

مراجعة شاملة دروس الوحدة الأولى الدورية في خصائص العناصر



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

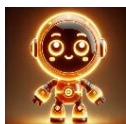
موقع المناهج ⇨ المناهج القطرية ⇨ المستوى العاشر ⇨ كيمياء ⇨ الفصل الأول ⇨ ملفات متنوعة ⇨ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 19:06:25 2025-10-15

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:

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى العاشر



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب المستوى العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

شرح وملخص دروس الوحدة الأولى الدورية في خصائص العناصر

1

شرح وملخص الدرس الثاني تدرج الخواص الدورية للعناصر من الوحدة الأولى

2

شرح وملخص الدرس الأول الجدول الدوري للعناصر من الوحدة الأولى

3

نموذج إجابة كراسة أنشطة الوحدة الأولى الدورية في خصائص العناصر

4

كراسة أنشطة الوحدة الأولى الدورية في خصائص العناصر غير مجابة

5

الجدول الدوري للعناصر 1

السؤال الأول

اختر رمز الإجابة الصحيحة:

1- أي من الآتي يمثل الأساس الذي اعتمده مندليف عند ترتيب العناصر في جدول الدوري؟

A	الكتلة الذرية
B	العدد الذري
C	عدد البروتونات
D	عدد الإلكترونات

2- أي العبارات الآتية تعتبر نقطة قوة لجدول مندليف ؟

A	أخل بالترتيب التصاعدي لبعض العناصر
B	وضع أكثر من عنصر في مربع واحد
C	لم يتطرق إلى الغازات النبيلة
D	ترك أماكن فارغة لعناصر لم تكتشف وتوقع اكتشافها

3- أي العبارات الآتية تعتبر نقطة ضعف لجدول مندليف ؟

A	صحح الكتل الذرية لبعض العناصر
B	ترك أماكن فارغة لعناصر لم تكتشف وتوقع اكتشافها
C	وضع أكثر من عنصر في مربع واحد
D	لا شيء مما ذكر

السؤال الثاني :

(1) ما المهارات التي أعتد عليها مندليف في تصنيف العناصر ؟

.....

(2) ما هي نقاط القوة في جدول مندليف ؟

.....

.....

.....

(3) ما هي نقاط الضعف في جدول مندليف ؟

.....

.....

.....

الجدول الدوري للعناصر 2

السؤال الأول

اختر رمز الإجابة الصحيحة:

1- ماذا تسمى الصفوف الأفقية (من اليسار الى اليمين) في الجدول الدوري ؟

A	مجموعات
B	عناصر
C	ذرات
D	دورات

2- ماذا تسمى الأعمدة (من أعلى الى أسفل) في الجدول الدوري ؟

A	مجموعات
B	عناصر
C	ذرات
D	دورات

3- ما عدد مستويات الطاقة الرئيسة في الدورة الرابعة ؟

A	5
B	6
C	4
D	3

4- ما عدد مستويات الطاقة الرئيسة في الدورة الخامسة ؟

A	5
B	6
C	4
D	3

5- ما رقم المجموعة التي تسمى بالقلويات الأرضية ؟

A	الثانية
B	الأولى
C	السابعة عشر
D	الثامنة عشر

6- ما رقم المجموعة التي تسمى بالغازات النبيلة ؟

A	الثانية
B	الاولى
C	السابعة عشر
D	الثامنة عشر

7- اذا كان رمز نظير الكربون $^{13}_6\text{C}$ فما عدد النيوترونات فيه؟

A	6
B	7
C	8
D	12

8 - اذا كان رمز نظير الأكسجين $^{17}_8\text{O}$ فما عدد النيوترونات فيه؟

A	8
B	9
C	16
D	17

9- أي الاتي تختلف فيه النظائر ؟

A	العدد الذري
B	عدد الالكترونات
C	عدد البروتونات
D	عدد النيوترونات

السؤال الثاني :

أدرس الشكل الآتي جيدا ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:

A diagram of a 10x10 grid. The grid is composed of 10 columns and 10 rows of squares. The top-left square is gray. The first column is blue and labeled 'X'. The second column is pink and labeled 'Y'. The last column is orange and labeled 'L'. The second-to-last column is green and labeled 'Z'. The rest of the grid is gray. A watermark 'imanahj.com' is visible across the center of the grid.

- 1- ما الرمز الذي يشير إلى مجموعة الفلزات القلوية ؟
-
- 2- ما الرمز الذي يشير إلى مجموعة الفلزات القلوية الأرضية ؟
-
- 3- ما الرمز الذي يشير إلى مجموعة الغازات النبيلة ؟
-
- 4- ما الرمز الذي يشير الى مجموعة الهالوجينات ؟
-
- 5- ما عدد إلكترونات التكافؤ لعناصر (X-Y-Z) ؟

السؤال الثالث :

-A

1- ماذا تسمى عناصر المجموعة الاولى ؟

.....

