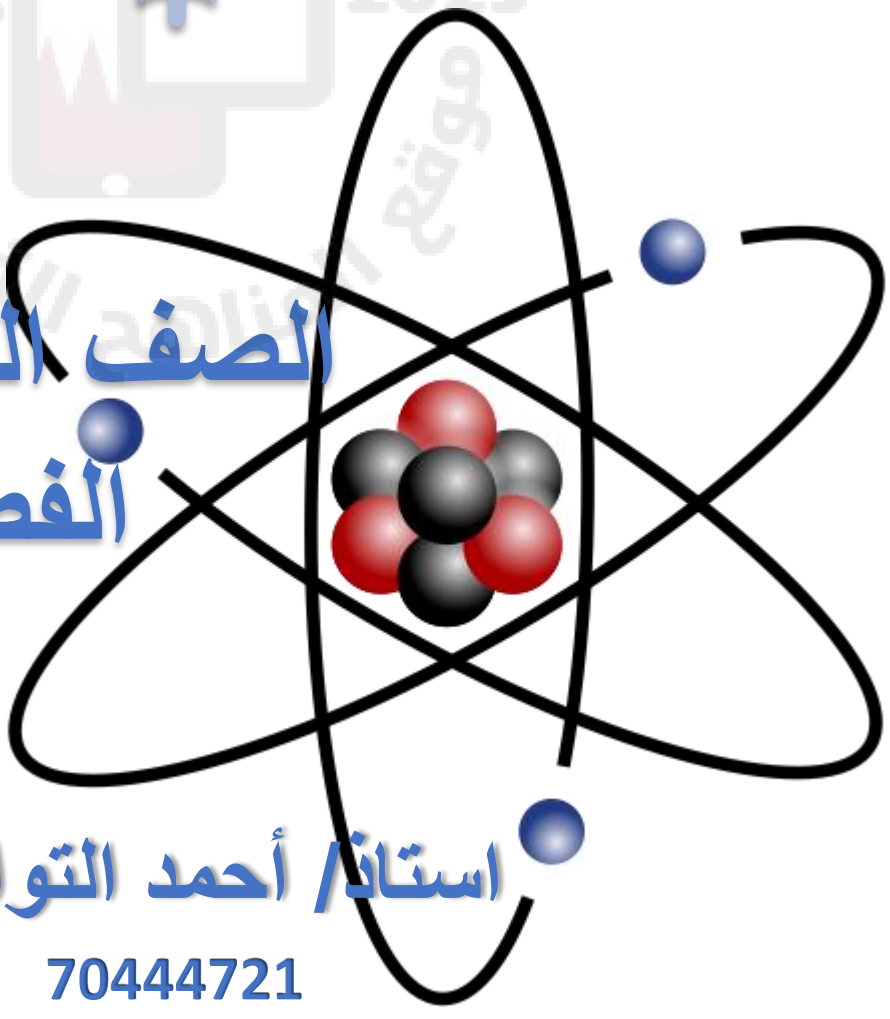
مراجعة منتصف الفصل الوحدة الأولى الدورية في خصائص العناصر

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: 15-10-2025 19:08:45
المزيد من مادة كيمياء:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب 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
	إعداد: أحمد التوابتي

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى العاشر					
صفحة المناهج القطرية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب المستوى العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول	
1	مراجعة شاملة دروس الوحدة الأولى الدورية في خصائص العناصر
2	شرح وملخص دروس الوحدة الأولى الدورية في خصائص العناصر
3	شرح وملخص الدرس الثاني تدرج الخواص الدورية للعناصر من الوحدة الأولى
4	شرح وملخص الدرس الأول الجدول الدوري للعناصر من الوحدة الأولى
5	نموذج إجابة كراسة أنشطة الوحدة الأولى الدورية في خصائص العناصر

مراجعة كيمياء



الصف العاشر منتصف

الفصل الأول

استاذ/ أحمد التوابتي

70444721

اولا: الأسئلة الاختيارية:

