تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

أوراق عمل إثرائية محلولة للوحدة الأولى طبيعة المادة ومكوناتها

موقع المناهج ⇦ المناهج القطرية ⇦ المستوى الثامن ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ أوراق عمل ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 17-10-2024 21:23:31

المزيد من مادة علوم:	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

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى الثامن

صفحة المناهج القطرية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب المستوى الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

1	أوراق عمل إثرائية في الجهاز الدوري
2	إجابات أوراق عمل إثرائية في الجهاز الدوري
3	عرض بوربوينت كمراجعة حول القلب وبعض الأمراض
4	عرض بوربوينت لمراجعة غير محلولة
5	اختبار وتدريبات نهاية الفصل

مدرسة الأندلس الخاصة للبنات

العام الأكاديمي 2025/2024

أوراق عمل إثرائية -الاجابات

الوحدة الاولى:طبيعة المادة ومكوناتها

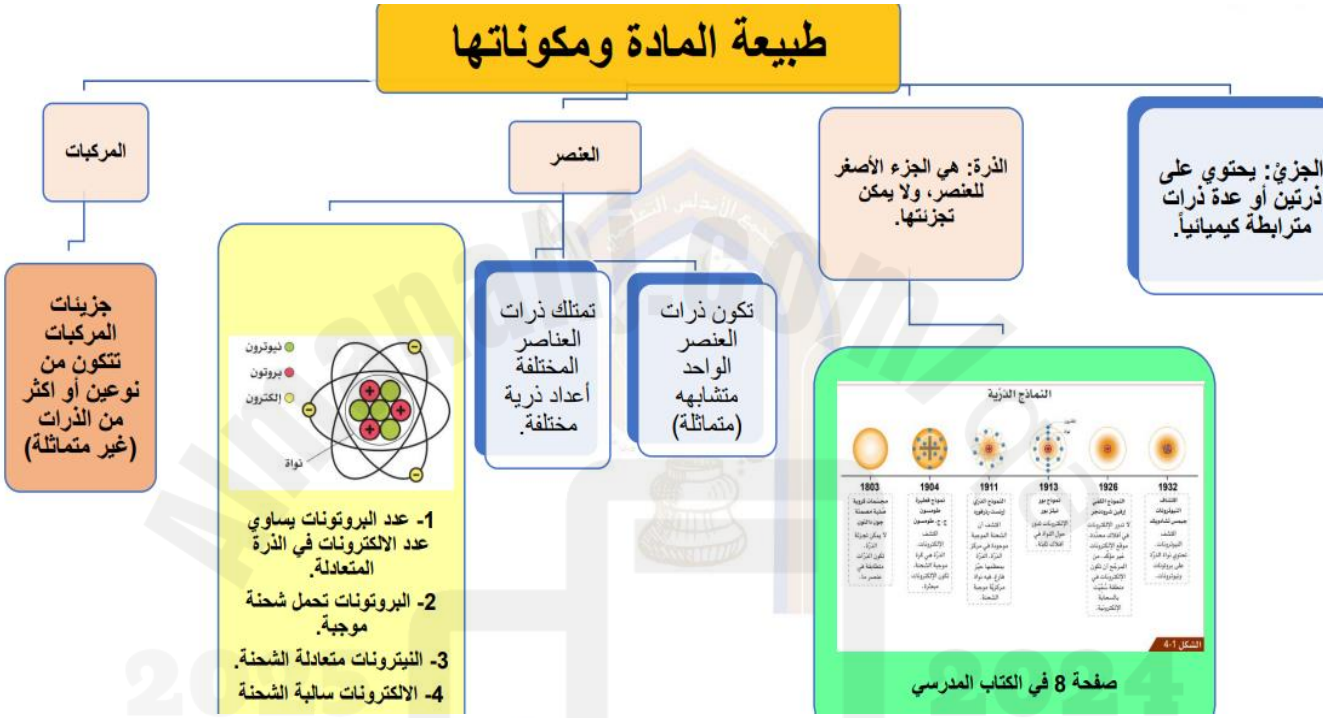
مادة العلوم العامة

الصف الثامن

اسم الطالبة/.....

الصف والشعبة /.....

