



الفصل الدراسي الأول 2025

ورقة عمل تدريبية (2)
اليوم والتاريخ: العلوم / الذرات و الجزيئات - الجدول الدوري
الصف : السادس

- الذرة : أصغر جزء من العنصر تكتسبه خصائصه التي تميزه عن غيره من العناصر و هي جسم متناهي في الصغر لا يمكننا رؤيته بالمجهر الضوئي المركب .
- قارن بين مكونات الذرة من خلال الجدول الآتي :

مکان وجوده	الشحنة	رمز المكون	مكون الذرة
			بروتون
			نيوترون
			إلكترون

- تحدد هوية العنصر عن غيره من العناصر بـ عدد عل: الغرافيت و الألماس يتكونان من ذرات الكربون إلا أن لهما استخدامات مختلفة .
- العنصر : هو مادة نقية تتكون من نوع واحد من الذرات لا يمكن تجزئتها إلى مواد أبسط منها بالطرق الكيميائية أو الفيزيائية البسيطة .
- توجد بعض العناصر على شكل ذرات منفردة ، مثل : الذهب (Au) ، الألمنيوم (Al) ، وبعضها يوجد على شكل جزيئات .
- الجزيء : يتكون من اتحاد ذرتين أو أكثر من النوع نفسه أو من أنواع ذرات مختلفة ، لذلك قد يكون الجزيء عنصر أو مركب .
- جزيء الماء H_2O يتكون من اتحاد جزيء ثاني أكسيد الكربون CO_2 يتكون من اتحاد.....

الجدول الدوري

تصنف العناصر بحسب خصائصها الفيزيائية إلى :

أشبه فلزات

لافزات

فلزات

- تتشابه عناصر المجموعة الواحدة في الجدول الدوري في خصائصها الفيزيائية و الكيميائية .
- فسر : سمي الجدول الدوري بهذا الأسم .

1. مستعيناً بالجدول الدوري المرفق أكمل الجدول الآتي بما يناسبه:

رقم الدورة	رقم المجموعة	الرمز	اسم العنصر
			الهيدروجين
			ليثيوم
			صوديوم
		K	
		Mg	
			كالسيوم
		Ba	
		B	
		Al	
		C	
		Si	
			نيروجين
			اكسجين
			كلور
			يود