# تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية





## أوراق عمل اثرائية منتصف الفصل غير مجابة

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← المستوى العاشر ← كيمياء ← الفصل الأول ← أوراق عمل ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 20-10-202 03:26:55

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 فيسببوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

تريد من المتفات بحسب المسلوي العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول	<u>ما</u>
اختبار تحصيلي منتصف الفصل غير مجاب	1
اختبار تحصيلي منتصف الفصل مع الإجابة النموذجية	2
جدول مواصفات اختبار نهاية الفصل	3
كتاب الطالب	4
تقويم الوحدة الأولى	5

الأوراق الإثرائية والعلاجية مادة منتصف الفصل الدراسي الأول 2024-2023 الكيمياء الكيمياء الصف العاشر الصف العاشر

#### الجدول الدوري للعناصر 1

	† £91 ·
	ن الأول
11 dt	من الاجابة الصحيحة: - من الآت من ثار الأراب الذي اعتدد منذلة من عند ترتب ال
فاصر في جدونه الد	ي من الآتي يمثل الأساس الذي اعتمده مندليف عند ترتيب ال
	الكتلة الذرية
	العدد الذري
	عدد البروتونات
	عدد الالكترونات
	أي العبارات الآتية تعتبر نقطة قوة لجدول مندليف ؟
	أخل بالترتيب التصاعدي لبعض العناصر
	ية أخل بالترتيب التصاعدي لبعض العناصر وضع أكثر من عنصر في مربع واحد
	أخل بالترتيب التصاعدي لبعض العناصر وضع أكثر من عنصر في مربع واحد لم يتطرق الى الغازات النبيلة
	ية أخل بالترتيب التصاعدي لبعض العناصر وضع أكثر من عنصر في مربع واحد
2025	أخل بالترتيب التصاعدي لبعض العناصر وضع أكثر من عنصر في مربع واحد لم يتطرق الى الغازات النبيلة ترك أماكن فارغة لعناصر لم تكتشف وتوقع اكتشافها
2025	أخل بالترتيب التصاعدي لبعض العناصر وضع أكثر من عنصر في مربع واحد لم يتطرق الى الغازات النبيلة
2025	أخل بالترتيب التصاعدي لبعض العناصر وضع أكثر من عنصر في مربع واحد لم يتطرق الى الغازات النبيلة ترك أماكن فارغة لعناصر لم تكتشف وتوقع اكتشافها ي العبارات الآتية تعتبر نقطة ضعف لجدول مندليف ؟
2025	أخل بالترتيب التصاعدي لبعض العناصر وضع أكثر من عنصر في مربع واحد لم يتطرق الى الغازات النبيلة ترك أماكن فارغة لعناصر لم تكتشف وتوقع اكتشافها في العبارات الآتية تعتبر نقطة ضعف لجدول مندليف ؟ صحح الكتل الذرية لبعض العناصر
2025	أخل بالترتيب التصاعدي لبعض العناصر وضع أكثر من عنصر في مربع واحد لم يتطرق الى الغازات النبيلة ترك أماكن فارغة لعناصر لم تكتشف وتوقع اكتشافها ي العبارات الآتية تعتبر نقطة ضعف لجدول مندليف ؟

السؤال الثاني:
1) ما المهارات التي أعتمد 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

ر الأول	ية اأ
رمز الاجابة الصحيحة:	
أذا تسمى الصفوف الأفقية (من اليسار الى اليمين) في الجدول الدوري ؟	
مجمو عات	Α
عناصر	В
ذرات	С
دورات	D
ماذا تسمى الأعمدة (من أعلى الى أسفل) في الجدول الدوري ؟	
مجموعات	Α
عناصر	В
ذرات	C
دورات	D
ا عدد مستويات الطاقة الرئيسة في الدورة الرابعه ؟	A -
5	Α
74074 P4 :6	В
4	C
3	D
ا عدد مستويات الطاقة الرئيسة في الدورة الخامسة ؟	<u> </u>
5	Α
6	В
4	С
3	D
ا رقم المجموعة التي تسمى بالقلويات الأرضية ؟	<b>A</b> -
الثانية	Α
الاولى	В
السابعة عشر	С
الثامنة عشر	ח

مى بالغازات النبيلة ؟	موعة التي تس	6- ما رقم المج
-----------------------	--------------	----------------

