	السنة الدراسية: المدة: 50د	كنولوجيا	رى ي شترك علوم وت	ولى جذع مــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	ستوى: السنة أ	د بوضياف ء-الجزائر) اله	ثانوية محم (الدار البيضا
	العلامة:						الاسم و اللقب:
						 ية باللون الأحمر	الصطة: يمنع الكتاب
						<u> </u>	الأسئلة:
: ل	اسبة للكشف عن ذلك ، أكمل الجدو	اء ، نقوم بتجارب من	حتوي على الم	حامض و ي	د الغلوكوز) و	نحس أن له طعم حلو (وجو	
	ت	الملاحظا			نعمل	الكاشف المست	الكشف عن
							الحموضة.
							الغلوكوز
							الماء.
A <sub>(Bor</sub>	لذرية لعنصر البور هي 10.81 u <del>]</del>	إذا علمت أن الكتلة ا	نسبة P <sub>2</sub> % ،	ثان <i>ي</i> <sup>A</sup> ²B ب	نسبة %19 والا		$_{ m C}$ - لعنصر البور B أحسب قيمتي $_{ m 2}$ ،
		المرازم الأثرم		ti të .		· II ib v b Av ·	h -: : 11 · · · · · 2
			<u> </u>			ىز $X = \sum_{i=1}^{A} X_i$ حيث $X$ يمثل العنص	<u> </u>
	الموقع في الجدول الدوري	ونات AX ونات	نات عدد النتر	عدد الإلكترو	د البروتونات	التوزيع الإلكتروني عد	العنصر ا
	السطر: العمود:	•	10				الفلور
	ع الإلكتروني لـ X	رة العنصر X التوزير	الإلكتروني لذر	نج التوزيع	الدوري استنن	ت العنصر F في الجدول	- يقع عنصر X تد
	نواة ذرة العنصر	رمز 13 . رمز	Al • $^{20}_{10}$ Ne	· 35 Cl	رموز التالية :	ذرة العنصر X من بين ال	ـ ما هو رمز نواة ١
	الصيغة الفصلة 3	2 ئا	ر الصيغة الفص	علل باختصا	CH <sub>4</sub> و CH <sub>4</sub> ؟ د	ة غليان أعلى بين H <sub>3</sub> OH	4- لأ <i>ي</i> مركب درجة
					يغة سلة 1	الصر	5_ أعطي صيغتين م C3H9N - ماذا نقول عن هات
ī				ا درسناه:	ل على غرار م	، بعدة نماذج ، أكمل الجدوا	6- ثمثل الجزيئات
	تمثیل کرام	شكل الجزيء	كل التنافر	ش A	XnEm	تمثيل لويس	جزيء
						,	H <sub>2</sub> O
							<u>C</u> H <sub>4</sub>
	الأستاذ: حمزة حسيني		لله	و فقكم <sup>ا</sup>		$\frac{1}{1}H_{8}^{16}O$	يعطى: <sup>12</sup> C

الأستاذ: حمزة حسيني

الفرض الأول للفصل الأول في مادة الفيزياء

	_	فرض الأول للفصل الأول في مادة الفيزياء
السنة الدر اسية:		

ثانوية محمد بوضياف (الدار البيضاء-الجزائر)

المستوى: السنة أولى جذع مشترك علوم وتكنولوجيا

الاسم و اللقب:

العلامة:

المدة: 50د

ملاحظة: يمنع الكتابة باللون الأحمر

## الأسئلة:

-1- عند تناول البرتقال نحس أن له طعم حلو (وجود الغلوكوز) و حامض و يحتوي على الماء ، نقوم بتجارب مناسبة للكشف عن ذلك ، أكمل الجدول :

الملاحظات	الكاشف المستعمل	الكشف عن
ظهور لون أصفر	أزرق البروموتيمول BBT	الحموضة.
يتشكل راسب أحمر آجوري	محلول فهلنك ذواللون الأزرق	الغلوكوز
ظهور لون أزرق	كبريتات النحاس اللامائية	الماء.