1	أي من التالي صحيح عن النظائر ؟ 1- تختلف في خواص الفيزيائية بسبب الاختلاف في عدد النبترونات 2- لها نفس الخواص الكيميائية بسبب التشابه في عدد البروتونات 3- تختلف في الخواص الفيزيائية والكيميائية ؟						
A	1 و 2			B	2 و 3		
C	1 و3			D	1 و 2و 3		
2	ما الذي تبدأ به كل دورة في الجدول الدوري؟			3	عنصر افتراضي Xالعدد الذري له 7 والعدد الكتلي له 15 , ما عدد النيترونات ؟		
A	غاز نبيل	B	هالوجين	A	7	B	15
C	فلز قلوي	C	فلز قلوي أرضي	C	8	D	14
4	ما عدد الدورات في الجدول الدوري الحديث ؟			5	ما الأساس العلمي الذي رتبت عليه العناصر في الجدول الدوري الحديث ؟		
A	17	B	8	B	عدد البروتونات	B	العدد الكتلي
C	18	C	7	D	عدد النيترونات	D	العدد الذري
6	ما عدد الأعمدة في جدول مندليف ؟			7	ما عدد المجموعات في الجدول الدوري الحديث ؟		
A	7	B	17	A	17	B	18
C	18	D	8	C	7	D	8
8	ما الأساس العلمي الذي رتبت عليه العناصر في جدول مندليف ؟			9	ما الذي تنتهي به كل دورة في الجدول الدوري ؟		
A	عدد البروتونات	B	العدد الكتلي	A	غاز نبيل	B	هالوجين
C	عدد النيترونات	D	العدد الذري	C	فلز قلوي	D	فلز قلوي أرضي

مراجعة علي الجدول الدوري للعناصر

أستاذ/ أحمد التوابتي

70444721

10	كم عدد الإلكترونات التي يتسع لها مستوي الطاقة الرابع ؟				11	ما التوزيع الإلكتروني الصحيح لعنصر CL ؟	
A	2	B	18		A	2, 8 ,8	B	2,8,7
C	8	D	32		C	2, 8 , 1	D	2,8,8,1
12	أي من التالي صحيح عن جدول مندليف ؟				13	ما الإسم الذي يطلق علي عناصر المجموعة الأولي باستثناء الهيدروجين؟	
A	يحتوي علي 8 أعمدة و12 صف	B	يحتوي علي 18 عمود 7 صفوف		A	الهالوجينات	B	الفلزات القلوية
C	يحتوي علي 12 عمود 8 صفوف	D	يحتوي علي 7 صفوف و 18 عمود		C	الغازات النبيلة	D	الفلزات القلوية الارضية
14	ما الاسم الذي يطلق علي عناصر المجموعة الثانية ؟				15	الاسم الذي يطلق علي عناصر المجموعة السابعة عشر ؟	
A	الهالوجينات	B	الفلزات القلوية		A	الهالوجينات	B	الفلزات القلوية
C	الغازات النبيلة	D	الفلزات القلوية الارضية		C	الغازات النبيلة	D	الفلزات القلوية الارضية
16	ما اللون الناتج عند إجراء اختبار كشف اللهب لفلز الليثيوم Li؟				17	ماذا تسمى الصفوف الأفقية في الجدول الدوري ؟	
A	أحمر	B	أخضر		A	ذرات	B	دورات
C	أصفر	D	بنفسجي		C	عناصر	D	مجموعات
18	أي العناصر الآتية يُعد أكثر نشاطا كيميائيا؟				19	ما عدد النيترونات لنظير الكربون ($_{6}C^{13}$) ؟	
A	Be	B	Ca		A	6	B	8
C	Mg	D	Sr		C	7	D	12

أستاذ/ أحمد التوابتي

70444721

20	أي الآتي له أعلى درجة انصهار ؟						
A	K	B	Na	A	190	B	38
C	Li	C	Cs	C	93	D	20

الفلزّ القلوي	درجة الانصهار (°C)
ليثيوم (Li)	180
صوديوم (Na)	Y
بوتاسيوم (K)	39
سيزيوم (Cs)	36

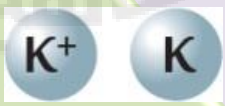
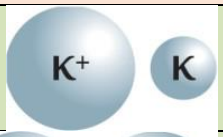
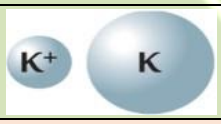
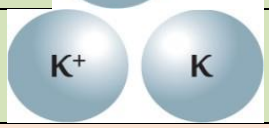
21 ما درجة الانصهار المتوقعة للعنصر (Y)؟

22	أي الفلزات الآتية لها أكبر حجم ذري ؟						
A	K	B	Li	A	الهيدروجين	B	النيتروجين
C	Na	D	Rb	C	الأكسجين	D	ثاني أكسيد الكربون

23 ما الغاز الناتج عند تفاعل عناصر الفلزات القلوية والقلوية الأرضية مع الماء ؟

24 أي العبارات الآتية تصف تدرج نصف القطر الذري بشكل صحيح ؟

	في الدورة		في المجموعة		في الدورة		في المجموعة
A	يقل في الدورة الواحدة من اليمين لليسار	B	يزداد في المجموعة الواحدة من الأسفل للأعلى.	B	يزيد في الدورة الواحدة من اليسار لليمين	B	يزداد في المجموعة الواحدة من أعلى للأسفل
C	يقل في الدورة الواحدة من اليسار لليمين	D	يقل في المجموعة الواحدة من الأسفل للأعلى.	D	يزيد في الدورة الواحدة من اليمين لليسار	D	يقل في المجموعة الواحدة من أعلى للأسفل

