الاســـم :
الشـــعبة :
رقم الجلوس :

مدرسة الاندلس الابتدائية الإعدادية الثانوية الخاصة للبنات

اختبار الوحدة الأولى (طبيعية المادة ومكوناتها)

المادة: العلوم

المستوى: الثامن

العام الدراسي: 2021 – 2022

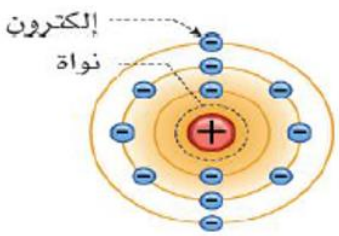
درجة الاختبار

_____

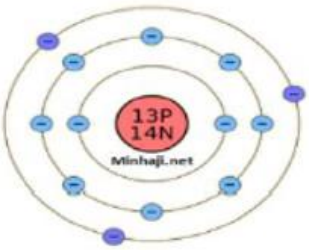
السؤال الأول: الأسئلة الموضوعية: (.... درجة)
اختر الإجابة الصحيحة:

1.1	**أي من العبارات الآتية تعد الوصف الصحيح لنموذج طومسون للذرة؟**	
	A	تمتلك الذرات نواة مركزية
	B	الذرات مجسمات كروية صلبة
	C	تمتلك الذرات بروتونات وإلكترونات فقط
	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

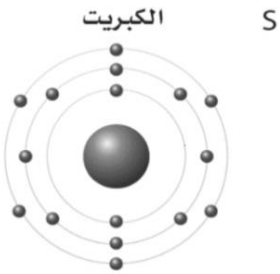
1.3	**النموذج الموضح في الشكل التالي يوضح أحد النماذج الذرية، بماذا يسمى هذا النموذج؟** 	
	A	**بور**
	B	طومسون
	C	رذرفورد
	D	دالتون

1.4	أي من التالي يمثل الرمز الكيميائي لعنصر الهيدروجين؟	
	A	He
	B	**H**
	C	h
	D	Hy

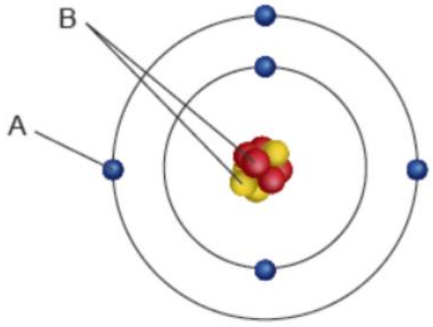
1.5	ما عدد الالكترونات لذرة الألمنيوم؟ 	
	A	1
	B	**13**
	C	14
	D	27

1.6	أي الصيغ التالية تعبر عن مركب كيميائي؟	
	A	**CO_2**
	B	H_2
	C	Ca
	D	Na

1.7	**أي الجسيمات الذرية تقع خارج النواة؟**	
	A	البروتون
	B	**الالكترون**
	C	النيوترون
	D	أشعة ألفا

1.8	**أي الأرقام التالية تعبر عن العدد الذري للذرة في الشكل المجاور؟** 	
	A	17
	B	18
	C	15
	D	**16**

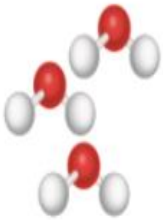
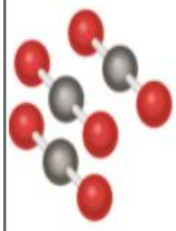
1.9	**أي المصطلحات التالية يعبر عن أصغر وحدة بنائية للمادة <u>ولا يمكن</u> تجزئتها لما هو أصغر؟**	
	A	**الذرة**
	B	المادة
	C	الجزيء
	D	العنصر

1.10	**ماذا يمثل الرمز A؟** 	
	A	النواة
	B	النيوترون
	C	البروتونات
	D	**الإلكترونات**

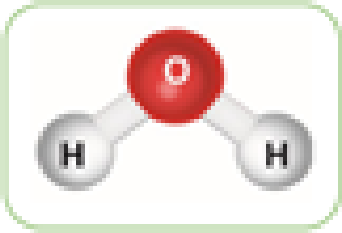
الأسئلة المقالية: (من السؤال الثاني إلى السؤال العاشر / ..... درجة)

السؤال الثاني 6/

أ-أي من النماذج الآتية يمثل جزيئات لعنصر وأي منها يمثل جزيئات لمركب؟

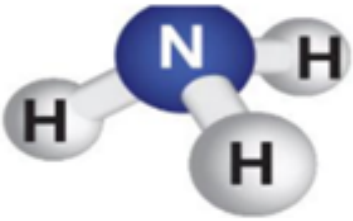
	e	d	c	b	a
					
جزيء (عنصر/مركب)	مركب	عنصر	مركب	مركب	عنصر

ب- ما **أسم** العناصر في نموذج الجزيء امامك:



أكسجين وهيدروجين

O, H

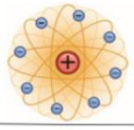
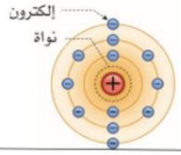


أكسجين ونيتروجين

O, N

السؤال الثالث 6/

أ- أكمل الجدول التالي:

العالم	دالتون	طومسون	رذرفورد	بور
				
وصف النموذج	لا يمكن تجزئة الذرة. تكون الذرات متطابقة في عنصر ما.	كرة صلبه مصمته تنتشر بها الشحنات السالبة	الشحنة الموجبة موجودة في مركز الذرة.	الذرة معظمها فراغ وتحتوي داخلها بروتونات موجبة ونيوترونات متعادلة والكترونات سالبة تدور حول النواه في مستويات الطاقة

السؤال الرابع 6/

أ- صنف المواد الآتية إلى (مركب، عنصر) بوضع علامة؟

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

أ – أدرس الأشكال أدناه ثم اجب عن الأسئلة:

أ. ما رمز الجزيء الموضح أعلاه ؟

الإجابة : H_2

ب. ما نوع الجزيء الموضح أعلاه؟

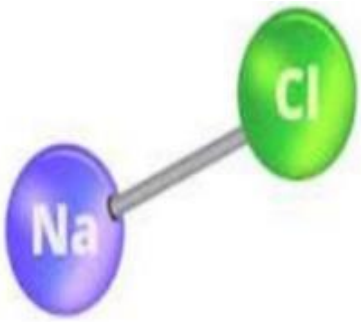
الإجابة : جزيء عنصر

ج. ما عدد الذرات المكونة لهذا الجزيء؟

الإجابة : 2

د. ما العناصر المكونة للجزيء الموضح أعلاه؟

الإجابة : الهيدروجين



أ. ما رمز الجزيء الموضح أعلاه ؟

الإجابة : NaCl

ب. ما نوع الجزيء الموضح أعلاه؟

الإجابة : جزيء مركب

ج. ما عدد الذرات المكونة لهذا الجزيء؟

الإجابة : 2

د. ما العناصر المكونة للجزيء الموضح أعلاه؟

الإجابة : الصوديوم والكلور

انتهت الأسئلة،