الثانية	Α
الاولى	В
السابعة عشر	С
الثامنة عشر	D

#### 7- اذا كان رمز نظير الكربون 13 C فما عدد النيوترونات فيه؟

	6	Α
	7	В
- hi Oo	8	С
	12	D

#### 8 - أذا كان رمز نظير الأكسجين 817 〇 فما عدد النيوترونات فيه؟

8	Α
9	В
16	С
17	D

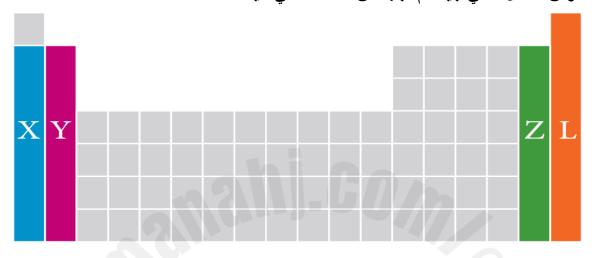
#### 9- أي الاتي تختلف فيه النظائر ؟

العدد الذري	Α
عدد الالكترونات	В
عدد البروتونات	С
عدد النيوترونات	D

المالهج

- G 0'5	:	الثاني	لسؤال
---------	---	--------	-------

أدرس الشكل الآتي جيدا ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:



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) ؟

.....

_	الثالث	*1	٠ ١١
•	النالث	(1)	السه

-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؟
-В
اكتب توزيع بور الالكتروني لكل من العناصر التالية وحدد الدورة والمجموعة التي ينتمي اليها

العنصر	حالة العنصر	التوزيع الالكتروني	رقم الدورة	رقم المجموعة
000	حالة العنصر فلز-لافلز	#		004
Li <sub>3</sub>	40			UZT
N 7	A			
Ar <sub>18</sub>	9			
K <sub>19</sub>		V V.		
Ca 20				

#### - C اكتب اربع من الخواص الفيزيائية للفزات واللا فلزات :

الخصائص الفيزيائية للافلزات	الخصائص الفيزيائية للفزات
- lo	

# D- أكمل الجدول التالي:

<sup>34</sup> Cl <sub>17</sub>	<sup>35</sup> Cl <sub>17</sub>	<sup>36</sup> Cl <sub>17</sub>	المقارنة
			العدد الذري
202	45 A		العدد الكتابي
.2:			عدد البروتونات
	5		عدد النيوترونات

المناهج

#### تدرج خواص العناصر 1

، الأول	_
رمز الاجابة الصحيحة:	
ي من الذرات الافتراضية الآتية والممثلة بأعدادها الذرية تعد الأكبر حجما ؟	١ -
X 3	Α
Y 5	В
<b>Z</b> <sub>9</sub>	C
W <sub>11</sub>	D
أي من الذرات الافتراضية الآتية والممثلة بأعدادها الذرية تعد الأكبر حجما ؟	-
A 4	Α
B 5	В
C 10	C
D <sub>12</sub>	D
ي الفلزات الأتية هي الأكبر حجما ؟	١ -
Li	Α
Na	В
K	C
Rb	D
	f
العبارات الآتية تصف تدرج نصف القطر الذري بشكل صحيح ؟	
يزداد في المجموعة الواحدة من الأسفل الى الأعلى.	Α
يقل في المجموعة الواحدة من الأسفل الى الأعلى.	В
يقل في الدورة الواحدة بنقصان العدد الذري.	<u>C</u>
يقل في المجموعة الواحدة بزيادة العدد الذري.	D
دًا يحدث عندما يكون عنصر الكلور (Cl) أيوناً ؟	<b>-</b> 4 -
يفقد إلكتروناً ويكبر نصف قطره	Α
يقد إلكتروناً ويصغر نصف قطره	B
يت إصرود ويعمر نصف قطره	C
	D
يكسب إلكتروناً ويصغر نصف قطره	1 7

