

الفصل التاسع

المقارنة بين أنواع المادة

الدرس الأول

العناصر

اختبر نفسي

الفكرة الرئيسة والتفاصيل: ماذا يعني أن
المادة تتكون من وحدات بنائية؟

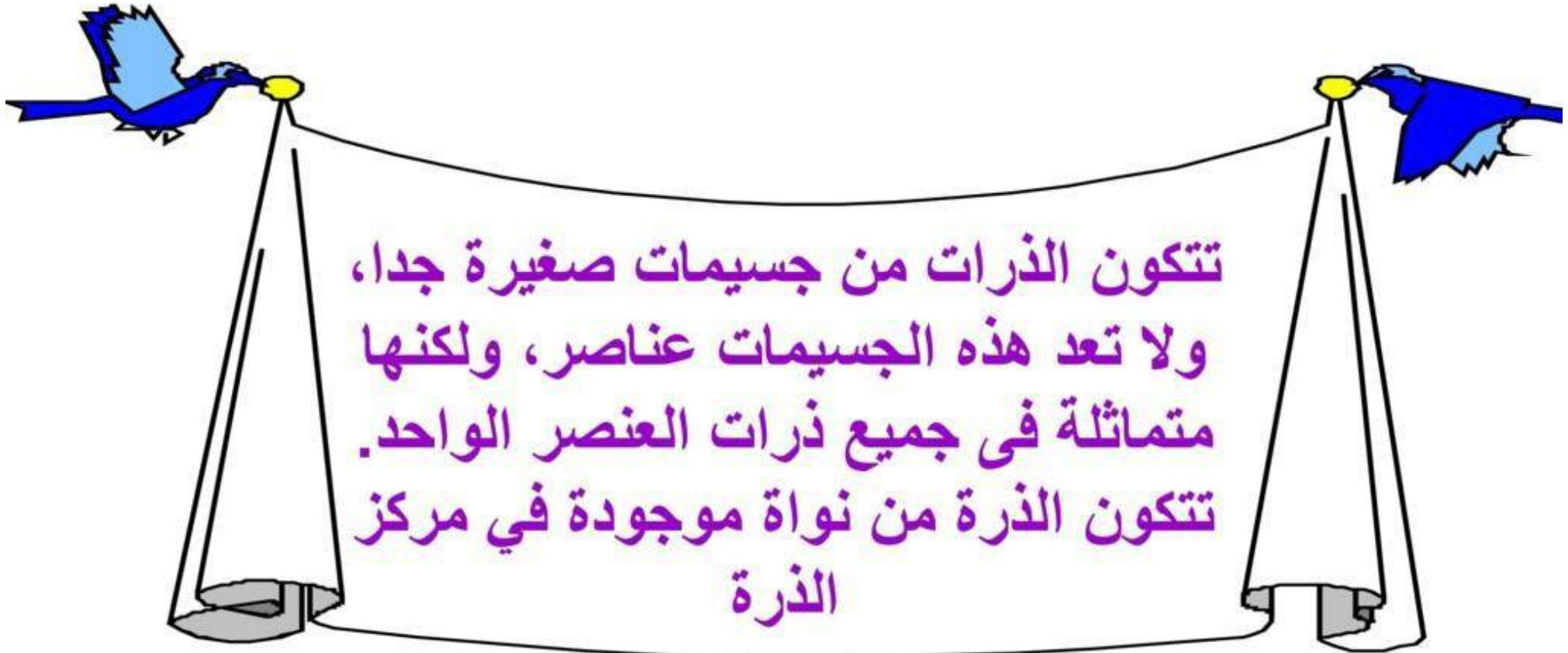
تتكون جميع المواد من وحدات بنائية هي ذرات
العناصر وجميع المواد تتكون من مجموعة من
العناصر.

اختبر نفسك

التفكير الناقد: إذا اتحد عنصران وكونا مادة جديدة،
فهل هذه المادة الجديدة عنصر؟ أوضح إجابتي.

