

الفصل : الثاني 2018

اسم الطالب :

أجب عما يلي :

المبحث : العلوم والحياة

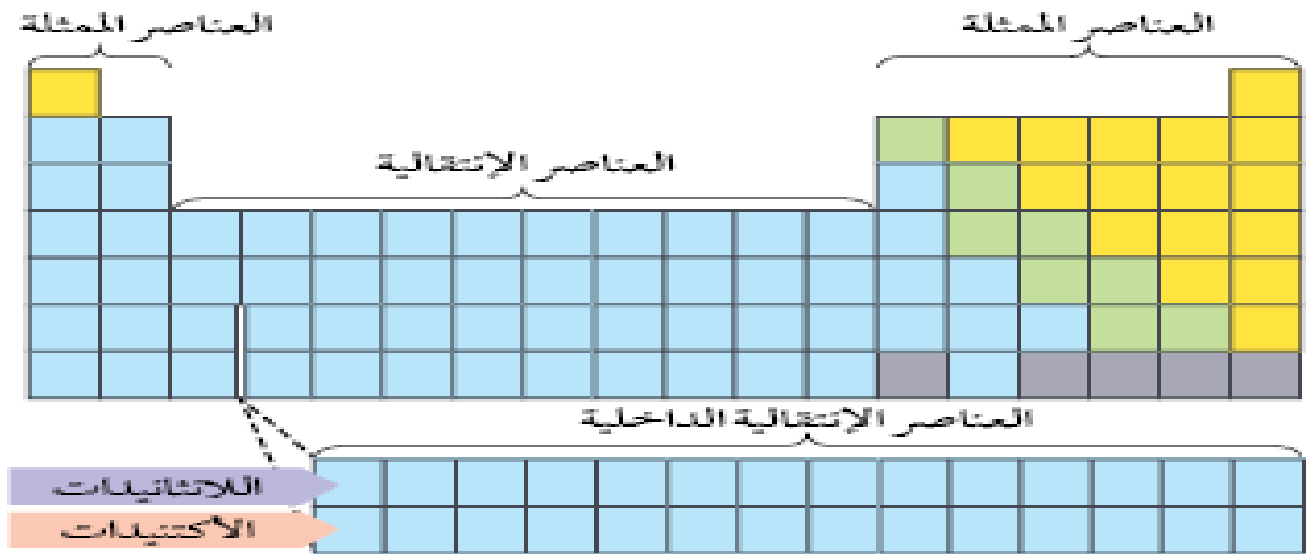
تطورات الجدول الدوري :

الجدول الدوري الحديث	عند مندليف (1869)	
.....	رتب العناصر حسب
رتبت العناصر في	(1)	إسهاماته
و عددها ()	(2)	
و	(3)	
و عددها ()	

تعريف المجموعة:

تعريف الدورة :

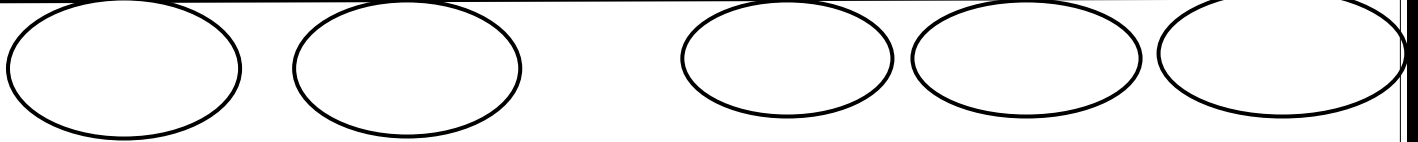
مناطق الجدول الدوري :-



الجدول الدوري

عناصر ممثلة

عناصر انتقالية



س قارن بين عناصر الجدول الدوري الفلزية و اللافلزية و أشباه فلزات ؟

أنواع العناصر في الجدول الدوري

أشباه الفلزات	اللافلزات	فلزات
.....	(1)	(1)
.....	(2)	(2)
.....	(3)	(3)
.....	(4)	(4)
.....	(5)	(5)
أمثلة :	أمثلة :	أمثلة :