			Li
ال الثاني : - A - A - A - A - A - A - A - A - A - A			Na
ال الثاني : - A - A - A - A - A - A - A - A - A - A			K
A - A - A - A - A - A - A - A - A - A -			Cs
A - A - A - A - A - A - A - A - A - A -			_ ማድዋል ተፈ
الماذا يقل نصف القطر الذري عبر الدورة الواحدة من اليسار الى اليمين؟  Li Be 6.94 9.01 1 12 Na Mg 12.99 20 K Ca 19.20 K Ca 19.20 K Ca 19.20 Sr			•
Li       Be 9.01       9.01         1       12         Na       Mg 22.99       24.31         9       20         K       Ca 89.20       40.08         87       38         Rb       Sr 35.47       87.62         Sb       Sh         Sc       88         Sh       Sh			- A
Li       Be 9.01       9.01         1       12         Na       Mg 22.99       24.31         9       20         K       Ca 89.20       40.08         87       38         Rb       Sr 35.47       87.62         Sb       Sh         Sc       88         Sh       Sh			
الله الكرب في الحجم الذرى البوتاسيوم K الكرب المجموعة الأولى؟  اله الكرب في الحجم الذرى البوتاسيوم K الموديوم Na الكرب في الحجم الذرى البوتاسيوم K الكرب في الحجم الكرب الكرب في الحجم الكرب الكرب في الحجم الكرب الكرب في الك			<ul><li>[1] لمادا يقل نصف الفطر الدري عبر الدوره الواحده من اليسار الى اليمين؟</li></ul>
الله الكرب في الحجم الذرى البوتاسيوم K الكرب المجموعة الأولى؟  اله الكرب في الحجم الذرى البوتاسيوم K الموديوم Na الكرب في الحجم الذرى البوتاسيوم K الكرب في الحجم الكرب الكرب في الحجم الكرب الكرب في الحجم الكرب الكرب في الك			
الله الكرب في الحجم الذرى البوتاسيوم K الكرب المجموعة الأولى؟  اله الكرب في الحجم الذرى البوتاسيوم K الموديوم Na الكرب في الحجم الذرى البوتاسيوم K الكرب في الحجم الكرب الكرب في الحجم الكرب الكرب في الحجم الكرب الكرب في الك			
الله الكرب في الحجم الذرى البوتاسيوم K الكرب المجموعة الأولى؟  اله الكرب في الحجم الذرى البوتاسيوم K الموديوم Na الكرب في الحجم الذرى البوتاسيوم K الكرب في الحجم الكرب الكرب في الحجم الكرب الكرب في الحجم الكرب الكرب في الك	2	1	
الله الكرب في الحجم الذرى البوتاسيوم K الكرب في ا	T.i	Re	لماذا بكير نصف القطر الذرى عبر المحموعة الواحدة من اعلى الى اسفار؟
Na       Mg         12.99       24.31         9       20         K       Ca         189.20       40.08         17       38         Rb       Sr         15.47       87.62         15       56         Cs       Ba         137.3         137.3         138       137.3         139       137.3         130			المراجع
2.99   24.31   9   20   1			
2.99   24.31   9   20   1	Na	Mσ	
K       Ca         \$9.20       40.08         \$7       38         \$8       \$1         \$5       \$2.47         \$6       \$5         \$6       \$6         \$6       \$6         \$6       \$1         \$37.3       \$37.3         \$1       \$2.9         \$2       \$37.3         \$3       \$3         \$4       \$6         \$5       \$6         \$6       \$6         \$6       \$6         \$6       \$6         \$6       \$6         \$6       \$6         \$6       \$6         \$6       \$6         \$6       \$6         \$6       \$6         \$6       \$6         \$6       \$6         \$7       \$6         \$6       \$6         \$6       \$6         \$6       \$6         \$6       \$6         \$6       \$6         \$6       \$6         \$7       \$6         \$7       \$6         \$7       \$6         \$7       <	22.99	24.31	
عمف تدرج الحجم الذري ونصف القطر الذري خلال المجموعة الأولى؟	9	20	- the fit stern the
علف تدرج الحجم الذري ونصف القطر الذري خلال المجموعة الأولى؟	K	Ca	. من خلال دراستك تنسك الجب عما يتي :
Rb       Sr         \$5.47       \$87.62         \$5       \$5         \$6       \$6         \$6       \$137.3         \$137.3       \$137.3         \$137.3       \$137.3         \$137.3       \$137.3         \$2       \$137.3         \$3       \$137.3         \$3       \$137.3         \$4       \$137.3         \$5       \$137.3         \$6       \$137.3         \$6       \$137.3         \$6       \$137.3         \$1       \$1         \$1       \$2         \$2       \$3         \$3       \$3         \$4       \$1         \$5       \$2         \$5       \$2         \$6       \$1         \$6       \$1         \$6       \$1         \$6       \$1         \$6       \$1         \$6       \$1         \$6       \$1         \$6       \$1         \$6       \$1         \$7       \$1         \$8       \$1         \$1       \$1         \$2       \$1 </td <td></td> <td></td> <td></td>			
KU       SI         35.47       87.62         55       56         Cs       Ba         132.9       137.3         37       88         40       Wa         10       Wa </td <td>A 10 Community of the 19th of</td> <td>38</td> <td>عيف تدرح الحجم الذري و نصف القطر الذري خلال المحموعة الأولي؟</td>	A 10 Community of the 19th of	38	عيف تدرح الحجم الذري و نصف القطر الذري خلال المحموعة الأولي؟
55   56   Cs   Ba   137.3   137.3   137.3   137.3   138   139.4   140.5   140	Rb	Sr	
Cs Ba   32.9   137.3			
137.3 $137.3$ $137.3$ $137.3$ $139.3$ $139.3$ $139.3$ $139.3$ $139.3$ $139.3$ $139.3$ $139.3$ $139.3$ $139.3$ $139.3$	Statistical Section	A STATE OF THE STA	
يهما أكبر في الحجم الذري البوتاسيوم K أم الصوديوم Na؟ فسر اجابتك			
Fr Ra 223.0 226.0		100 miles	يهما أكبر في الحجم الدري البوتاسيوم K أم الصوديوم Na! فسر أجابتك
23.0 226.0	Fr	Ra	
	223.0	220.0	