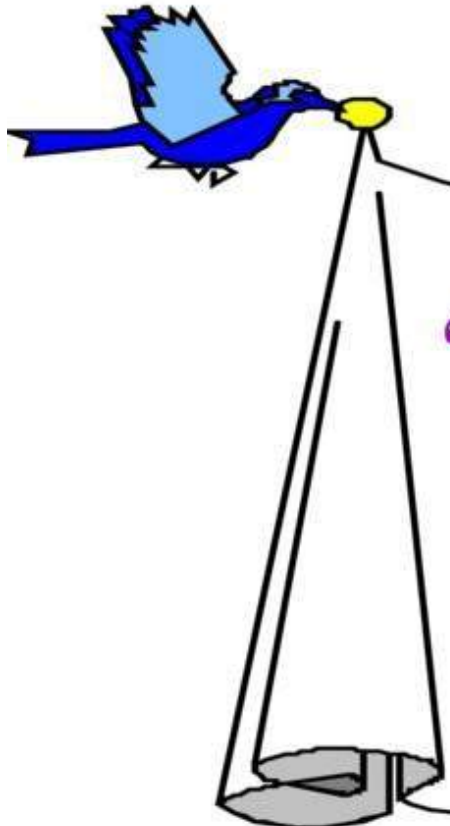
**لا؛ لأن المادة الجديدة يمكن تجزئتها إلى
عنصرين مختلفين.**

مم تتكون الذرات والجزيئات؟



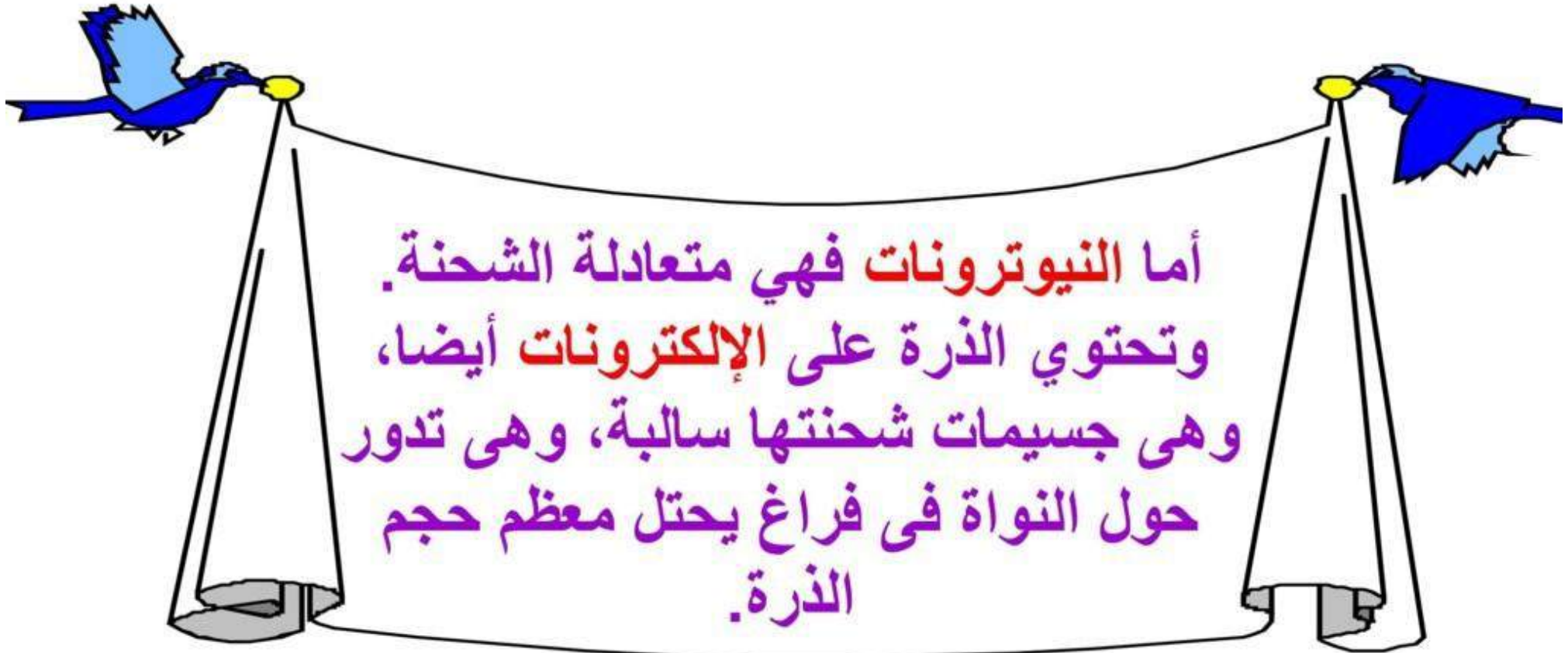
تتكون الذرات من جسيمات صغيرة جدا،
ولا تعد هذه الجسيمات عناصر، ولكنها
متماثلة في جميع ذرات العنصر الواحد.
تتكون الذرة من نواة موجودة في مركز
الذرة

مم تتكون الذرات والجزيئات؟



وتحتوي النواة على نوعين من الجسيمات،
هما البروتونات والنيوترونات. وتحمل
البروتونات شحنات موجبة. ويسمى عدد
البروتونات في نواة الذرة بالعدد الذري،
وهو الذي يحدد نوع العنصر.