الخرائط الذهنية



السؤال الأول: الأسئلة الموضوعية: 13(درجة)
اختر الإجابة الصحيحة:

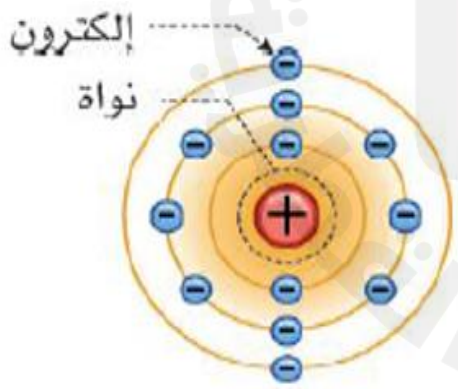
1.1 أي من العبارات الآتية تعد الوصف الصحيح لنموذج دالتون للذرة؟

A	تمتلك الذرات نواة مركزية	
B	الذرات جسيمات كروية صلبة	
C	تمتلك الذرات بروتونات وإلكترونات	
D	الذرات كرات موجبة تحتوي على إلكترونات	

1.2 أي من التالي يوضح سبب تعادل الذرة كهربائيا؟

A	الذرة هي الجزء الأصغر للعنصر	
B	تحمل البروتونات شحنة كهربائية موجبة	
C	عدد البروتونات يساوي عدد الالكترونات	
D	لأنها تمتلك الذرات بروتونات وإلكترونات	

1.3 النموذج الموضح في الشكل أدناه يوضح أحد النماذج الذرية
ماذا يسمى هذا النموذج؟



A	بور	
B	دالتون	
C	رذرفورد	
D	طومسون	

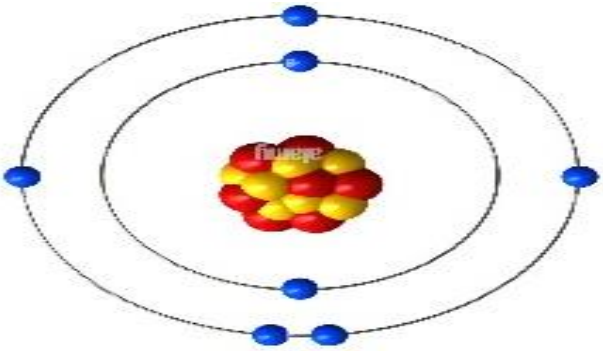
1.4	أي من التالي يمثل الرمز الكيميائي لعنصر النيتروجين؟		
	O	A	
	N	B	
	He	C	
	Ca	D	

1.5	أي الجسيمات الذرية تقع خارج النواة؟		
	البروتون	A	
	الالكترون	B	
	النيوترون	C	
	الالكترون والنيوترون معاً	D	

1.6	أي الصيغ التالية يمثل مركب كيميائي؟		
	Na	A	
	H_2	B	
	Ca	C	
	H_2O	D	

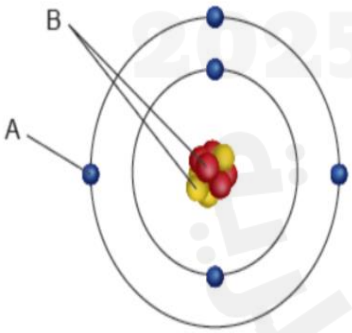
1.7	أي المصطلحات التالية يعبر عن ((أصغر وحدة بنائية للمادة <u>ولا يمكن</u> تجزئتها لما هو أصغر))؟		
	الذرة	A	
	المادة	B	
	الجزيء	C	
	العنصر	D	

1.8 ما عدد البروتونات (العدد الذري) في التوزيع الالكتروني للنيتروجين الموضح بالشكل أدناه؟



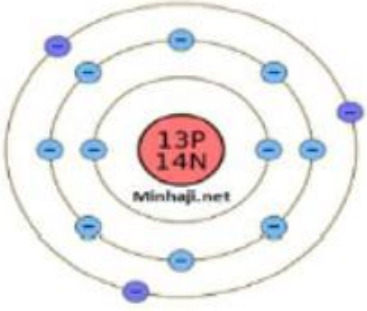
A	7	
B	14	
C	21	
D	22	

1.9 ماذا يمثل الرمز **A** في الشكل أدناه؟



A	النواة	
B	النيوترون	
C	البروتونات	
D	الإلكترونات	

1.10 ما عدد الالكترونات في التوزيع الالكتروني لذرة الالمنيوم الموضح بالشكل أدناه؟