#### تدرج خواص العناصر 2

#### السوال الأول

اختر رمز الاجابة الصحيحة:

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

الفلزات القلوية	Α
الهالوجينات	В
الغازات النبيلة	С
الفلزات القوية الأرضية	D

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

الفازات القلوية	Α
الهالوجينات	В
الغازات النبيلة	С
الفلزات القوية الأرضية	D

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

الفازات القلوية	Α
الهالوجينات	В
الغازات النبيلة	С
الفلزات القوية الأرضية	D

السؤال الثالث:
$oldsymbol{A}$ خلال دراستك للشكل التالي أجب:
Na Ng Sodium Mg Magnessum Silicon Phosphorus Sultur Chlorine 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؟
•••••••••••••••••••••••••••••••••••••••
${f B}$ وضح المقصود بكل ما يلي :
1- درجة الإنصهار:
2- التوصيل الكهربائي:
3- نصف القطر الذري:
وفاهي المان

لسؤال الثاني:	11
<ol> <li>أيهما أكبر نصف قطر ذري ذرة Na أم الأيون الموجب Na+1 ؟ فسر ذلك</li> </ol>	
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 2+ca ؟ فسر ذلك	
2025	
وناه	

#### النشاط الكيميائي للعناصر 1

#### السوال الأول

اختر رمز الإجابة الصحيحة:

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

هيدر وكسيد الفلز	Α
اكسيد الفلز	В
كلوريد الفلز	С
لا يحدث تفاعل	D

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

هيدروكسيد الفلز	
اكسيد الفلز	В
كلوريد الفلز	С
لا يحدث تفاعل	D

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

هيدروكسيد الفلز	Α
اكسيد الفلز	В
كلوريد الفلز	С
لا يحدث تفاعل	D

#### السؤال الثاني:

-1

عناصر الفلزات القلوي الأرضية المجموعة	عناصر الفلزات القلوية المجموعة	الخاصية
		الكترونات المستوي الاخير
		نصف القطر الذري
16 no	NJ.GOM	درجة الانصهار
		التوصيل الكهربائي
		النشاط الكيميائي

(NaOH) مع X ينتج عن تفاعلهما هيدروكسيد الصوديوم (NaOH) عند تفاعل فاز الصوديوم X ويتصاعد الغاز X

#### النشاط الكيميائي للعناصر 2

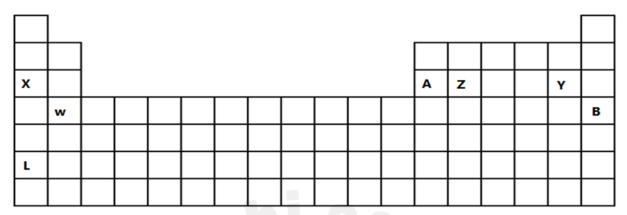
#### السوال الأول اختر رمز الإجابة الصحيحة: 1- الصيغة العامة لمركب اكسيد المغنيسيوم ؟ MgO Α MgO<sub>2</sub> В Mg<sub>2</sub>O C $Mg_2O_3$ 2- الصيغة العامة لمركب هيدروكسيد الصوديوم؟ NaOH Α NaOH<sub>2</sub> Na<sub>2</sub>OH C Na(OH)<sub>2</sub> 3- الصيغة العامة لمركب كلوريد الصوديوم؟ NaCl<sub>2</sub> Α Na₂Cl NaCl C NaCl₃

