصائص العناصر						
الخاصية	المجمع	العنصر					
صلب ليّن: بتفاعل سريعًا مع الأكسجين	s	Х					
غازي في درجة حرارة الغرفة: بكؤن أملاخا	Р	Υ					
غاز خامل	_	Z					

4. في أي مجموعة يحتمل بشكل كبير أن يتواجد العنصر X؟ 4. 1

5. في أي مجمع يحتمل بشكل كبير أن يتواجد العنصر Z؟

D. المجمع f

نسبة المئوية للتركيب الكئلي لأكسيدات النبتروجين

سنخدم الجدول أدناه للإجابة عن السؤالين 6 و7.

نسبة الأكسجين 69.6% N_2O_4 N_2O_3 36.4% 63.6% N_2O 74.1% 25.9% N_2O_5

N: O $2 \times 14 : 3 \times 16$

46.7% .B 28.1% .C $\frac{28}{28+48} = \frac{28}{76} \times 100 = 36.8 \%$ 36.8% .D

7. تحتوى عينة من أكسيد النيتروجين على 1.29g نيتروجين

و 3.71g أكتبجين، ما البركب؟ N : O N₂O₄ .A N2O3 .B N_2O .C

0.09:0.23

1x2:2.5x2

2:5

9. ما المجموعة التي تتألف كلها من اللافلزات؟

13 .B 15 .C 18 .D

D. المجموعات 1 و2.

 ببكن توقع أن العنصر 118 سيكون له خصائص مشابهة لـــ A. فلز قلوی أرضي.

B. مالوجين.

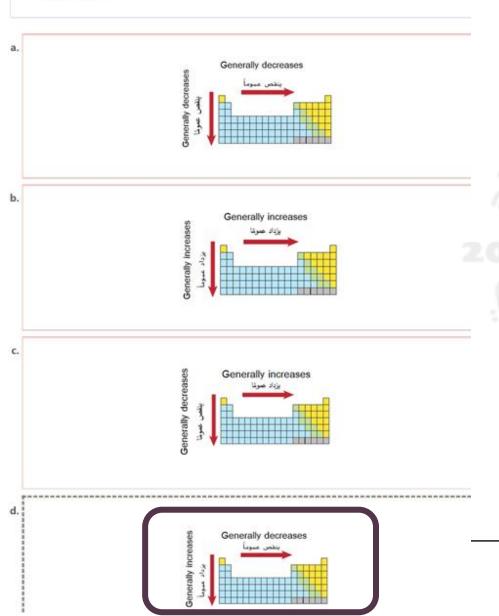
b. [Ar] 4s¹3d¹⁰

d. [Kr]5s¹3d¹⁰

أي الأشكال التالية يُوضح شرح نصف الفطر الذري خلال كل من الدورة - Which of the following figures shows the trends of the atomic radius through both a period and a group? والمجموعة؟

Learning Outcomes Covered

p CHM.5.1.01.009



الوحدة 2 المحدول الدوري والقانون الدوري

Group II elements in the periodic table have similar

تمتلك عناصر المجموعة الثانية في الجدول الدوري خصائص كيميائية

لأنها توجد في نفس المجمع

chemical properties. What explains this?

Because they are located in the same block

متشابهة. ما الذي يُفسر ذلك؟

