



@Jmm55

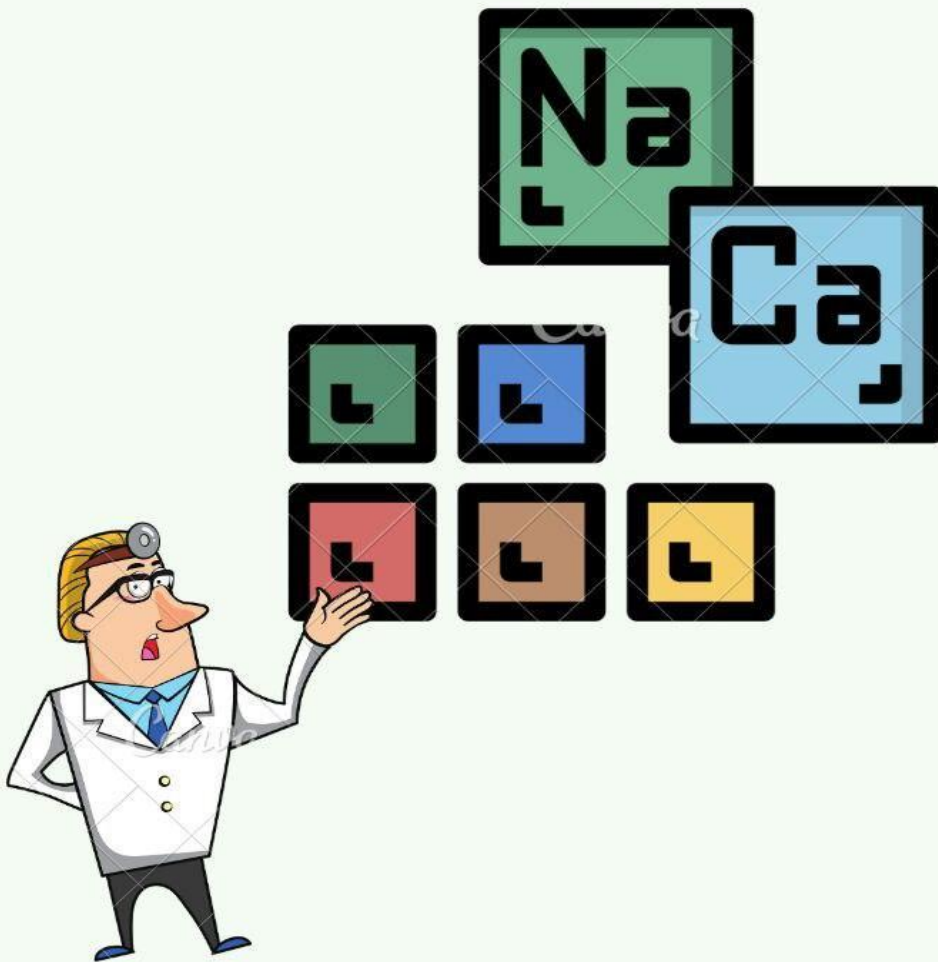
WWW.JEHAD.ACADEMY



0563987603



(الجدول الدوري)



جميع

لأكاديمية جهاد



@Jmm55

WWW.JEHAD.ACADEMY



0563987603

أكاديمية جهاد JEHADACADEMY

جميع الحقوق محفوظة
لأكاديمية جهاد

ينتمي عنصر فيه 11e الى مجموعة العناصر :						
أ	القلوية الارضية	ب	الغازات الخاملة	ج	الهالوجينات	د القلوية
الاجابة : د						
نوزع العنصر : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$						
المجال الاخير فيه الكترون واحد فيبيكون العنصر بالمجموعة الاولى وتسمى القلوية						

أعلى الهالوجينات في السالبية الكهربائية ؟							
أ	F	ج	Na	ب	Ar	د	O
الاجابة : أ الفلور							
أكثر العناصر كهروسالبية هي : $F>O>N>Cl>Br$							

عنصر غير سلمي							
أ	اليورانيوم	ب	الأكسجين	ج	الهيدروجين	د	الماء
الاجابة : أ , لانه مضر ويستخدم في تصنيع القنابل النووية							