25	ما عدد مستويات الطاقة الرئيسية لعنصر يقع في الدورة الثالثة والمجموعة الخامسة؟						
A	2	B	4	A		B	
C	3	D	5	C		D	

26 أي الاشكال الآتية تمثل العلاقة بين نصف قطر حجم ذرة البوتاسيوم K ونصف قطر أيونها؟

27	ما الصيغة الكيميائية لمركب أكسيد المغنسيوم ؟						
A	MgO	B	Mg_2O	A	NaOH	B	Na_2OH
C	MgO_2	C	Mg_2O_3	C	$NaOH_2$	C	$Na(OH)_2$

28 ما الصيغة الكيميائية لمركب هيدروكسيد الصوديوم ؟

أستاذ/ أحمد التوابتي

70444721

29	أي العناصر الآتية تمتلك عدد إلكترونات تكافؤ تساوي ثمانية؟				30	ما العنصر الذي لا يتفاعل مع الأكسجين في درجة حرارة الغرفة؟					
A	Be	B	B		A	Be	B	Li			
C	N	D	Ne		C	K	D	Ca			
31	ما الإسم الذي يطلق على عناصر المجموعة الثامنة عشر ؟				32	عنصر افتراضي (X) العدد الذري له 19, أي من التالي صحيح ؟					
						توزيع بور للإلكترونات	رقم الدورة	رقم المجموعة		توزيع بور للإلكترونات	رقم الدورة	رقم المجموعة
A	الهالوجينات	B	الفلزات القلوية		A	2 , 8 , 8 ,1	1	4A	B	2 , 8 , 8, 1	4	1A
C	الغازات النبيلة	D	الفلزات القلوية الأرضية		C	2 , 8 , 7, 2	4	2A	D	2 , 9 , 7 ,2	2	4A
33	أي من التالي أكبر في نصف القطر ؟				34	ما المصطلح العلمي الذي يعبر عن (نصف المسافة الممتدة بين مركزي ذرتين متماثلتين مرتبطتين كيميائيا) ؟					
A	Rb	B	Na		A	قطر الذرة			B	نصف القطر الذري		
C	K	D	Li		C	قطر الايون			D	نصف القطر الأيوني		
35	كيف يتدرج نصف القطر الذري عبر الدورة ؟											
A	يزداد من اليسار إلى اليمين بسبب زيادة عددالبروتونات وضعف قوة جذب النواة للإلكترونات				B	يزداد من اليسار إلى اليمين بسبب زيادة عددالبروتونات وزيادة قوة جذب النواة للإلكترونات					
C	يزداد من اليسار إلى اليمين بسبب نقص عددالبروتونات وضعف قوة جذب النواة للإلكترونات				D	يقل اليسار إلى اليمين بسبب زيادة عددالبروتونات وزيادة قوة جذب النواة للإلكترونات					
36	أي من التالي صحيح عن نصف قطر الأيون الموجب ؟ 1 - قطر الذرة بعد ان تكتسب إلكترون أو أكثر. 2- نصف قطر الذرة بعد أن تفقد إلكترون او أكثر. 3- نصف قطر الأيون الموجب أصغر من نصف قطر ذرته المقابلة.											
A	1 و 2				B	2و3						
C	3 و1				D	1 و 2 و 3						

أستاذ/ أحمد التوابتي

70444721

37	أي من التالي صحيح عن نصف قطر الأيون السالب ؟ 1- نصف قطر الذرة بعد ان تكتسب إلكترون أو أكثر. 2- نصف قطر الذرة بعد أن تفقد إلكترون او أكثر. 3 -نصف قطر الأيون السالب أكبر من نصف قطر ذرته المقابلة						
A	1 و 2			B	2 و 3		
C	1 و3			D	1 و 2و3		
38	أي مما يلي يفسر إرتفاع درجة إنصهار عنصري الكربون والسليكون ؟						
A	لانها تكون تراكيب تساهمية شبكية ضخمة كل ذرة فيه ترتبط بأربع روابط تساهمية			B	بسبب زيادة الشحنة النووية الفعالة وتكوين روابط أيونية مع اللافلزات .		
C	لأنها تكون بلورات شبكية أيونية			D	لأنها فلزات قوية تكون روابط أيونية قوية		
39	أي من التالي أكبر في نصف القطر ؟			40	أي من التالي أقل في درجة الإنصهار ؟		
A	O	B	Na	A	Li	B	Rb
C	Li	C	N	C	k	D	Na
41	أي من التالي أعلى في درجة الإنصهار ؟			42	أي من الغازات النبيلة التالية لا يمكن أن يوجد في الحالة الصلبة قي الضغط العادي ؟		
A	Br	B	I	A	Ne	B	Kr
C	F	C	Cl	C	He	C	Ar
43	ما نواتج تفاعل الأكسجين مع المغنسيوم ؟			44	أي من التالي أكثر نشاطا كيميائيا ؟		
A	$Mg(0H)_2$	B	MgCl	A	Li	B	Be
C	MgO	C	MgOH	C	K	C	Ba