 $A_{\text{Bore}}^{-10.81}\,\mathrm{u}$  بنسبة  $^{A_1=10}\mathrm{B}$  بنسبة  $^{A_2}\mathrm{B}$  والثاني  $^{A_2}\mathrm{B}$  بنسبة  $^{A_2}\mathrm{B}$  بنسبة  $^{A_2}\mathrm{B}$  بنسبة  $^{A_2}\mathrm{B}$  بنسبة  $^{A_1=10}\mathrm{B}$  بنسبة  $^{A_1=10}\mathrm{B}$  بنسبة  $^{A_1=10}\mathrm{B}$  بنسبة  $^{A_2}\mathrm{B}$  بنسبة

$$A_{(Bore)} = A_1.P_1\% + A_2.P_2\%$$
 $P_1 + P_2 = 100$ 
 $P_2 = 100-P_1 = 100-19 = 81$ 
 $A_{(Bore)} = A_1.P_1 + A_2.P_2$ 
 $100$ 

$$A_{\text{(Bore)}}.100 = A_1.P_1 + A_2.P_2$$

$$A_2 = A_{\text{(Bore)}}.100 - A_1P_1$$

$$P_2$$

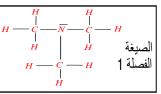
$$A_2 = \frac{10,81.100 - 10.19}{81} = 11u$$

Z- يرمز للنواة بالرمز Z حيث X يمثل العنصر الكيميائي X: يمثل العدد الكتلي Z: يمثل العدد الذري (الشحني) ، أكمل الجدول :

الموقع في الجدول الدوري	AZX	عدد النترونات	عدد الإلكترونات	عدد البروتونات	التوزيع الإلكتروني	العنصر
السطر: 2 العمود: 7	<sup>19</sup> <sub>9</sub> F	10	9	9	K <sup>2</sup> L <sup>7</sup>	الفلور

- النوزيع الإلكتروني لـ X النوزيع الإلكتروني لـ X رمز نواة ذرة العنصر مرمز نواة ذرة العنصر
  - يقع عنصر X تحت العنصر F في الجدول الدوري استنتج التوزيع الإلكتروني لذرة العنصر X التوزيع الإلكتروني لا X التوزيع الإلكتروني لا X ما هو رمز نواة ذرة العنصر X من بين الرموز التالية : X 13 Al ، X 10 Ne ، X 13 Al ، X 10 Ne ، X 13 Al ، X 13 Al ، X 13 Al ، X 13 Al ، X 14 Al ، X 15 Al ، X 16 Al ، X 16 Al ، X 16 Al ، X 16 Al ، X 17 Al ، X 17 Al ، X 18 Al ، X 18 Al ، X 19 Al ، X 19 Al ، X 19 Al ، X 10 Al ، X 19 Al ، X 10 Al ،
    - 4- لأي مركب درجة غليان أعلى بين CH3OH و CH4 ? علل باختصار

رجة غليان CH3OH أكبر لوجود رابطة مستقطبة بين ذرة H و ذرة O



5- أعطي صيغتين مفصلتين للجزيء C<sub>3</sub>H<sub>9</sub>N

- ماذا نقول عن هاتين الصيغتين ؟

## نقول عن هاتين الصيغتين أنهما متماكبات

6- ثمثل الجزيئات بعدة نماذج ، أكمل الجدول على غرار ما درسناه :

تمثيل كرام	شكل الجزيء	شكل التنافر	AXnEm	تمثيل لويس	جزيء
H H	مر فقي	رباعي الأوجه منتظم	$AX_2E_2$	н- <u>о</u> -н	H <sub>2</sub> O_
H H	رباعي الأوجه منتظم	رباعي الأوجه منتظم	AX4	H-C-H I H	<u>C</u> H <sub>4</sub>

وفقكمالله

 $_{1}^{1}H_{8}^{16}O_{6}^{12}C$  يعطى:

الأستاذ: حمزة حسيني