

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف مشروع لدرس العناصر

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

توزيع الحصص الإفتراضية (المتزامنة وغير المتزامنة)	1
نموذج اختبار قصير 1	2
مراجعة المعادلات الكيميائية	3
أسئلة مراجعة اختبار قصير 1	4
مراجعة احابة اختبار قصير 1	5

مشروع كيمياء

العناصر

الاسم:

الصف:

01 الغازات النبيلة

02 العناصر المثالية

03 العناصر الانتقالية

04 العناصر الانتقالية الداخلية

تقسيم العناصر تبعاً لترتيب الالكتروني)
من بين الجسيمات الذرية الثلاثة في
الذرة، نجد ان الالكترون يقوم بالدور
الاكثر اهمية في تحديد الخواص
الفيزيائية والكيميائية للعنصر، حيث يعتمد
ترتيب العناصر في الجدول الدوري على
هذه الخواص. بالتالي، يجب ان تكون
هناك علاقة ما بين الترتيبات الالكترونيه
للعناصر وموقعها في الجدول الدوري.
يمكن تقسيم العناصر الى اربعة انواع
لترتيبها الالكتروني

8 VIII A
2 He Helium 4.00 1s ²
10 Ne Neon 20.18 [He]2s ² 2p ⁶
18 Ar Argon 39.95 [Ne]3s ² 3p ⁶
36 Kr Krypton 83.80 [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁶
54 Xe Xenon 131.29 [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁶
86 Rn Radon (222) [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ⁶
118 Uuo Ununoctium (294) [Rn]4f ¹⁴ 6d ¹⁰ 7s ² 7p ⁶

(أ) تحتوي المجموعة 8A في الجدول الدوري على الغازات النبيلة .

1.1 الغازات النبيلة

هي عناصر تمتلئ فيها تحت المستويات الخارجية s و p بالالكترونات .
-تتنتمي الغازات النبيلة الى المجموعة

A8

-تسمى عناصر هذه المجموعة احياناً بالغازات النبيلة لأنها لا تشترك في الكثير من التفاعلات الكيميائية

2.1 العناصر المثالية

تكون تحت مستويات الطاقة s او p
لهذه العناصر ممتلئة جزئياً
بالإلكترونات،
وتسمى العناصر المثالية عادة
بعناصر المجموعة A، وهناك ثلاث
مجموعات من العناصر المثالية تمت
تسميتها وهي:

عناصر المجموعة
وتسمى بالفلزات 1A
القلوية

عناصر المجموعة
وتسمى بالفلزات القلوية
الأرضية

عناصر اللافلزات
7A للمجموعة
وتسمى
بألوهالوجينات

4.1 العناصر الانتقالية الداخلية

بصفة عامة، هي عناصر فلزية حيث يحتوي كل من تحت مستوى الطاقة S وتحت مستوى الطاقة f الجوار له على الإلكترونات. تتميز العناصر الانتقالية الداخلية بإضافة الإلكترونات الى افلاك تحت المستوى f

3.1 العناصر الانتقالية

هي عناصر فلزية حيث يحتوي كل من تحت مستوى الطاقة S وتحت مستوى الطاقة d المجاور له على الإلكترونات تتميز العناصر الانتقالية، التي تسمى عناصر المجموعة B ، بإضافة الإلكترونات الى افلاك تحت مستوى الطاقة d

الجدول الدوري للعناصر

s	صلب
l	سائل
g	غاز
x	اصطناعي

- الفلزات القلوية
- الفلزات القلوية الأرضية
- الفلزات الإنتقالية
- فلزات ضعيفة
- شبه فلز
- لا فلزات
- هالوجينات
- الغازات النبيلة