#### السوال الثاني

1) أكمل المعادلات الكيمائية الأتية: -

الثالث:	لسه ال

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



<ul> <li>أختر من الجدول عنصر من مجموعة الفلزات المقاوية الأرضية</li> <li>أختر من الجدول عنصر من مجموعة الهالوجينات</li> <li>أختر من الجدول عنصر من مجموعة الفلزات القاوية</li> <li>أختر من الجدول عنصر يمتاز بتوصيلة العالي للكهرباء</li> <li>أختر من الجدول عنصر يمتاز بدرجة انصهاره المرتفعة.</li> <li>أختر من الجدول عنصر ينتهي توزيعه الإلكتروني بوجود 7 الكترونات في مستوي الطاقة الثالث؟</li> <li>أبهما أكبر في الحجم الذري الرمز X أم الرمز \( \text{Y}\) فسر اجابتك؟</li> <li>أي عناصر الدورة الثالثة أعلى درجة انصهار ؟</li> <li>أي عناصر الدورة الثالثة أعلى توصيل للكهرباء ؟</li> </ul>	أ ختر من الجدول عنصر من الغازات النبيلة.
<ul> <li>4- أختر من الجدول عنصر من مجموعة الفلزات القلوية</li> <li>5- أختر من الجدول عنصر يمتاز بتوصيلة العالي للكهرباء</li> <li>6- أختر من الجدول عنصر يمتاز بدرجة انصهاره المرتفعة.</li> <li>7- أختر من الجدول عنصر ينتهي توزيعه الإلكتروني بوجود 7 الكترونات في مستوي الطاقة الثالث؟</li> <li>8- أيهما أكبر في الحجم الذري الرمز X أم الرمز L؟ فسر اجابتك؟</li> <li>9- أي عناصر الدورة الثالثة أعلى درجة انصهار ؟</li> </ul>	رً أختر من الجدول عنصر من مجموعة الفلزات القلوية الأرضية
<ul> <li>5- أختر من الجدول عنصر يمتاز بتوصيلة العالي للكهرباء</li> <li>6- أختر من الجدول عنصر يمتاز بدرجة انصهاره المرتفعة.</li> <li>7- أختر من الجدول عنصر ينتهي توزيعه الإلكتروني بوجود 7 الكترونات في مستوي الطاقة الثالث؟</li> <li>8- أيهما أكبر في الحجم الذري الرمز X أم الرمز L؟ فسر اجابتك؟</li> <li>9- أي عناصر الدورة الثالثة أعلى درجة انصهار ؟</li> </ul>	- أختر من الجدول عنصر من مجموعة الهالوجينات
<ul> <li>6- أختر من الجدول عنصر يمتاز بدرجة انصهاره المرتفعة.</li> <li>7- أختر من الجدول عنصر ينتهي توزيعه الإلكتروني بوجود 7 الكترونات في مستوي الطاقة الثالث؟</li> <li>8- أيهما أكبر في الحجم الذري الرمز X أم الرمز I؟ فسر اجابتك؟</li> <li>9- أي عناصر الدورة الثالثة أعلى درجة انصهار ؟</li> </ul>	الختر من الجدول عنصر من مجموعة الفلزات القلوية
7- أختر من الجدول عنصر ينتهي توزيعه الإلكتروني بوجود 7 الكترونات في مستوي الطاقة الثالث؟ 8- أيهما أكبر في الحجم الذري الرمز X أم الرمز L؟ فسر اجابتك؟ 9- أي عناصر الدورة الثالثة أعلى درجة انصهار ؟	- أختر من الجدول عنصر يمتاز بتوصيلة العالي للكهرباء
8- أيهما أكبر في الحجم الذري الرمز $X$ أم الرمز $1$ ؟ فسر اجابتك؟ $9$ - أي عناصر الدورة الثالثة أعلى درجة انصهار ؟	ا- أختر من الجدول عنصر يمتاز بدرجة انصهاره المرتفعة.
9 - أي عناصر الدورة الثالثة أعلى درجة انصهار ؟	ً - أختر من الجدول عنصر ينتهي توزيعه الإلكتروني بوجود 7 الكترونات في مستوي الطاقة الثالث؟
•••••••••••	ا أيهما أكبر في الحجم الذري الرمز $X$ أم الرمز $L$ ؟ فسر اجابتك؟
•••••••••••	
10- أي عناصر الدورة الثالثة أعلى توصيل للكهرباء ؟	إ ـ أي عناصر الدورة الثالثة أعلى درجة انصهار ؟
	1- أي عناصر الدورة الثالثة أعلى توصيل للكهرباء ؟