

## مراجعة الفصل التاسع - علوم خامس الفصل الدراسي الثالث

ضع-ي المصطلح المناسب أمام العبارة المناسبة فيما يأتي :

[ العنصر - النيوترونات - مندليف - الإلكترونات ]

- ١-..... مادة نقية لا يمكن تجزئتها إلى مواد أصغر عن طريق التفاعلات الكيميائية.
- ٢-.....رتب العناصر في جدول سمي الجدول الدوري .
- ٣-..... جسيمات موجودة داخل النواة متعادلة الشحنة .
- ٤-.....جسيمات شحنتها سالبة تدور في الفراغ حول النواة .

الذرات متعادلة كهربائياً، فسر-ي هذه العبارة ؟

اختر-ي الإجابة الصحيحة :

أصغر وحدة في العنصر تحمل صفاته.....		
أ-العنصر	ب-الجزيء	ج-الذرة
تحتوي نواة الذرة على جسيمات موجبة تسمى.....		
أ-الإلكترونات	ب-البروتونات	ج-النيوترونات
جسيمات تتكون من اتحاد ذرتين أو أكثر معاً.....		
أ-العناصر	ب-الجزئيات	ج-الذرات
أي العبارات الآتية تصف اللافلزات ؟		
أ-جميعها موصلة للتيار الكهربائي	ب-يوجد في الحالة الصلبة و السائلة والغازية	ج-جميعها نشطة كيميائياً
أي المواد التالية من أشباه الفلزات ؟		
أ-النحاس	ب-البورون	ج-الحديد
أي المواد التالية تستعمل عادة للقضاء على البكتيريا ؟		
أ-الصوديوم	ب-الكلور	ج-النيتروجين

ما التصنيف الأفضل للمادة أو للمواد التي تكون قطعة النقد المبينة في الشكل ؟؟



[ فلز — جزيء — شبه فلز — لا فلز ]

ما السبب في كلا مما يأتي :

يستعمل الحديد في أعمال البناء وصناعة هياكل السيارات ؟

تصنع مقابض أدوات المطبخ من الخشب أو البلاستيك ؟

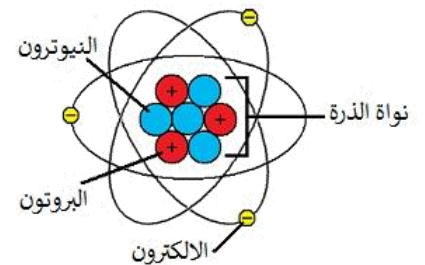
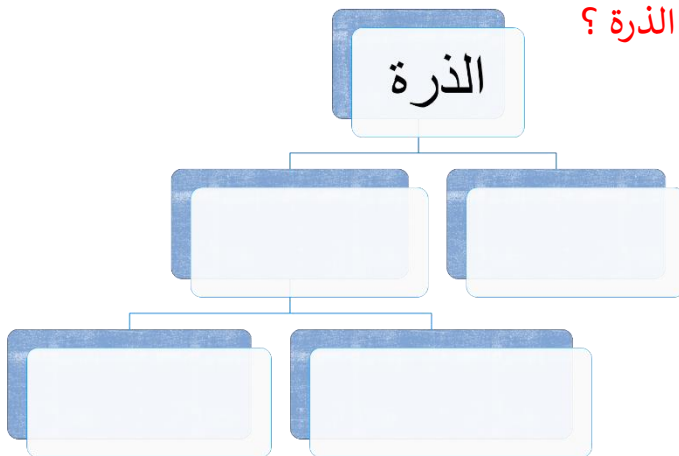
قارن-ي بين الفلزات و اللافلزات حسب ما هو مطلوب؟

اللافلزات	الفلزات	
		التوصيل للحرارة و الكهرباء
		الموقع في الجدول الدوري
		قابليتها للطرق و السحب
		توجد في الحالة
		مثال

فيم تستخدم العناصر التالية؟

	الكور
	السليكون
	التيتانيوم

أكمل-ي خريطة المفاهيم التي تمثل مكونات الذرة ؟



- ١- تقع الفلزات في الجانب الأيسر و الأوسط من الجدول الدوري ( ) .
- ٢- توجد اللافلزات في الحالة الصلبة أو السائلة أو الغازية ( ) .
- ٣- تسمى العناصر التي لها خصائص بين الفلزات و اللافلزات أشباه الفلزات ( ) .
- ٤- أكثر العناصر شيوعاً في الفضاء الخارجي الأكسجين ( ) .
- ٥- توجد الفلزات جميعاً في الحالة السائلة ( ) .
- ٦- قدرة المادة على إعادة التشكل تسمى القابلية للطرق و السحب ( ) .
- ٧- تصطف العناصر في الجدول الدوري في صفوف تسمى مجموعات ( ) .

---

**الجد والاجتهاد و تحمل المسؤولية طريقك نحو التفوق و النجاح**

**أ/عبير الجناعي**