مجموعة																		8				
I																		VIII				
IA	IIA	IIIB	IVB	VB	VIB			VIIB			VIIIB			IB	IIB	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA	
1 H Hydrogen 1.01 (1s ¹)	2 Li Lithium 6.94 ([He]2s ¹)	3 Be Beryllium 9.01 ([He]2s ²)	4 Na Sodium 22.99 ([Ne]3s ¹)	5 Mg Magnesium 24.31 ([Ne]3s ²)	6 K Potassium 39.10 ([Ar]4s ¹)	7 Ca Calcium 40.08 ([Ar]4s ²)	8 Sc Scandium 44.96 ([Ar]3d ¹ 4s ²)	9 Ti Titanium 47.88 ([Ar]3d ² 4s ²)	10 V Vanadium 50.94 ([Ar]3d ³ 4s ²)	11 Cr Chromium 52.00 ([Ar]3d ⁵ 4s ¹)	12 Mn Manganese 54.94 ([Ar]3d ⁵ 4s ²)	13 Fe Iron 55.85 ([Ar]3d ⁶ 4s ²)	14 Co Cobalt 58.93 ([Ar]3d ⁷ 4s ²)	15 Ni Nickel 58.69 ([Ar]3d ⁸ 4s ²)	16 Cu Copper 63.55 ([Ar]3d ¹⁰ 4s ¹)	17 Zn Zinc 65.39 ([Ar]3d ¹⁰ 4s ²)	18 Ga Gallium 69.72 ([Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ¹)	19 Ge Germanium 72.61 ([Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ²)	20 As Arsenic 74.92 ([Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ³)	21 Se Selenium 78.96 ([Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁴)	22 Br Bromine 79.90 ([Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁵)	23 Kr Krypton 83.80 ([Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁶)
19 Rb Rubidium 85.47 ([Kr]4d ¹ 5s ¹)	20 Sr Strontium 87.62 ([Kr]4d ¹ 5s ²)	21 Y Yttrium 88.91 ([Kr]4d ¹ 5s ²)	22 Zr Zirconium 91.22 ([Kr]4d ² 5s ²)	23 Nb Niobium 92.91 ([Kr]4d ⁴ 5s ¹)	24 Mo Molybdenum 95.94 ([Kr]4d ⁵ 5s ¹)	25 Tc Technetium (98) ([Kr]4d ⁵ 5s ²)	26 Ru Ruthenium 101.07 ([Kr]4d ⁷ 5s ¹)	27 Rh Rhodium 102.91 ([Kr]4d ⁸ 5s ¹)	28 Pd Palladium 106.42 ([Kr]4d ¹⁰)	29 Ag Silver 107.87 ([Kr]4d ¹⁰ 5s ¹)	30 Cd Cadmium 112.41 ([Kr]4d ¹⁰ 5s ²)	31 In Indium 114.82 ([Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ¹)	32 Sn Tin 118.71 ([Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ²)	33 Sb Antimony 121.76 ([Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ³)	34 Te Tellurium 127.60 ([Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁴)	35 I Iodine 126.90 ([Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁵)	36 Xe Xenon 131.29 ([Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁶)					
56 Cs Cesium 132.91 ([Xe]6s ¹)	57 Ba Barium 137.33 ([Xe]6s ²)	58 La Lanthanum (138.91) ([Xe]5f ¹ 6s ²)	59 Ce Cerium 140.12 ([Xe]5f ¹ 6s ²)	60 Pr Praseodymium 140.91 ([Xe]5f ³ 6s ²)	61 Nd Neodymium 144.24 ([Xe]5f ⁴ 6s ²)	62 Pm Promethium (145) ([Xe]5f ⁵ 6s ²)	63 Sm Samarium 150.36 ([Xe]5f ⁶ 6s ²)	64 Eu Europium 151.97 ([Xe]5f ⁷ 6s ²)	65 Gd Gadolinium 157.25 ([Xe]5f ⁷ 6s ²)	66 Tb Terbium 158.93 ([Xe]5f ⁹ 6s ²)	67 Dy Dysprosium 162.50 ([Xe]5f ¹⁰ 6s ²)	68 Ho Holmium 164.93 ([Xe]5f ¹¹ 6s ²)	69 Er Erbium 167.26 ([Xe]5f ¹² 6s ²)	70 Tm Thulium 168.93 ([Xe]5f ¹³ 6s ²)	71 Yb Ytterbium 173.04 ([Xe]5f ¹⁴ 6s ²)	72 Lu Lutetium 174.97 ([Xe]5f ¹⁴ 6s ²)						
87 Fr Francium (223) ([Rn]7s ¹)	88 Ra Radium (226) ([Rn]7s ²)	89 Ac Actinium (227) ([Rn]7s ² 5f ¹ 7p ¹)	90 Th Thorium 232.04 ([Rn]7s ² 6d ² 7p ²)	91 Pa Protactinium 231.04 ([Rn]7s ² 6d ¹ 7p ¹)	92 U Uranium 238.03 ([Rn]7s ² 6d ¹ 7p ¹ 5f ³)	93 Np Neptunium (237) ([Rn]7s ² 6d ¹ 7p ¹ 5f ⁴)	94 Pu Plutonium 244 ([Rn]7s ² 6d ¹ 7p ¹ 5f ⁶)	95 Am Americium (243) ([Rn]7s ² 6d ¹ 7p ¹ 5f ⁷)	96 Cm Curium (247) ([Rn]7s ² 6d ¹ 7p ¹ 5f ⁸)	97 Bk Berkelium (247) ([Rn]7s ² 6d ¹ 7p ¹ 5f ⁹)	98 Cf Californium (251) ([Rn]7s ² 6d ¹ 7p ¹ 5f ¹⁰)	99 Es Einsteinium (252) ([Rn]7s ² 6d ¹ 7p ¹ 5f ¹¹)	100 Fm Fermium (257) ([Rn]7s ² 6d ¹ 7p ¹ 5f ¹²)	101 Md Mendelevium (258) ([Rn]7s ² 6d ¹ 7p ¹ 5f ¹³)	102 No Nobelium (259) ([Rn]7s ² 6d ¹ 7p ¹ 5f ¹⁴)	103 Lr Lawrencium (260) ([Rn]7s ² 6d ¹ 7p ¹ 5f ¹⁴)						

العدد الذري Z
رمز العنصر C
اسم العنصر Carbon
متوسط الكتلة الذرية 12.01
الترتيب الإلكتروني 1s²2s²2p²

موقع العنصر الكوتبي

amanahj.com

دورة

لانثانيدات

أكتينيدات