أستاذ/ أحمد التوابتي

70444721

45	أي من التالي أقل نشاطا كيميائيا ؟						
A	Na	B	Mg	A	لأنها خاملة كيميائيا في درجة حرارة الغرفة	B	لأنها تحتوي على إلكترون واحد في المستوى الأخير
C	Cl	D	He	C	لأن المستو الخارجي لها مشبع بالإلكترونات	D	لأنها نشطة جدا كيميائيا
46	ما الذي يفسر عدم وجود الهالوجينات في الطبيعة بصورة منفردة ؟						
47	اي العناصر الاعلي درجة الانصهار في الدورة الثانية ؟						
A	C	B	N	A	Si	B	Al
C	O	D	F	C	P	D	Cl
48	اي العناصر الاعلي درجة الانصهار في الدورة الثالثة ؟						
49	أي الغازات ينتج من تفاعل الليثيوم مع الماء؟						
A	CO_2	B	H_2	A	Si	B	K
C	O_2	D	N_2	C	S	D	Na
50	أي الذرات التالية من أمثلة أشباه الفلزات؟						

51	اي العناصر الاتية يميل لفقد الكترونات وتكوين أيون موجب ؟						
A	2 , 8 ,1	B	2, 8 ,6	A	1 , 8 , 2	B	2, 8 ,6
C	2, 8 ,5	D	2 , 8, 7	C	2, 8 ,5	D	2 , 8, 7
52	اي العناصر الاتية يميل لاكتساب الكترونات وتكوين أيون سالب؟						
53	اي الفلزات الاتية يستخدم في صناعة العملات المدنية ؟						
A	الصوديوم	B	القصدير	A	النحاس	B	الالومنيوم
C	الفضة	D	البوتاسيوم	C	البلانيليوم	D	الحديد
54	اي الغازات الاتية مقاومة للتأكل ؟						
55	ما السبب الرئيسي الذي جعل ذرتي السيليكون والكربون لها أعلي درجات انصهار؟						
A	لانها فلز	B	لان لا تكون روابط كيميائية	A	مستويات الطاقة	B	نصف القطر الذري
C	لان لديها اربع الكترونات تكافؤ	D	لانها تكون مركبات شبكية عملاقة	C	مستويات الطاقة الخارجي	D	نصف القطر الايوني
56	اي من التالي يمثل نصف المسافة الممتدد بين مركزي نواتي ذرتين متماثلتين مرتبطتين كيميائيا ؟						

أستاذ/ أحمد التوابتي

70444721

ثانيا : الاسئلة المقالية:

1	A -عدد اثنين من مواطن القوة واثنين من مواطن الضعف في جدول منديف. B- اذكر فرقيين بين الفلزات واللافلزات.
2	اذكر اسم كل من المجموعات الاتية : A- المجموعة الأولى: B- المجموعة الثانية: C- المجموعة السابعة عشرة: D- المجموعة الثامنة عشرة:

مواطن القوة	مواطن الضعف
-1	-1
-2	-2

الفلزات	اللافلزات
-1	-1
-2	-2

أستاذ/ أحمد التوابتي

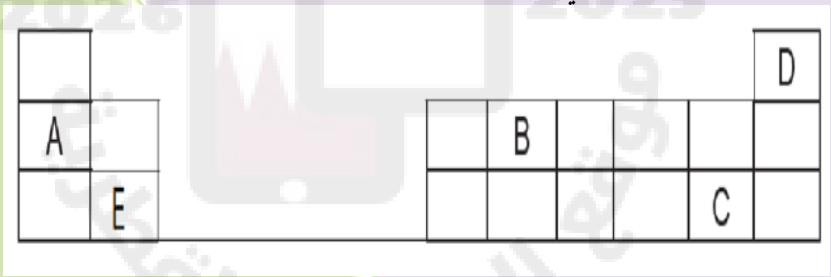
70444721

أكمل الجدول الآتي:

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

3

لديك جزء من الجدول ال دوري، يتضمن رموزًا لعناصر افتراضية، أُدرُسه أجب عن الأسئلة الاتي تليه:



