



الفصل الدراسي الأول 2025

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

- الذرة : أصغر جزء من العنصر تكسبه 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 :

مكون الذرة	رمز المكون	الشحنة	مكان وجوده
بروتون			
نيوترون			
إلكترون			

- تحدد هوية العنصر عن غيره من العناصر بـ عدد
- علل: 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) ، و بعضها 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 :



- 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:

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