A	13	
B	14	
C	27	
D	30	

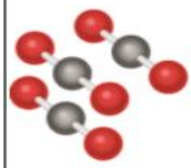
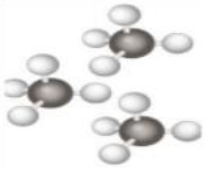
1.11	أي من الجسيمات الاتية يحمل شحنات موجبة؟		
	البروتونات	A	
	الالكترونات	B	
	النيترونونات	C	
	النيكلوتيدات	D	

1.12	أي من الاتي يعبر عن وحدة قياس كتل مكونات الذرة ؟		
	g	A	
	Kg	B	
	Cm	C	
	a.m .u	D	

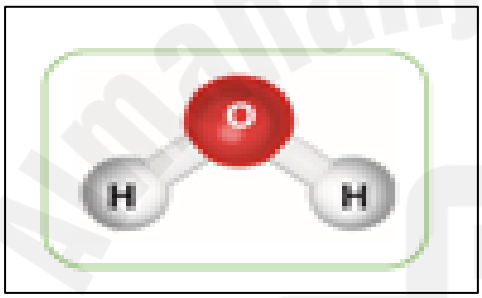
1.13	أي الصيغ التالية يمثل عنصر ؟		
	Ca	A	
	Co_2	B	
	CH_4	C	
	$C_6H_{12}O_6$	D	

الأسئلة المقالية: (من السؤال الثاني إلى السؤال الرابع / 30 درجة)

أ-حدد في الجدول أدناه (العنصر – المركب) في النماذج الموضحة.

a	b	c	d	e	
					
عنصر	مركب	مركب	عنصر	مركب	جزيء (عنصر/مركب)

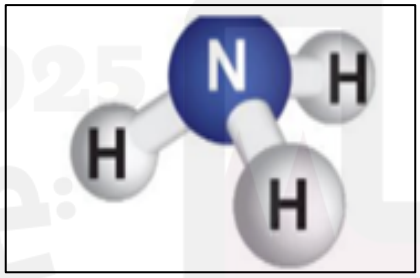
ب- اكتب اسم العناصر في نماذج الآتية :



أسماء العناصر:

١- O : الاكسجين 2- H : الهيدروجين

اسم جزئ المركب : الماء



أسماء العناصر:

١- H : الهيدروجين -2- N : النتروجين

اسم جزئ المركب :الامونيا

ج- حدد العنصر المشترك في النموذجين السابقين.

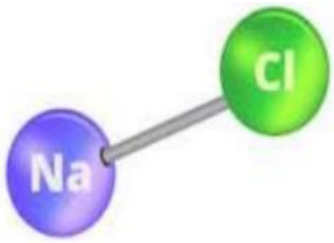
الهيدروجين

أ- صنف المواد الآتية إلى (مركب، عنصر) في الجدول أدناه:

العنصر	مركب	عنصر
الهيدروجين		عنصر
الماء	مركب	
النيتروجين		عنصر
ثاني أكسيد الكبريت	مركب	

السؤال الثالث

أ- أجب عن الأسئلة الآتية لنموذجين الموضحين :