A. اكتب توزيع بور الإلكتروني لذرة العنصر (B).

B. ما عدد إلكترونات التكافؤ لذرة العنصر (A)؟

C. أي العناصر ينتمي الى مجموعة الفلزات القلوية الأرضية؟

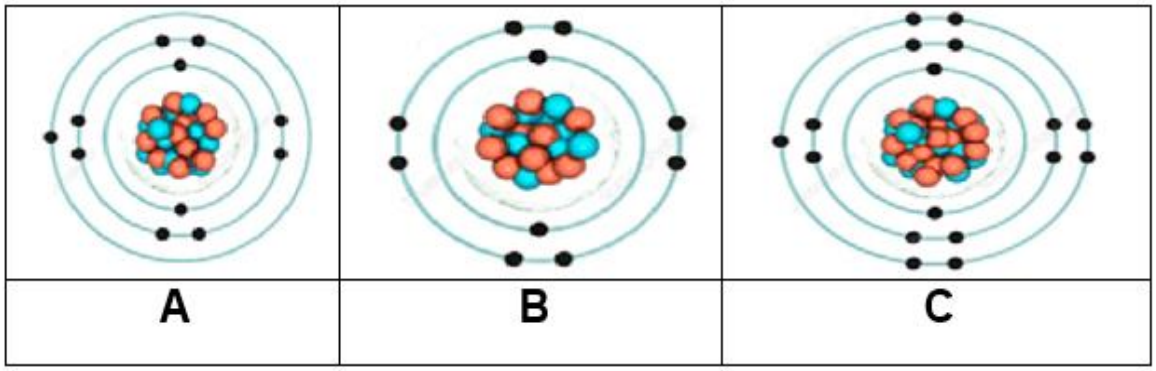
D. حدد موقع العنصر M في الجدول الدوري إذا علمت أن عدده الذري 16.

- **الدورة:**
- **المجموعة:**

4

أستاذ/ أحمد التوابتي

70444721

5	 المخطط أدناه يُمثل ذرات لبعض عناصر الجدول الدوري: • ما العدد الذري للعنصر A؟ • ما عدد الكترونات التكافؤ للعنصر B؟ • ما اسم المجموعة التي ينتمي إليها العنصر C؟
6	A - وضح المقصود بكل من.: • نصف القطر الذري: • التوصيل الكهربائي: • درجة الانصهار: B- أيهما أكبر في الحجم الذري البوتاسيوم أم الصوديوم؟ فسر اجابتك. الإجابة: التفسير: C-أيهما أكبر في الحجم الأيوني ذرة الفلور F أم أيونها السالب F^- فسر إجابتك ؟ الإجابة: التفسير:

أستاذ/ أحمد التوابتي
70444721

7

- **اكتب توزيع بور الإلكتروني لكل من :**

العنصر	Ne_{10}	Cl_{17}	N_7
التوزيع الإلكتروني			

8

A - لماذا تتشابه عناصر المجموعة الواحدة في خواصها ؟

B- قارن بين جدول مندليف والجدول الدوري الحديث ؟

	الفلزات	اللافلزات
الحالة الفيزيائية		
التوصيل الكهربي		
درجة الإنصهار		
القابلية للطرق والسحب		
نوع الروابط		

9

إذا علمت إن رمز نواة ذرة الكلور $_{17}Cl^{35}$:

- **عدد البروتونات :**
- **عدد النيترونات:**
- **عدد الإلكترونات:**
- **العدد الذري :**
- **العدد الكتلي :**
- **التوزيع الإلكتروني:**
- **رقم الدورة :**
- **رقم المجموعة:**
- **ما اسم الذي يطلق على المجموعة التي ينتمي اليها؟**

