			مادة الفيزياء	لأول في	ض الأول للفصل ا	الفر			
	السنة الدراسية:					ثانوية محمد بوضياف			
ترك علوم وتكنولوجيا				ىشتركء	(الدار البيضاء - الجزائر)				
العلامة:					الاسم و اللقب:				
	ملاحظة: يمنع الكتابة باللون الأحمر								
الأسئلة:									
			1 بروتونات ،	الماء ، 0	1- صنف مايلي إلى فرد كيميائي أو نوع كيميائي: ذرة النحاس ، جزيء الما				
	ميائي	نوع کی				ياني	فرد کیم		
ا ليلة جداً من جسيمات ألفا	ل أن نسبة قا	الشحنة ، لاحذ	ر ألفا ،الموجية	ا حسمات	الذهب بحزمة من	<u>حة رقبقة من</u>	تتمثل في قذف صود	- تحریة ریذرفه ری	
توصل إليها ريذرفورد؟	تاجات التي	- ماهي الاستن	لصفيحة	ية تعبر اا بية تعبر اا	عن مسار ها والأغلب	ب ريب س دأ انحرفت ع	ها و نسبة ضئيلة ج	بر. رير رور إرتدت عكس مسار،	
			0107	: A2=	=11p ::// 100		10 p 1 &1		
			81%				طيرين الاول B يــة لعنصر البور بو.	2- لعنصر البور B ن أحسب الكتلة الذر	
							J. J.F. J		
$1u = 1,67.10^{-27} kg$	يعطى:								
جدول:	ي)، أكمل ال	. الذري(الشحن	Z: يمثل العدد	دد الكتلي	بيميائي A: يمثل الع	ل العنصر الك	ز ${}^{ ext{A}}_{ ext{Z}}$ حیث ${}^{ ext{X}}$ یمثل	3- يرمز للنواة بالرم	
في الجدول الدوري		العائلة					ع الإلكتروني عدد	· I	
_	السطر:							⁴ He	
العمود:	السطر:				" 0	1.3	135 A	35 Cl	
					ض؟ علل	رنبطا مع بعد	ن He و THe و ₁₇ أن يو	ـ هل يمكن للعنصرير	
	ىلة 2	الصيغة الفص			الفصلة 1	الصيغة			
						·	•	4 ـ أعطي صيغتين مف	
								C ₅ H ₁₂ ـ ماذا نقول عن هاتب	
				تكبها:	T -	زيئات ، صد	يل لويس لبعض الج	5_ زميل لك قام بتمثر	
Cl ₂ O	F	ICN	NH ₃	3	CH ₃ Cl		CO ₂	الجزيء	
C1-O-C1	€ ≣	N-H	H-N	− <u>H</u> ।	ı <mark>Ċ</mark> ı <u>H</u> −Cı− <u>H</u>	[1 10)≣C – <mark>Ō</mark> I	تمثيل زميلك	
			Н		ı <u>Η</u> ι				
								تصحيح التمثيل	
NH ₃ يعطى:					CH₃Cl]]	- م (CH ₃ Cl و NH ₃	_ أعطى تمثيل كر اه	
¹² ₆ C ³⁵ ₁₇ Cl ¹ ₁ H ¹⁴ ₇						1 	,	<u> </u>	
وفقكم الله									
وعدم أستاذ : حمزة حسيني	ŽI								

	السنة الدراسية: المدة: 50د	الفرض الأول للفصل الأول في مادة الفيزياء الستوى: السنة أولى جذع مشترك علوم وتكنولوجيا	ثانوية محمد بوضياف (الدار البيضاء-الجزائر)
	العلامة:		الاسم و اللقب:
L			لاحظة: يمنع الكتابة باللون الأحمر

الأسئلة:

1- صنف مايلي إلى فرد كيميائي أو نوع كيميائي: ذرة النحاس ، جزيء الماء ، 10 بروتونات ، الكترون ، شاردة البور

نوع كيميائي	فرد كيميائي
	ذرة النحاس ، جزيء الماء ، 10 بروتونات ، الكترون ، شاردة البور

- تجربة ريذرفورد تتمثل في قذف صفيحة رقيقة من الذهب بحزمة من جسيمات ألفا الموجبة الشحنة ، لاحظ أن نسبة قليلة جداً من جسيمات ألفا الرتدت عكس مسارها و نسبة ضئيلة جداً انحرفت عن مسارها والأغلبية تعبر الصفيحة - ماهي الاستنتاجات التي توصل إليها ريذرفورد؟

استنتج رذرفورد أن: ■معظم حجم الذرة فراغ

■ الشحنة الموجبة في الدرة تشغل حيزاً صغيراً جداً يدعى النواة

 $^{A_1=10}$ B بنسبة $^{A_2=11}$ B بنسبة $^{A_1=10}$ بنسبة $^{A_1=10}$ بنسبة $^{A_1=10}$

أحسب الكتلة الذرية لعنصر البور بوحدة الكتل الذرية (u) و بالكيلوغرام

$$A_{(Bore)} = A_1.P_1\% + A_2.P_2\%$$

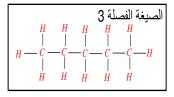
$$A_{(Bore)} = A_1.P_1 + A_2.P_2$$

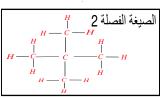
$$A_{(Bore)} = A_1.P_1 + A_2.P_$$

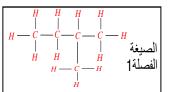
X يمثل العدد الكتلي X: يمثل العنصر الكيميائي X: يمثل العدد الكتلي X: يمثل العدد الذري (الشحني) ، أكمل الجدول X

الموقع في الجدول الدوري		العائلة	عدد البروتونات	عدد النترونات	عدد الإلكترونات	التوزيع الإلكتروني	العنصر
العمود: 2	السطر: 1	الغازات الخاملة	2	2	2	\mathbb{K}^2	⁴ ₂ He
العمود: 7	السطر: 3	الهالوجينات	2	2	2	$K^2L^8M^7$	³⁵ Cl

هل يمكن للعنصرين $^4_{17}$ و $^{35}_{17}$ أن يرتبطا مع بعض؟ علل لا، لأن الهيليوم غاز خامل مداره مشبع لا يمتلك الكترونات حرة لترتبط







4 ـ أعطي صيغتين مفصلتين للجزيء CsH12

- ماذا نقول عن هاتين الصيغتين ؟

نقول عن هاتين الصيغتين أنهما متماكبات

5_ زميل لك قام بتمثيل لويس لبعض الجزيئات ، صحح الأخطاء التي ارتكبها:

Cl ₂ O	HCN	NH ₃	CH ₃ Cl	CO ₂	الجزيء
C1-O-C1	(C = N−H	H-N- <u>H</u> I	ICI H −CI−H I IHI	IO≣C – <u>Ō</u> I	تمثيل زميلك
<u> </u> <u>G</u> − 0 − <u>G</u>	$IN \equiv C - H$	H-N-H H	C 	(0=C=0)	تصحيح التمثيل

_ أعطي تمثيل كرام لـ CH3Cl و NH3

يعطى: $^{12}_{6}$ C $^{35}_{7}$ Cl $^{1}_{1}$ H $^{14}_{7}$ N $^{16}_{8}$ O

وفقكم الله الأستاذ: حمزة حسيني