مم تتكون الذرات والجزيئات؟



أما النيوترونات فهي متعادلة الشحنة.
وتحتوي الذرة على الإلكترونات أيضا،
وهي جسيمات شحنتها سالبة، وهي تدور
حول النواة في فراغ يحتل معظم حجم
الذرة.

مم تتكون الذرات والجزيئات؟

والذرات متعادلة كهربائياً؛ لأن عدد البروتونات الموجبة يساوي عدد الإلكترونات السالبة. فذرة عنصر الأكسجين مثلاً تحتوي على 8 بروتونات موجبة، و 8 نيوترونات متعادلة في النواة. ويدور حول النواة 8 إلكترونات سالبة الشحنة.

اختبر نفسي

الفكرة الرئيسة والتفاصيل: كيف تختلف الذرات عن الجزيئات؟

الذرات أصغر أجزاء العنصر أما الجزيء فيتكون من ذرتين أو أكثر وتكون الجزيئات لها خصائص تختلف عن خصائص الذرات المكونة لها.

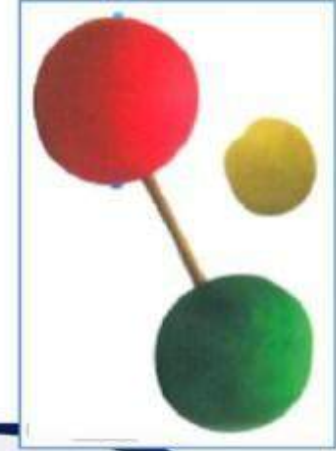
اختبر نفسي

**التفكير الناقد: هل معظم حجم الجزيئات فراغ؟
أفسر إجابتي.**

نعم، فالجزيئات تتكون من ذرات ومعظم حجم الذرات فراغ.



داخل الذرات والجزيئات



1 - أعمل نموذجاً. أستعمل عيدان تنظيف الأسنان لربط 8 كرات من المعجون الأحمر بحجم حبة العنب لتمثل البروتونات، و8 كرات من المعجون الأخضر بالحجم نفسه لتمثل النيوترونات في نواة ذرة الأكسجين. وأصنع 8 كرات صغيرة بحجم حبة العدس تقريبا بلون مختلف. وأضعها حول النواة لتمثل الإلكترونات.



داخل الذرات والجزيئات

2- أعمل نموذجاً آخر لذرة أكسجين، وأشارك مع زميلي في الصف لربط ذرتي الأكسجين بعودين، وذلك بربط إلكترونين من كل ذرة. وهذا يمثل جزيء الأكسجين (O_2).



داخل الذرات والجزيئات

3- **أقارن.** شكل النموذج الذي عملته بصورة الشكل
في هذا الكتاب .



داخل الذرات والجزيئات

4- **أتواصل.** أرسم في ورقة منفصلة صورة للذرات والجزيء بحيث تبين أشكالهما الحقيقيه بصورة أفضل.



داخل الذرات والجزيئات

5- تتحرك الإلكترونات في الجزيء وأحيانا تنتقل بين الذرات. كيف يمكنني تمثيل ذلك في النموذج؟
يمكن تحريك كرات المعجون الصغيرة من ذرة إلى أخرى.

اختبر نفسي

الفكرة الرئيسة والتفاصيل: لماذا يكثر
الأكسجين والهيدروجين في الحيوانات
وعلى الأرض؟

اختبر نفسك

الإجابة

يشكل الأكسجين والهيدروجين الماء.
ويشكل الماء نسبة كبيرة من تركيب الأرض
وأجسام الحيوانات.

اختبر نفسي

التفكير الناقد: ترى, لماذا يكثر تنوع
العناصر على قشرة الأرض مقارنة
بالمحيطات أو الغلاف الجوي؟

اختبر نفسك

الإجابة

لأن العناصر التي توجد في الحالة الصلبة أكثر من العناصر في الحالتين السائلة والغازية فالعناصر الأكثر كثافة توجد أسفل الغلاف الجوي حيث تترسب في القشرة الأرضية على اليابسة وتحت الماء.

مراجعة الدرس

ملخص مصور

تتكون المادة من عناصر.



أفكر وأتحدث وأكتب

2 - المفردات. يسمى أصغر جزء في العنصر
الذرة

أفكر وأتحدث وأكتب

3 - الفكرة الرئيسية والتفاصيل: فيم تتشابه الذرات من الداخل.

التفاصيل	الفكرة الرئيسية
تتحرك الإلكترونات حول النواة.	تتكون الذرات من نواة مركزها تحتوي البروتونات والنيوترونات.
معظم حجم الذرات فراغ.	