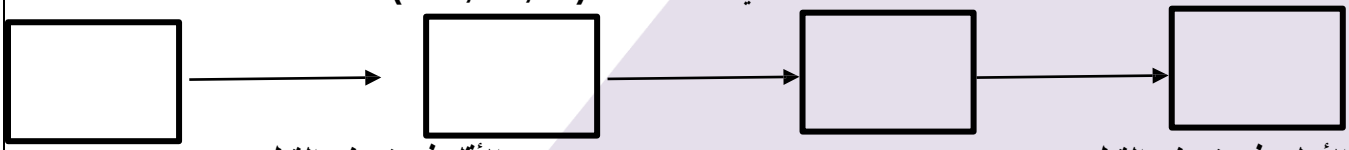
أستاذ/ أحمد التوابتي

70444721

A -فسر : نصف قطر ذرة البوتاسيوم K أكبر من نصف قطر ذرة الصوديوم Na

B -فسر : تنخفض درجة إنصهار الفلزات القلوية من أعلى إلى أسفل

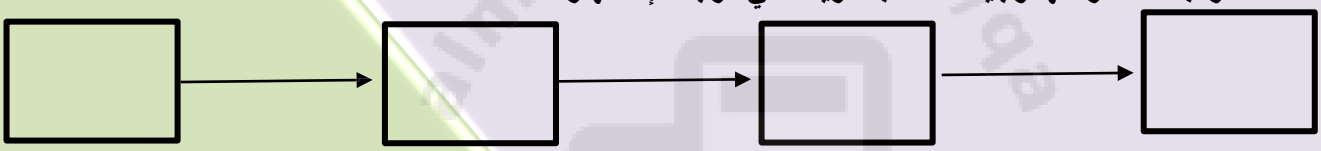
C -رتب العناصر التالية تصاعديا حسب الزيادة في نصف القطر (Na, Li ,K)



الأعلى في نصف القطر الأقل في نصف القطر

D- أي من الآتي من الفلزات أعلى توصيلا كهربيا مع التفسير (Na , Mg, Al) ؟

E- رتب عناصر الهالوجينات حسب الزيادة في درجة الإنصهار ؟



الأعلى في درجة الإنصهار الأقل في درجة الإنصهار

10

F- رتب عناصر المجموعة الأولى (Na- K – Li – Cs)حسب درجة الإنصهار؟

الأعلى في درجة الإنصهار الأقل في درجة الإنصهار

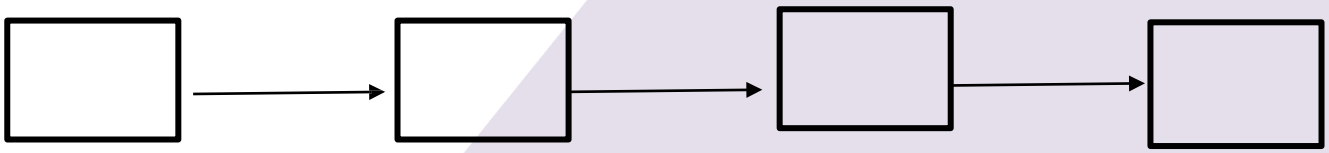
C- رتب العناصر التالية(Ca , Be , Sr , Mg) حسب الزيادة في نصف القطر ؟

الاكبرفي نصف القطر الأقل في نصف القطر

أستاذ/ أحمد التوابتي

70444721

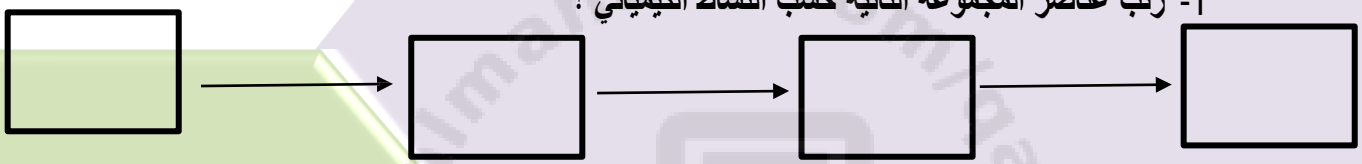
H- رتب عناصر الهالوجينات حسب النشاط الكيميائي ؟



الأعلى في النشاط الكيميائي

الأقل في النشاط الكيميائي

T- رتب عناصر المجموعة الثانية حسب النشاط الكيميائي ؟



الأعلى في درجة الإنصهار

الأقل في درجة الإنصهار

U- أيهما أقل في درجة الإنصهار (Mg , Ca) فسر إجابتك ؟

P -ما الفرق بين المواد الموصلة والمواد العازلة وأشباه الموصلات ؟

11

أكتب التفاعلات الكيميائية التي تعبر عن كل من:

A- تفاعل الصوديوم مع الكلور

B- تفاعل المغنسيوم مع الفلور

أستاذ/ أحمد التوابتي

70444721

C. تفاعل الليثيوم مع الأكسجين D- تفاعل المغنسيوم مع الاكسجين F. الصوديوم مع الماء	
فسر: A. الفلزات القلوية الأرضية أفضل في التوصيل الكهربي من الفلزات القلوية B. تحفظ الفلزات القلوية في زيت البرافين أو الهيدروكربونات C. الهالوجينات توجد في الطبيعة على هيئة جزيئات ثنائية الذرة D. فسر: الفلزات القلوية أنشط كيميائيا من الفلزات القلوية الأرضية.	12
<u>أجب عن الأسئلة التالية</u> A - ما الغاز الناتج عن تفاعل الفلزات القلوية والفلزات القلوية الأرضية مع الماء؟	13