2- ماذا تسمى عناصر المجموعة الثانية ؟

.....

3- ماذا تسمى عناصر المجموعة السابعة عشر ؟

.....

4- ماذا تسمى عناصر المجموعة الثامنة عشر ؟

.....

-B

اكتب توزيع بور الالكتروني لكل من العناصر التالية وحدد الدورة والمجموعة التي ينتمي اليها
العنصر

العنصر	حالة العنصر فلز-لافلز	التوزيع الالكتروني	رقم الدورة	رقم المجموعة
Li ₃				
N ₇				
Ar ₁₈				
K ₁₉				
Ca ₂₀				

C – أكتب اربع من الخواص الفيزيائية للفزات واللا فلزات :

الخصائص الفيزيائية للفزات	الخصائص الفيزيائية للفلزات

D- أكمل الجدول التالي:

المقارنة	$^{34}\text{Cl}_{17}$	$^{35}\text{Cl}_{17}$	$^{36}\text{Cl}_{17}$
العدد الذري			
العدد الكتلي			
عدد البروتونات			
عدد النيوترونات			

تدرج خواص العناصر 1

السؤال الأول

اختر رمز الإجابة الصحيحة:

1- أي من الذرات الافتراضية الآتية والممثلة بأعدادها الذرية تعد الأكبر حجماً ؟

X ₃	A
Y ₅	B
Z ₉	C
W ₁₁	D

2 - أي من الذرات الافتراضية الآتية والممثلة بأعدادها الذرية تعد الأكبر حجماً ؟

A ₄	A
B ₅	B
C ₁₀	C
D ₁₂	D

3- أي الفلزات الآتية هي الأكبر حجماً ؟

Li	A
Na	B
K	C
Rb	D

4- أي العبارات الآتية تصف تدرج نصف القطر الذري بشكل صحيح ؟

يزداد في المجموعة الواحدة من الأسفل إلى الأعلى.	A
يقل في المجموعة الواحدة من الأسفل إلى الأعلى.	B
يقل في الدورة الواحدة بنقصان العدد الذري.	C
يقل في المجموعة الواحدة بزيادة العدد الذري.	D

4- ماذا يحدث عندما يكون عنصر الكلور (Cl) أيوناً ؟

يفقد إلكتروناتاً ويكبر نصف قطره	A
يفقد إلكتروناتاً ويصغر نصف قطره	B
يكسب إلكتروناتاً ويكبر نصف قطره	C
يكسب إلكتروناتاً ويصغر نصف قطره	D

5- أي الفلزات الآتية هي الأكبر حجما ؟

Li	A
Na	B
K	C
Cs	D

السؤال الثاني :

- A

(1) لماذا يقل نصف القطر الذري عبر الدورة الواحدة من اليسار الى اليمين؟

.....

3 Li 6.94	4 Be 9.01
11 Na 22.99	12 Mg 24.31
19 K 39.20	20 Ca 40.08
37 Rb 85.47	38 Sr 87.62
55 Cs 132.9	56 Ba 137.3
87 Fr 223.0	88 Ra 226.0

(2) لماذا يكبر نصف القطر الذري عبر المجموعة الواحدة من اعلى الى اسفل؟

.....

.....

B- من خلال دراستك للشكا أجب عما يلي :

1 - صف تدرج الحجم الذري ونصف القطر الذري خلال المجموعة الأولى؟

.....

.....

2- أيهما أكبر في الحجم الذري البوتاسيوم K أم الصوديوم Na؟ فسر اجابتك

.....

.....

السؤال الأول

اختر رمز الإجابة الصحيحة:

1- أي المجموعات التي تكون عناصرها أيونات أحادية موجبة عند تفاعلها؟

A	الفلزات القلوية
B	الهالوجينات
C	الغازات النبيلة
D	الفلزات القوية الأرضية

2- أي المجموعات التي تكون عناصرها أيونات ثنائية موجبة عند تفاعلها؟

A	الفلزات القلوية
B	الهالوجينات
C	الغازات النبيلة
D	الفلزات القوية الأرضية

3- أي المجموعات التي تكون عناصرها أيونات أحادية سالبة عند تفاعلها؟

A	الفلزات القلوية
B	الهالوجينات
C	الغازات النبيلة
D	الفلزات القوية الأرضية

السؤال الثالث:

A- خلال دراستك للشكل التالي أجب:

11 22.99 Na Sodium	12 24.31 Mg Magnesium	13 26.98 Al Aluminum	14 28.09 Si Silicon	15 30.97 P Phosphorus	16 32.06 S Sulfur	17 35.45 Cl Chlorine	18 39.96 Ar Argon
-----------------------------	--------------------------------	-------------------------------	------------------------------	--------------------------------	----------------------------	-------------------------------	----------------------------

1- صف تدرج الحجم الذري ونصف القطر الذري خلال عناصر الدورة السابقة؟

.....

