نشاط على وحدة الذرات

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية	
موقع فايلاتي ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف الثامن ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-11-28 14:53:15	
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	المزيد من مادة علوم:
إعداد: سعود عبدالله الصبحي	

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن					
صفحة المناهج العمانية على فيسبوك					

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول	
مراجعة دروس الوحدة الخامسة تغيرات المادة وأسئلة امتحانات نهائية مع نماذج الإجابة	1
مراجعة دروس الوحدة الثالثة الضوء وأسئلة امتحانات نهائية مع نماذج الإجابة	2
مراجعة دروس الوحدة الأولى النباتات وأسئلة امتحانات نهائية مع نماذج الإجابة	3
مراجعة دروس الوحدة الثانية العناصر والمركبات وأسئلة امتحانات نهائية مع نماذج الإجابة	4
عرض بوربوينت لدرس المجموعات الغذائية	5

سعود عبدالله الصبحي
معلم أول كيمياء
منصة سمو أكاديمي

نشاط 4 – ثامن - علوم

1-2 الذرات
2-2 الذرات والمخاليط
3-2 الجدول الدوري

9- عرف الذرة.

[1] _____

10- كم عدد الذرات التي تكون جزيء الكبريت؟ (ظلل الشكل ▭ أمام الإجابة الصحيحة)

▭ ذرتين متماثلتين ▭ أربع ذرات متماثلة

▭ ست ذرات متماثلة ▭ ثمان ذرات متماثلة [1]

٩- صل بين العمود الأول وما يناسبه من العمود الثاني :

العمود الأول	العمود الثاني
الذرة	مادة مكونة من نوع واحد من الذرات
العنصر	شيء يتكون من مادتين أو أكثر لم يتحدا معا
المخلوط	مادة تتكون من اتحاد عنصرين أو أكثر معا
	أصغر جزء في المادة غير قابل للانقسام

أ. مادة تتألف من نوع واحد من الذرات فقط هي؟ [1]

(ظلل الدائرة المرسومة بجوار الإجابة الصحيحة)

○ الذرة ○ الجزيء

○ العنصر ○ المركب

4) من خلال معرفتك بتركيب الذرة. صل بين الجسيمات في العمود الأيمن والخواص التي تناسبها في العمود الأيسر: [2]

الجسيمات	الخواص
الكترونات	توجد داخل النواة وشحنتها موجبة
بروتونات	توجد داخل النواة وشحنتها سالبة
نيوترونات	توجد داخل النواة وهي عديمة الشحنة
	توجد خارج النواة وشحنتها سالبة

@saud51984

٢ - صل بين العنصر ورمزه الكيميائي.

العنصر	الرمز الكيميائي
ماغنسيوم	Mn
	C
كالسيوم	Ca
	Mg

ب-تمثل الصورة المقابلة عنصر الألومنيوم ، أدرسيها ثم أجيب عن الأسئلة التالية

13
الألومنيوم
27

أ- ما رمز عنصر الألومنيوم ؟.....(درجة)

ب-ما عدد البروتونات ؟.....(درجة)

أ) ضع علامة (√) أمام كل عبارة من العبارات في الجدول الآتي: [2]

العبارة	صواب	خطأ
تتكون الذرة من بروتونات ونيوترونات وإلكترونات.		
تتكون الذرة من نواة وإلكترونات.		
ليس للذرة شحنة كلية؛ لأن الشحنة الموجبة التي تدور حول النواة تساوي الشحنة السالبة في مركز الذرة.		

@smo_academy للتسجيل - 71929229 علوم - ثامن أ/ سعود الصبحي

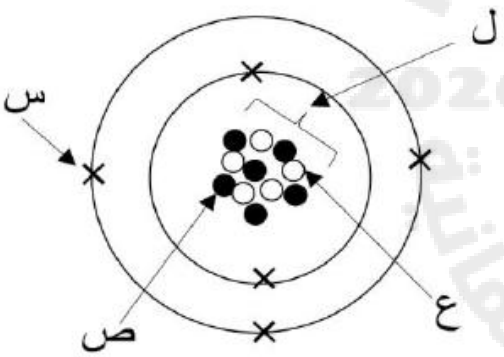
@saud51984

4) من خلال معرفتك بتركيب الذرة. صل بين الجسيمات في العمود الأيمن والخواص التي تناسبها في العمود الأيسر: [2]

الجسيمات	الخواص
الكترونات	توجد داخل النواة وشحنتها موجبة
بروتونات	توجد داخل النواة وشحنتها سالبة
نيوترونات	توجد داخل النواة وهي عديمة الشحنة
	توجد خارج النواة وشحنتها سالبة

8- الشكل (8-1) يوضح تركيب أحد الذرات.