أستاذ/ أحمد التوابتي
70444721

B- ما العناصر الفلزية التي لا تتفاعل مع الماء في درجة حرارة الغرفة؟

C - ما العناصر الفلزية التي لا تتفاعل مع الأكسجين في درجة حرارة الغرفة؟

D -أكمل الجدول التالي الخاص باختبار اللهب لعناصر المجموعة الأولى:

العنصر	لون اللهب
الليثيوم Li	
الصوديوم Na	
البوتاسيوم K	
الروبيديوم Rb	
السيزيوم Cs	

F- أكمل الجدول التالي الخاص باختبار اللهب لعناصر المجموعة الأولى:

العنصر	لون اللهب
بريليوم Be	
ماغنسيوم Mg	
كالسيوم Ca	
سترانشيوم Sr	
باريوم Ba	

14

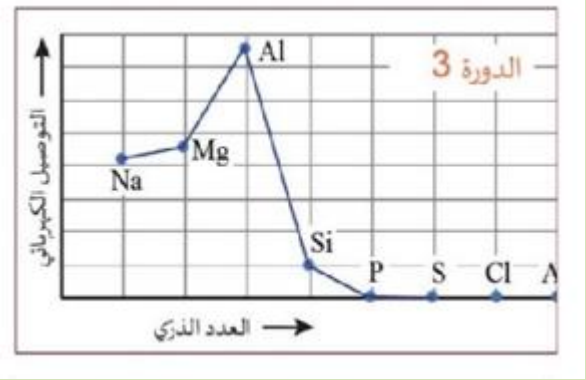
A- الجرافيت يوصل الكهرباء والألماس لا يوصل فسر اجابتك؟

B- اكتب المعادلة الكيميائية لتفاعل الكالسيوم مع الأكسجين ؟

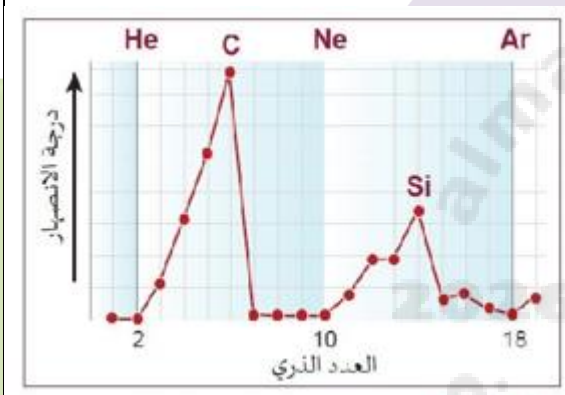
C- اكتب المعادلة الكيميائية لتفاعل الصوديوم مع الماء؟

أستاذ/ أحمد التوابتي

70444721

D- أي الفلزات التالية أنشط كيميائيا (k- Na- Li)؟	
أكمل المعادلات الاتية : $2Li + 2H_2O \longrightarrow$ $2K + O_2 \longrightarrow$ $Be + 2H_2O \longrightarrow$ $2Mg + O_2 \longrightarrow$ $2Na + Cl_2 \longrightarrow$ $Ca + F_2 \longrightarrow$ $2KBr + Cl_2 \longrightarrow$	15
من خلال دراستك للرسوم البيانية الاتية: A-حدد العنصر الذي له أعلى توصيل كهربائي مع التفسير ؟ العنصر:  	16
التفسير : • من الرسم اذكر: اسم عنصر واحد لايمتلك الكترونات حرة الحركة ؟ • من الرسم اذكر :اسم عنصر يعتبر شبه موصل للتيار الكهربي	

أستاذ/ أحمد التوابتي
70444721

• أعط مثالا لذرة : ✓ تكون أيون +1 ✓ تكون أيون +2 ✓ تكون أيون -1 ✓ لا تكون أيونات	
B-حدد العنصرين اللذين لهما أعلى درجة انصهار مع التفسير ؟  العنصر: التفسير: ✓ حدد علي الرسم موقع ذراتالدورة الثانية والثالثة ✓ درجة انصهار الكربون والسيليكون هي الاعلي ✓ درجة انصهار الالومنيوم اعلي كم الصوديوم ✓ درجة انصهار النيون منخفضة	
بالاعتماد على موقع العناصر التالية في الجدول الدوري، ضع أمام كل عنصر درجة الانصهار المناسبة من بين الدرجات الآتية: 36 39 180 93 الفلزّ القلوي | درجة الانصهار (°C) ليثيوم (Li) صوديوم (Na) بوتاسيوم (K) سيزيوم (Cs)	17
A- قامت المعلمه بعرض تفاعل فلز الصوديوم (Na) مع الماء ،لاحظت الطالبات انطلاق غاز عديم اللون وفق التفاعل الكيميائي الآتي: $Na + H_2O \longrightarrow X + Y$	18