الطاقة اللازمة لانتزاع الكترون من ذرة في الحالة الغازية							
أ	طاقة التأين	ب	طاقة الحركة	ج	طاقة الوضع	د	طاقة الرابطة
الاجابة : أ							

ذرات الفلزات نشطة كيميائيا بسبب							
أ	سهولة فقدانها للالكترونات	ب	سهولة كسبها للالكترونات	ج	كثرة انتشارها بالقشرة الارضية	د	طاقة التأين
الاجابة : أ							

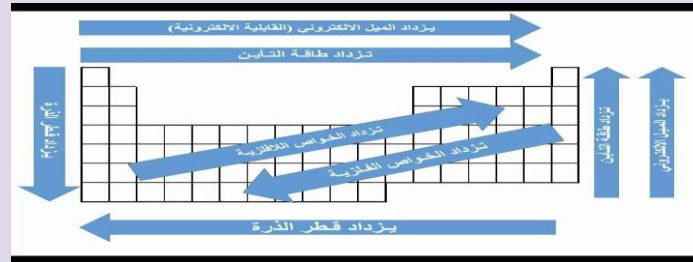
رتب الجدول الدوري الحديث على اساس؟						
أ	العدد الذري	ب	الخواص الكيميائية	ج	الخواص الفيزيائية	د
كل ما ذكر خطأ						
الاجابة : أ العدد الذري						

أي العناصر التالية أكثر استقرار							
أ	Ne	ب	Ca	ج	Ca	د	K
الاجابة : أ Ne لأنه غاز نبيل							

أي مما يلي له أكبر طاقة تأين ؟

أ	غازات نبيلة	ب	الهالوجينات	ج	الفلزات القلوية الأرضية	د	الفلزات القلوية
---	-------------	---	-------------	---	-------------------------	---	-----------------

الإجابة : أ



عنصر الفلور له :

أ	أقل طاقة تأين	ب	أكبر طاقة تأين	ج	أقل كهروسالبية	د	لا شيء مما يذكر
---	---------------	---	----------------	---	----------------	---	-----------------

الإجابة : ب

أيضا له كهروسالبية وأقل نصف قطر على حسب الخيارات
معلومة: أكبر طاقة تأين هو الهيليوم ثم النيون ولكن هنا على حسب الخيارات

حاصل ضرب تركيز الهيدروجين في تركيز الهيدروكسيد؟

أ	ثابت تأين الماء	ب	الكهروسالبية	ج	نصف القطر	د	طاقة التأين
---	-----------------	---	--------------	---	-----------	---	-------------

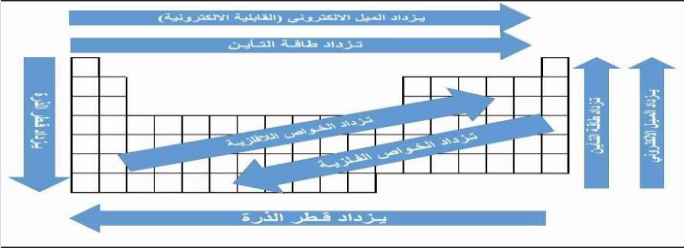
الإجابة : أ

جميع الحقوق محفوظة
لأكاديمية جهاد

تكون ذرة العنصر خاملة كيميائيا في حالة					
أ	كانت درجة غليانها عالية	ب	كانت طاقة تأينها منخفضة	ج	كانت كهروسالبيتها عالية
				د	وصلت التركيب الثماني في مجالها الاخير
الاجابة : د					

يتناقص نصف قطر الذرة عبر الدورة من اليسار لليمين بسبب؟					
أ	زيادة الشحنة الموجبة	ب	نقصان الشحنة الموجبة	ج	زيادة عدد مجالات الطاقة
				د	كل ما ذكر خطأ
الاجابة : أ زيادة الشحنة الموجبة					

أي العناصر التالية له أقل طاقة تأين					
أ	F	ب	Br	ج	Cl
				د	I
الاجابة : د					
جميع هذه العناصر في مجموعة واحدة، ففي المجموعة كل ما نزل تحت تقل طاقة التأين والكهروسالبية ويزداد نصف القطر اليود هو آخر واحد فهو أقل طاقة تأين					