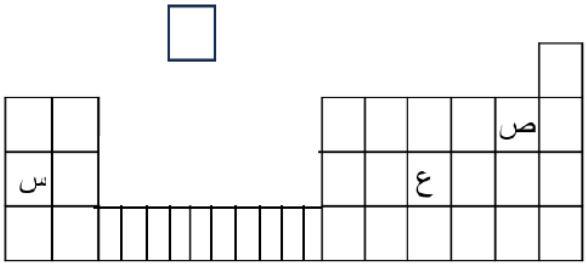
صل بين الجسيمات في العمود الأيمن وما يناسبها من الرموز في العمود الأيسر.



الجسيمات	الرموز
بروتون	س
الكترون	ص
نيوترون	ع
	ل

6- الشكل (6-1) يوضح جزء من مخطط الجدول الدوري.

صل بين نوع العنصر من العمود الأيمن وجميع الرموز التي تناسبه من العمود الأيسر: [2]

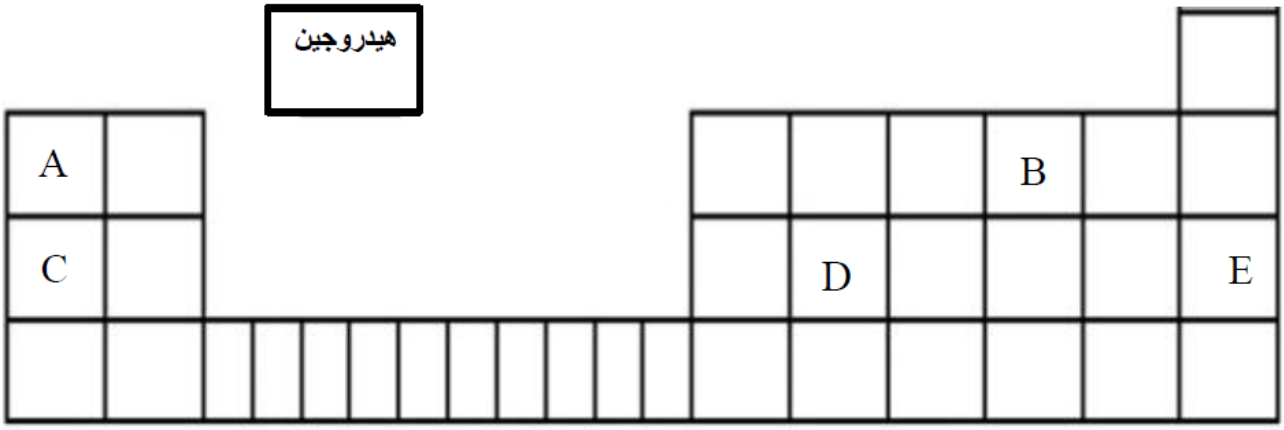


الشكل (6-1)

نوع العنصر	الرمز
عنصر لا فلزي	س
عنصر فلزي	ص
	ع

أكاديمي
@smo_academy للتسجيل - 71929229 علوم - ثامن أ/ سعود الصبحي

٧- الجدول الدوري التالي يوضح ترتيب بعض العناصر الكيميائية والتي تم التعبير عنها بالرموز الافتراضية كما هو موضح في الجدول:

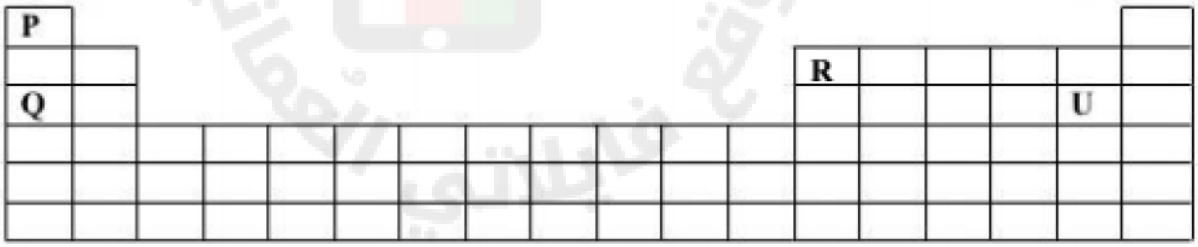


أ- أكتب رمز عنصر يوجد في نفس الدورة للعنصر A .....

ب- رقم المجموعة للعنصر D هو .....

ج- أكتب رمز العنصر المذكور اسمه في الجدول أعلاه.....

1- في الشكل المجاور يمثل لجزء من الجدول الدوري للعناصر الكيميائية حيث تمثل (P,Q,R,U) رموز لعناصر كيميائية مجهولة في الجدول



أ)صل بخط بين رمز العنصر وخصائصه:

P	عنصر يقع في الدورة الثالثة والمجموعة الاولى
Q	عنصر عدده الذري يساوي 9
R	عنصر يقع في الدورة الأولى
U	عنصرشبه فلزي يقع في المجموعة الثالثة