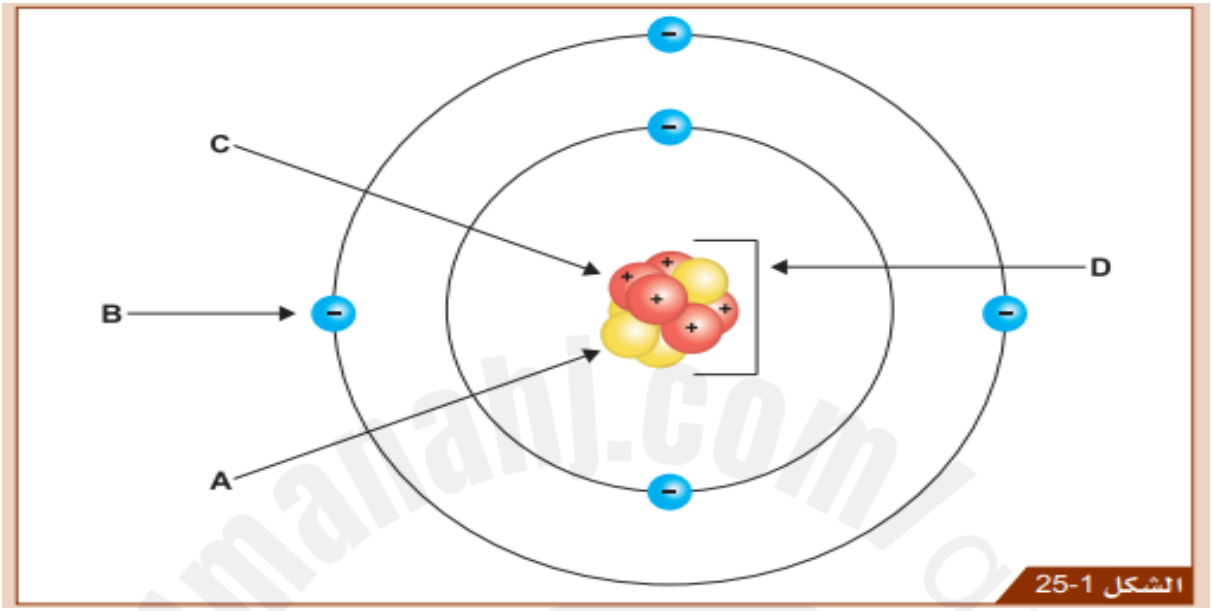
أ. ما رمز الجزيء الموضح أعلاه؟ H_2	ب. ما رمز الجزيء الموضح أعلاه؟ NaCl
ت. مانوع الجزيء الموضح أعلاه ؟ عنصر	ث. مانوع الجزيء الموضح أعلاه ؟ مركب
ج. ما عدد الذرات المكونة لهذا الجزيء؟ ذرتان	ح. ما عدد الذرات المكونة لهذا الجزيء؟ ذرتان
خ. ما العناصر المكونة للجزيء أعلاه؟ الهيروجين	د. ما العناصر المكونة للجزيء أعلاه؟ الصوديوم والكلور

ب- أكمل الجدول التالي :

اسم العنصر	الرمز	اسم العنصر	الرمز
الكربون	C	الكلور	Cl
الصوديوم	Na	المغنسيوم	Mg
الالمونيوم	Al	البوتاسيوم	K
الهيدروجين	H	النحاس	Cu
الفضة	Ag	الذهب	Au

السؤال الرابع :

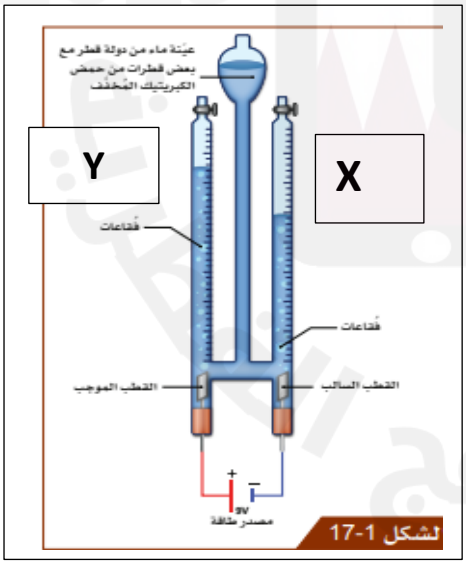
أ- حدد أسماء الرموز الاتية الموضحة بالشكل الاتي :



A : النيوترونات **B :** الالكترونات

C : البروتونات **D :** النواة

ج-ادرس الشكل الاتي ثم اجب عن الاسئلة الاتية :



1-اذكر اسم الجهاز الموضح بالشكل .

فولتاميتر هوفمان

2-ماصيغة جزئ الماء الذي تم تحليله .

H_2O

3-ما نسبة الهيدروجين الى الاكسجين .

2:1..ذرتين هيدروجين وذرة أكسجين

4- حدد أسماء الغازات المشار اليه بالرموز :

X : الهيدروجين **Y :** الاكسجين

مع تحيات قسم العلوم