

جذادة بيداغوجية

- ❖ مدة الإنجاز : 3 ساعات
- ❖ الأستاذ : ياسين برشيل
- ❖ المؤسسة : إعدادية الزمخشري

❖ المادة : الفيزياء والكيمياء

❖ المحور : المواد

❖ المستوى : السنة الثانية إعدادي

٤٦ عنوان الدرس : الجزيئات والذرات

المراجع المعتمدة	الأدوات الديداكتيكية	الأهداف التعليمية	الكافيات المستهدفة	المكتسبات القبلية
<ul style="list-style-type: none"> ❖ في رحاب العلوم الفيزيائية. ❖ واحة العلوم الفيزيائية ❖ المذكرة رقم 120 . ❖ دليل البرامج والتوجيهات التربوية الخاصة بمادة الفيزياء والكيمياء سلك التعليم الثانوي الإعدادي . 	<ul style="list-style-type: none"> ❖ الكتاب المدرسي . ❖ الحاسوب . ❖ مساطط . 	<ul style="list-style-type: none"> ❖ التعرف على مفهوم الجزيئة والذرة . ❖ كتابة رموز بعض الذرات . ❖ كتابة الصيغة الكيميائية للجزيئات . ❖ التمييز بين الجسم البسيط والجسم المركب . 	<ul style="list-style-type: none"> ❖ القدرة على الملاحظة العلمية . ❖ استعمال النهج العلمي للإجابة عن تساؤلات حول التحول الكيميائي للمادة . ❖ اكتساب معرفة بدئية حول مكونات المادة. 	<ul style="list-style-type: none"> ❖ مكونات الهواء . ❖ الخليط متجانس . ❖ تفسير الحالات الثلاث للمادة بإستعمال النموذج الجزيئي .

★ الوضعية – المشكلة : الهواء خليط طبيعي متجانس يتكون من عدة أجسام غازية، وبالأساس من ثاني الأزوت وثاني الأوكسجين.
 ↗ فما هي مكونات هذه الأجسام ؟ كيف نفسرها باعتماد النموذج الجزيئي ؟

التحفيظ	الأنشطة التعليمية - التعلمية		الأهداف التعليمية	محاور الدرس
نحو	نشاط المتعلم	نشاط الأستاذ		
تقويم تشخيصي : طرح أسئلة تتعلق بالتعلمات السابقة.	نشاط المتعلم يجيب المتعلم على جميع الأسئلة المتعلقة بالدرس السابق.	نشاط الأستاذ يذكر الأستاذ بالمكتسبات السابقة وذلك بطرح الأسئلة التالية : <ol style="list-style-type: none"> 1. ما هي خصائص الهواء ؟ 2. ما هي مكونات الهواء ؟ 3. بماذا نمثل الحالات للمادة ؟ 	I – الذرات والجزيئات يطرح الأستاذ الوضعية – المشكلة يدون الأستاذ الفرضيات على السبورة يأخذ الأستاذ قطعة طباشير ويجزئها إلى أن يحصل على جسم صغير جدا لا يمكن تقسيمه.	I. الذرات تعرف مفهوم الذرة، ورتبة قدر قطرها

ذ. ياسين برشيل

أ. تعريف

تقويم تكويني 1 :

١. حدد من بين الصيغ الكيميائية التالية صيغة الجزيئات ورموز الذرات : CO ، CH_4 ، CO_2 ، H_2 ، C_4H_{10} ، O ، N

يلاحظ التلاميذ المحاكاة.

يتعرف رموز بعض الذرات وكيفية اشتقاقها.

يتم توظيف برنامج محاكاة لإبراز مكونات المادة.
يعرض على المتعلم نماذج بعض الذرات.

يشير الأستاذ إلى أن النموذج مجرد تصور يبسط التفسير في مجال محدود ولا ينفي التعامل معه على أنه الحقيقة.

معرفة أسماء الرموز الكيميائية لبعض الذرات O و N و C و Cl و H

ب. نموذج الذرة

أ. تعريف

تقويم تكويني 2 :

ت تكون جزيئة البروبان من 3 ذرات كربون و 8 ذرات هيدروجين.

١. اكتب صيغة جزيئة البروبان ؟
٢. حدد معلا جوابك، هل البروبان جسم بسيط أو مركب ؟

يلاحظ المتعلّم المحاكاة.

يتوصّل المتعلّم إلى أن الجزيئه دقيقة صغيرة جداً تتكون من ذرة واحدة مستقرة أو مجموعة من الذرات، متشابهة أو مختلفة مرتبطة فيما بينها بكيفية معينة.

يتوصّل التلاميذ إلى النموذج الجزيئي والصيغة الكيميائية لجزيئه العناصر الكيميائية المعروضة في الجدول.

صياغة الإستنتاج.

تدوين الخلاصة.

يطلب من التلاميذ ملأ الجدول التالي :

اسم الجزيئه الكيميائية	صيغتها الكيميائية	النموذج الجزيئي
ثاني الأوكسجين		
ثاني الأزوت		
الأرغون		
الميثان		
الماء		
ثاني أوكسيد الكربون		

تقويم إجمالي :
تمرين رقم 6 صفحة 32 كتاب في رحاب العلوم الفيزيائية

يملّي الخلاصة

يعرض الأستاذ على المتعلّم نماذج لجزيئات مختلفة، ويطلب منه تصنيفها مع تحديد معيار التصنيف، للتأسيس لمفهوم الجسم البسيط والمركب.

كتابة الصيغة الكيميائية لبعض الجزيئات.

ب. الكيميائي

ج. النموذج الجزيئي

II - الجسم البسيط و الجسم المركب

التمييز بين الجسم البسيط والجسم المركب

يتذكر المتعلّم المكونات الأساسية للهواء ونسبها.

ملاحظة الوثيقة ثم الإجابة على الأسئلة المطروحة.

يتوصّل التلاميذ إلى أن التركيب الجزيئي للهواء مماثل لتركيبه الحجمي، أي يحتوي على 80 جزيئه ثانوي الأزوت و 20 جزيئه ثانوي الأوكسجين.

يطرح الأستاذ السؤال التالي : ما مكونات الهواء الأساسية وما نسبتها ؟

يطلب الأستاذ من المتعلّمين ملاحظة الوثيقة المعروضة في النشاط الأول صفحة 27 كتاب في رحاب العلوم الفيزيائية، مع الإجابة على أسئلة النشاط.

يطلب الأستاذ من التلاميذ تمثيل مكونات الهواء باستعمال النموذج الجزيئي.

تفسير قابلية الهواء للإنضغاط والتتوسع بإعتماد النموذج الجزيئي

III - التفسير الجزيئي للهواء

أ. النشاط الأول

ب. خلاصة