يكون العنصر أكبر حجما في الدورة					
أ	الاولى	ب	الخامسة	ج	السابعة
				د	الرابعة
الاجابة : ج , السابعة					
					

تتبع عناصر المجموعتين 1 و 2 في الجدول الدوري الى العناصر						
أ	الانتقالية	ب	الانتقالية الداخلية	ج	الممثلة	د
						النيبلية
الاجابة : ج , الممثلة المجموعات : 1,2,14,15,16,17,18 ممثلة --- والمجموعات : من 3 الى 12 انتقالية						

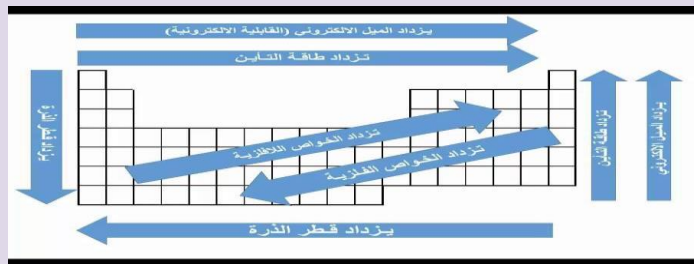
مجموعة جميع عناصرها غازات						
أ	18	ب	17	ج	1	د
						3
الاجابة : أ , عناصر المجموعة 18 : He,Ne,Ar,Kr,Rn,Xe وجميعهم غازات						

تسمى عناصر المجموعة الثانية في الجدول لدوري						
أ	الفلزات	ب	اللافلزات	ج	الفلزات القلوية	د
						الفلزات القلوية الارضية
الاجابة : د , الفلزات القلوية الارضية						

اسماء عناصر المجموعة 17						
أ	القلوية	ب	النيبلية	ج	القلوية الانتقالية	د
						الهالوجينات
الاجابة : د المجموعة الاولى عدا الهيدروجين : قلوية , المجموعة الثانية : قلوية أرضية , المجموعة 17 : هالوجينات , المجموعة 18: غازات نبيلة						

المجموعة 12 الى 3							
أ	الفلزات القلوية	ب	الفلزات القوية الارضية	ج	الفلزات الانتقالية	د	طاقة التأين
الاجابة : ج							

تكافؤ عناصر المجموعة الاولى في الجدول الدوري هي						
أ	احادي	ب	ثنائي	ج	ثلاثي	د
						رباعي
الاجابة : أ , احادي						
المجموعة 1 تكافؤها : 1+ (احادي)						

عند انتقالنا الى اسفل المجموعة في الجدول الدوري							
أ	تقل كتل الذرات	ب	تزداد طاقة التأين	ج	تزداد الكهروسالبية	د	يزداد الحجم الذري
الاجابة : د , يزداد الحجم الذري							
							

الجدول الدوري يتكون من							
أ	7 دورات و18 مجموعة	ب	5 دورات و18 مجموعة	ج	7 دورات 14 مجموعة	د	7 دورات 11مجموعة
الاجابة : أ , 7 دورات و18 مجموعة							

جميع الحقوق محفوظة
لأكاديمية جهاد

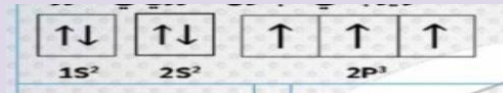
عنصر تكافؤه يساوي 2+

أ	فلزي	ب	لا فلزي	ج	شبه فلزي	د	خامل
---	------	---	---------	---	----------	---	------

الاجابة : أ , فلزي

الفلزات تكون في المجموعة 1 و 2 , وايضا لان اشارة التكافؤ موجبة

الترميز الالكتروني التالي يعبر عن مستويات الطاقة لعنصر يوجد في الجدول الدوري في الدورة



أ	الاولى	ب	الثانية	ج	الثالثة	د	الرابعة
---	--------	---	---------	---	---------	---	---------

الاجابة : ب , الثانية

ننظر الى اخر رقم في المستوى الثانوي S والذي هو 2, اذن العنصر بالمجموعة الثانية

أكاديمية جهاد
JEHADACADEMY

جميع الحقوق محفوظة
لأكاديمية جهاد

أكاديمية جهاد JEHADACADEMY

جميع الحقوق محفوظة
لأكاديمية جهاد