أفكر وأتحدث وأكتب

4- التفكير الناقد: يوجد في الطبيعة حوالي 112 عنصراً فقط، بينما يوجد ملايين المواد. هل هذه المواد من العناصر نفسها؟ أفسر إجابتي.

لا؛ لأن العناصر ترتبط بعضها مع بعض أو مع غيرها من العناصر لتكوين مواد جديدة لها صفات جديدة أيضاً.

أفكر وأتحدث وأكتب

5 - أختار الاجابة الصحيحة .

أصغر جزء في المادة ويحمل صفاتها يسمى:

أ - جزيء.

ب - عنصر.

ج - مركب.

د - ذرة.

أفكر وأتحدث وأكتب

6- أختار الاجابة الصحيحة .

أي العناصر التالية أكثر شيوعا على الأرض

أ - النيتروجين.

ب - الهليوم.

د - الحديد.

ج - الكربون.

العلوم والرياضيات

حساب كتلة الأكسجين
تحتوى كتلة عينة من الهواء
على 23,2 % أكسجين. كم
كيلوجرام يلزم للحصول على
46,4 كجم من الأكسجين النقي؟

العلوم والرياضيات

الإجابة

$$\text{كمية الهواء} = (46,4 \times 100) \div 23,2 = 200 \text{ كجم.}$$

الدرس الثاني

الفلزات واللا فلزات
وأشباه الفلزات

اختبر نفسي

أقارن: فيم تتشابه الفلزات؟ فيم تختلف؟

تتشابه الفلزات في: التوصيل للحرارة والكهرباء،
واللمعان، والمرونة، وقابلية الطرق.

الاختلاف: في اللون، والصلابة، والنشاط الكيميائي.

اختبر نفسي

التفكير الناقد: ترى، هل الفلزات الأكثر قساوة قابلة للتشكيل بدرجة أكبر أم أقل من الفلزات اللينة؟ ولماذا؟

الفلزات الأكثر قساوة تكون أكثر مقاومة للتشكيل الخصائص التي تحمي الفلز من الخدش هي نفسها التي تمنعه من الطرق أو الانحناء أو التشكل.

حقيقة

إن 1جم من الذهب يمكن ترقيقه
ليكون مساحة مقدارها 1م²

اختبر نفسي

أقارن: بين إستخدامات كل من النحاس
والألومنيوم ؟

اختبر نفسك

الإجابة

النحاس والألومنيوم يستعملان في أدوات
ومواد توصيل الحرارة والكهرباء مثل أسلاك
التوصيل وأواني الطهي كما يصنع من
الألومنيوم المراة.

اختبر نفسي

التفكير الناقد: كيف يمكنك إستعمال فلز غير نشط كيميائيا، ولا يتميز بقساوة عالية، ولكنه موصل جيد للحرارة؟



القساوة مقابل القابلية للتشكيل

1- ⚠️ **أحذر. ألبس النظارات الواقية لحماية عيوني. أثنى**
أحد أطراف مشبك الورق نحو 90°. ثم أعيد تثبيته إلى
وضعه الأصلي. أجرب العمل نفسه مع سلك نحاسي.



القساوة مقابل القابلية للتشكيل

2- أتوقع. كم مرة يجب أن أكرر الخطوة 1 قبل أن ينكسر مشبك الورق؟ وكذلك السلك النحاسي؟ أجدُ عدد مرات الثني المطلوبة لكسر كل منهما.
ينكسر مشبك الورق أولاً.

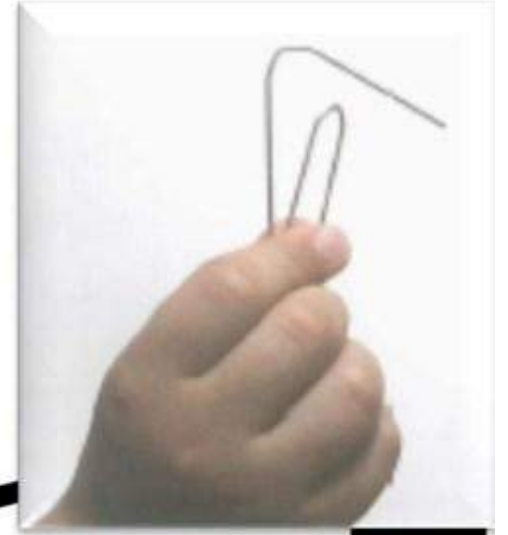


القساوة مقابل القابلية للتشكيل

3- أيهما يخدش الآخر: مشبك الورق ام السلك النحاسي؟
أسجل النتائج بعد محاولة خدش كل منهما للآخر.
مشبك الورق يمكنه خدش السلك النحاسي.