مفتاح العنصر:

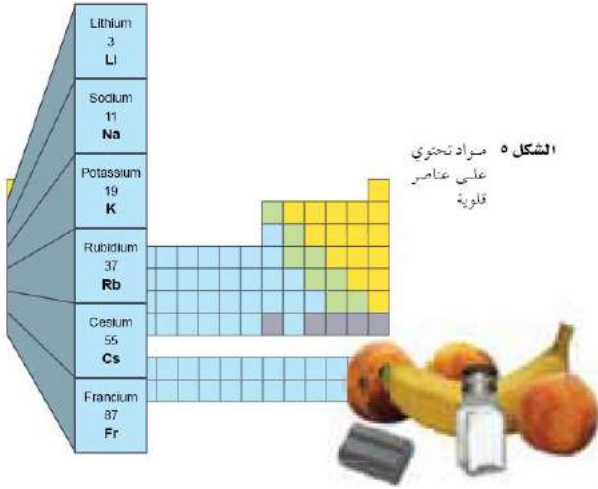
.....	صوديوم
.....	11
.....	Na
.....	23

استعن باسم المدرس الجدول الدوري الحديث - وأكمل الجدول التالي ؟

He		Br		Na	رمز العنصر
	صلب		سائل		حالة العنصر
	شبه فلز			فلز	نوع العنصر
			٨٠		العدد الذري
٤		٨٠		٢٣	عدد الكتلة
	٤١	٤٥			عدد النيوترونات
٢			٨٠		عدد الإلكترونات
				1	رقم المجموعة
	٤	٤			رقم الدورة

ما سبب تسمية عناصر المجموعة 2 و1 بالفلزات النشطة ؟

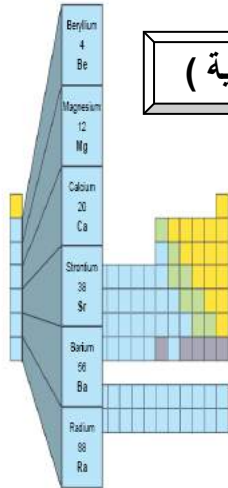
خصائص الفلزات القلوية : (عناصر المجموعة الاولى)



- (1)
- (2)
- (3)
- (4)
- (5)

أمثلة على الفلزات القلوية :

الشكل ٦ عناصر المجموعة الثانية توجد في الكثير من الأشياء، فالبريليوم يوجد في الزمرد، والزرنيخ، أما الماغنسيوم فيوجد في كلوروفيل النباتات الخضراء.



خصائص الفلزات القلوية الترابية (عناصر المجموعة الثانية)

- (1)
- (2)
- (3)
- (4)
- (5)

أمثلة على الفلزات القلوية الترابية :

تنقسم العناصر الانتقالية الداخلية الى قسمين :

(1) اللانثانيدات

تمتد من عنصر الى عنصر



Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

خصائص اللانثانيدات :

- (1)
- (2)



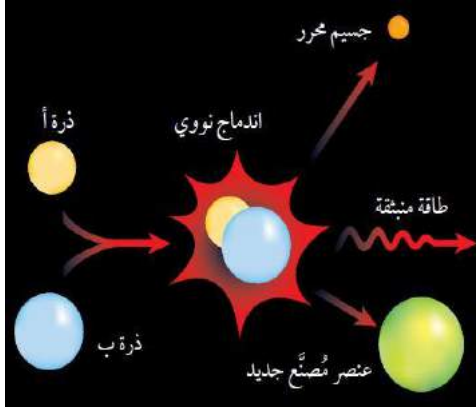
س/ لماذا سميت بالعناصر الترابية النادرة ؟

(2) الأكتينيدات

تمتد من عنصر الى عنصر

Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr
----	----	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

خصائص الأكتينيدات :



(1)

(2)