أستاذ/ أحمد التوابتي
70444721

B-أجب على الأسئلة الآتية :

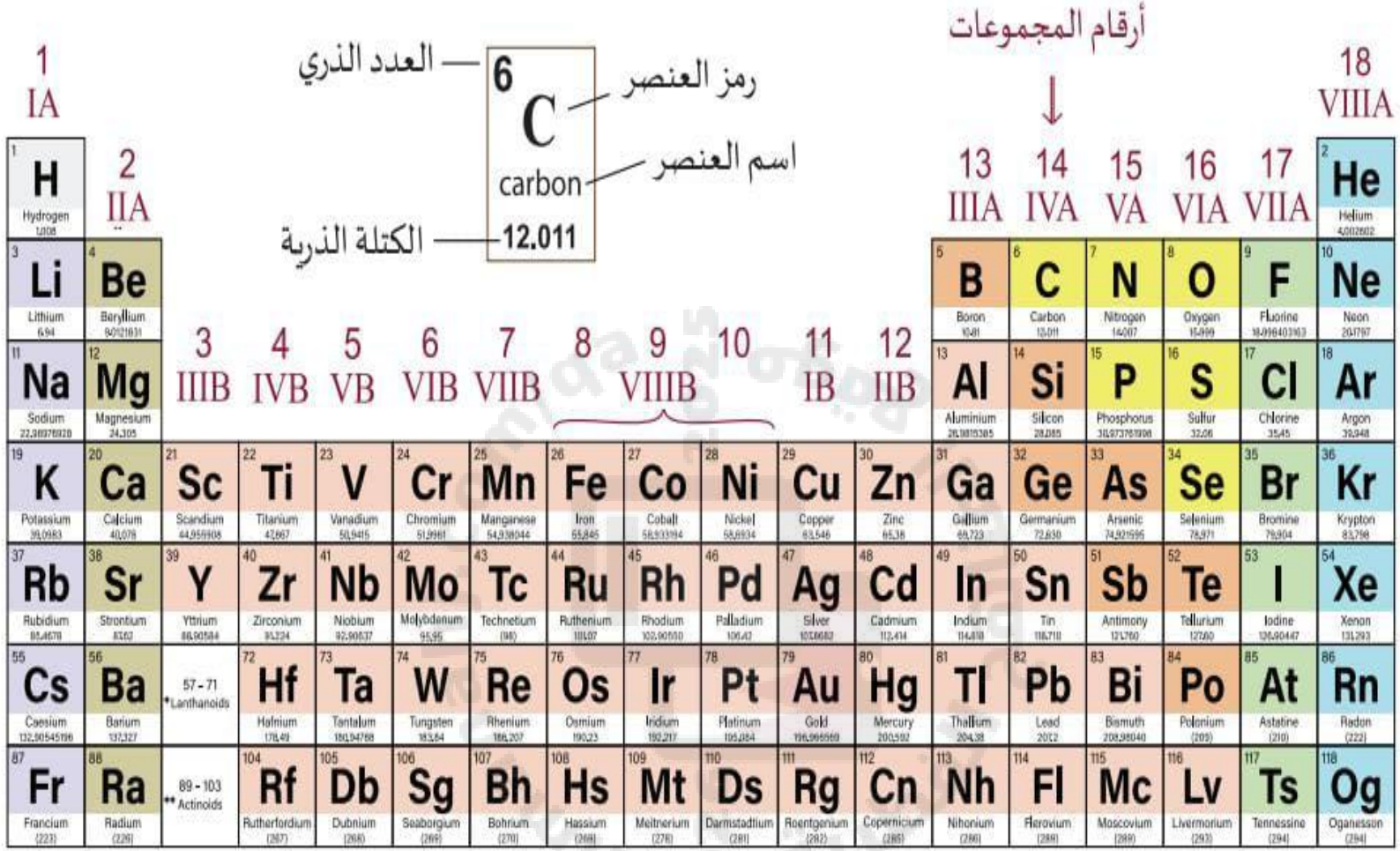
1-اكتب اسم أو الصيغة الكيميائية للغاز المنطلق المشار له بالرمز (X)

2- ما الصيغة الكيميائية للمركب الناتج المشار له بالرمز Y ؟

almanahj.com/qa
2025 2025
موقع المناهج القطرية

أستاذ/ أحمد التوابتي
70444721

الجدول الدوري الحديث للعناصر



فلزات قلوية
فلزات قلوية أرضية
فلزات
اللانثانيدات
الأكتينيدات
أشباه فلزات
لا فلزات
هالوجينات
غازات نبيلة

أستاذ/ أحمد التوابتي
70444721