

## ورقة عمل (1) المرحلة (6-8) الذرات و الجزيئات

### وحدة المادة

الفصل الدراسي الأول | 2024-2023

اسم الطالب/ة: .....  
التاريخ: / /  
الأهداف

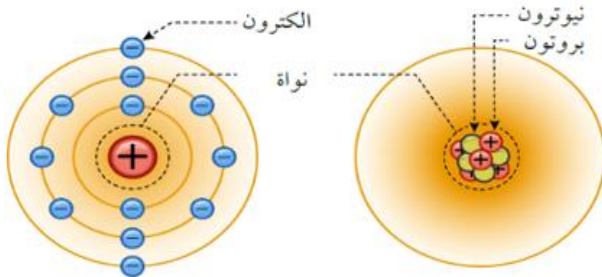
(1) يتعرف الطالب مكونات المادة. (2) يوضّح المقصود بالذرة و يتعرّف مكوناتها .

(3) يصف نموذج الذرة .

**تدريب (1): أ) مم تتكوّن المادة؟**

**ب) أوضّح المقصود بالذرة؟**

**ب) كيف يمكن رؤية الذرات؟**



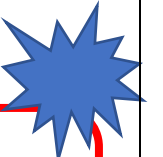
تدريب (2): أ) أكمل الجدول الآتي الذي يوضح مكونات الذرة :

مكان وجوده	الشحنة	رمز المكون	مكون الذرة
			البروتون
			النيوترون
			الإلكترون

ب) أي من مكونات الذرة يُحدّد هوية العنصر؟  
ج) أذكر مثال يوضّح أنه لا يوجد عنصران تحوي ذراتهما العدد نفسه من البروتونات؟

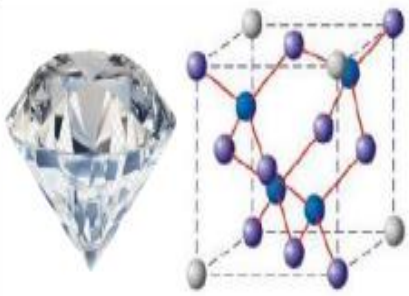
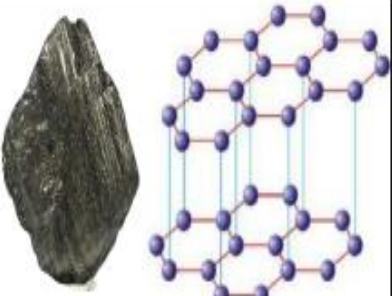
تدريب (3): أصف نموذج الذرة الذي اتفق العلماء على تمثيله؟ (املأ الفراغ)

- 1) شكله \_\_\_\_\_.
- 2) مركزه \_\_\_\_\_ يحتوي على \_\_\_\_\_ و \_\_\_\_\_.
- 3) تدور \_\_\_\_\_ في مدارات حول النواة.



تختلف المادة خصائصها حسب ترتيب الذرات فمثلا الفحم (الغرافيت) و الألماس كلاهما من عنصر **الكربون** لكن اختلاف ترتيب الذرات جعلهما مادتين مختلفتين.

تدريب (4): املأ الجدول الآتي:

الألماس	الغرافيت	
		خصائصه
		ترتيب الذرات
		استخدامه
		

تدريب (5):

**المفاهيم والمصطلحات:** أضع المفهوم المناسب في الفراغ:

- (.....): مادة نقية تتكون من نوع واحد من الذرات لا يمكن تجزئتها إلى أبسط منها بالطرائق الكيميائية أو الفيزيائية البسيطة.
- (.....): يتكون من اتحاد ذرتين أو أكثر من النوع نفسه أو من أنواع ذرات مختلفة بمشاركة الإلكترونات.

ملاحظة: يعبر عن الجزيء برمز يدل على أنواع الذرات المكونة له ورقم يدل على عدد كل منها



تدريب (6): املأ الجدول الآتي:

شكله	يتكون من	الصيغة	الجزء
			الأكسجين
			الهيدروجين
			ثاني أكسيد الكربون
			الماء

تدريب (7): أرسم نموذجاً لذرة عنصر الليثيوم ، لديها 3 بروتونات ، و 4 نيوترونات و 3 إلكترونات .