2- أي من عناصر الدورة السابقة أعلى في درجة التوصيل الكهربائي؟ فسر اجابتك؟

.....
.....

3- أي من عناصر الدورة السابقة أعلى درجة انصهار؟ فسر اجابتك؟

.....
.....

B- وضح المقصود بكل ما يلي :

1- درجة الإنصهار :

.....

2- التوصيل الكهربائي:

.....

3- نصف القطر الذري :

.....

1. أيهما أكبر نصف قطر ذري ذرة Na أم الأيون الموجب Na^{+1} ؟ فسر ذلك

.....

.....

2. أيهما أكبر نصف قطر ذري ذرة Li أم الأيون الموجب Li^{+1} ؟ فسر ذلك

.....

.....

3. أيهما أكبر نصف قطر ذري ذرة Ca أم الأيون الموجب Ca^{+2} ؟ فسر ذلك

.....

.....

النشاط الكيميائي للعناصر 1

السؤال الأول

اختر رمز الاجابة الصحيحة:

1- أي التالي ينتج عند تفاعل عناصر الفلزات القلوية والقلوية الأرضية مع الماء؟

A	هيدروكسيد الفلز
B	أكسيد الفلز
C	كلوريد الفلز
D	لا يحدث تفاعل

2- أي التالي ينتج عند تفاعل عناصر الفلزات القلوية والقلوية الأرضية مع الأكسجين؟

A	هيدروكسيد الفلز
B	أكسيد الفلز
C	كلوريد الفلز
D	لا يحدث تفاعل

3- أي التالي ينتج عند تفاعل عناصر الفلزات القلوية والقلوية الأرضية مع غاز الكلور؟

A	هيدروكسيد الفلز
B	أكسيد الفلز
C	كلوريد الفلز
D	لا يحدث تفاعل

-1

الخاصية	عناصر الفلزات القلوية المجموعة I	عناصر الفلزات القلوية الأرضية المجموعة II
الالكترونات المستوي الاخير		
نصف القطر الذري		
درجة الانصهار		
التوصيل الكهربائي		
النشاط الكيميائي		

2- عند تفاعل فلز الصوديوم (Na) مع X ينتج عن تفاعلها هيدروكسيد الصوديوم (NaOH) ويتصاعد الغاز Y

1. ما صيغة الغاز Y :-----

2. ما صيغة المركب X :-----

النشاط الكيميائي للعناصر 2

السؤال الأول

اختر رمز الإجابة الصحيحة:

1- الصيغة العامة لمركب أكسيد المغنيسيوم ؟

MgO	A
MgO ₂	B
Mg ₂ O	C
Mg ₂ O ₃	D

2- الصيغة العامة لمركب هيدروكسيد الصوديوم؟

NaOH	A
NaOH ₂	B
Na ₂ OH	C
Na(OH) ₂	D

3- الصيغة العامة لمركب كلوريد الصوديوم؟

NaCl ₂	A
Na ₂ Cl	B
NaCl	C
NaCl ₃	D

(1) أكمل المعادلات الكيميائية الآتية: -



ادرس الجدول الذي يمثل عناصر برموز افتراضية ثم اجب عن الاسئلة:-

[illegible]

- ### 1- اختر من الجدول عنصر من الغازات النبيلة.

- ## 2- أختار من الجدول عنصر من مجموعة الفلزات القلوية الأرضية

- ### 3- أختَر من الجدول عنصر من مجموعة الهالوجينات

- #### 4- أختار من الجدول عنصر من مجموعة الفلزات القلوية

- ### 5- أ اختر من الجدول عنصر يمتاز بتوصيلة العالي للكهرباء

- 6- أختار من الجدول عنصر يمتاز بدرجة انصهاره المرتفعة.

- 7- أختَر من الجدول عنصر ينتهي توزيعه الإلكتروني بوجود 7 إلكترونات في مستوى الطاقة الثالث؟

- 8- أيهما أكبر في الحجم الذري الرمز X أم الرمز L؟ فسر اجابتك؟

- ### 9 - أي عناصر الدورة الثالثة أعلى درجة انصهار؟

- ### 10- أي عناصر الدورة الثالثة أعلى توصيل للكهرباء ؟