القساوة مقابل القابلية للتشكيل



4- أستنتج. أيُّ الفلزين كان أكثر قساوة؟ وأيُّهما كان أكثر قابلية للتشكيل؟ افسرُ استنتاجي.

الفلز في مشبك الورق كان أكثر قساوة؛ لأنه يخدش السلك النحاسي. أما السلك النحاسي فكان أكثر مرونة لأنه ينثني على نحو أسهل.

اختبر نفسك

أقارن: فيما تتشابه الغازات النبيلة مع عنصر الفلور؟ وفيما تختلف عنه؟

اختبر نفسك

الإجابة

أوجه التشابه: كلا من الغازات النبيلة والفلور هي عناصر لافلزوية في الحالة الغازية في درجة حرارة الغرفة.

أوجه الاختلاف: الفلور نشط كيميائيا أما الغازات النبيلة غير نشطة كيميائيا.

اختبر نفسي

التفكير الناقد: كيف تفسر أن أشباه الفلزات
تتشابه مع الفلزات ولا فلزات؟

اختبر نفسي

الإجابة

أشباه الفلزات هي أقل لمعاناً من الفلزات وأقل توصيلاً للتيار الكهربائي وتشبه اللافلزات في أنها غير قابلة للطرق والسحب.

اختبر نفسي

أقارن: أقارن بين إستعمالات كل من أشباه
الفلزات واللافلزات ؟

اختبر نفسي

الإجابة

كل منهما يستعمل في العزل اللافلزات ومنها الكلور
تستخدم بسبب تفاعلها الكيميائي أما أشباه الفلزات
ومنها السليكون تستخدم بسبب خصائصها الكهربائية.

اختبر نفسي

التفكير الناقد: كيف يمكنك إستعمال غاز
لافلزي وغير نشط كمياً؟

اختبر نفسك

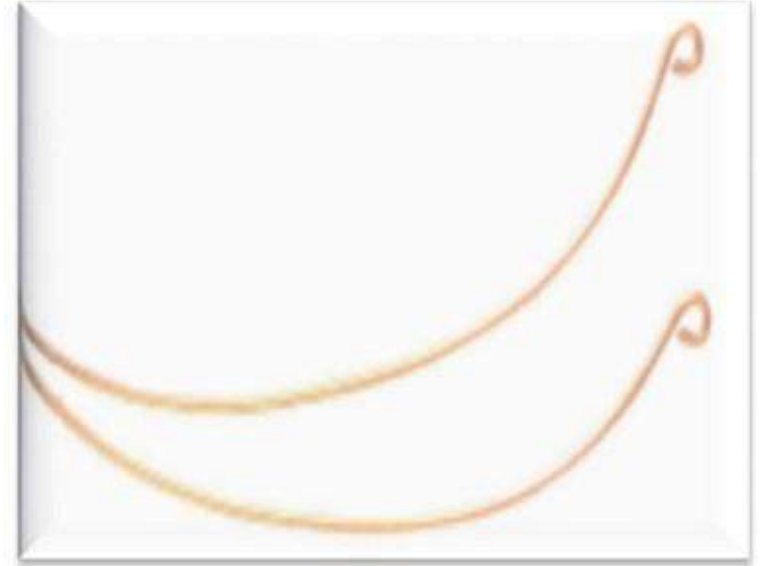
الإجابة

يمكن أن نستخدم غاز لافلزي في المصابيح الكهربائية مثل النيون والأرجون وقد نستخدمه في البالون مثل الهيليوم.

مراجعة الدرس

ملخص مصور

تشكل الفلزات ثلاثة أرباع
العناصر تقريبا.



أفكر وأتحدث وأكتب

1 - الفكرة العامة: كيف تتوقع إذا ما كان العنصر
فلزيا أو لافلزيا أو شبه فلز؟

أفكر وأتحدث وأكتب

الإجابة

الفلز له الخصائص التالية: التوصيل للحرارة والكهربائية وقابلية الطرق والسحب واللمعان أما اللافلز فليس له هذه الخصائص أما الشبه فلز فله خصائص تقع بين خصائص الفلزات واللافلزات.

أفكر وأتحدث وأكتب

2- المفردات: تسمى قدرت المادة على
الإثشاء أو الطي أو التشكيل
القابلية للطرق والسحب.

أفكر وأتحدث وأكتب

3- أقرن ما أوجه التشابه
والإختلاف بين الفلزات واللافلزات؟



أفكر وأتحدث وأكتب

4- التفكير الناقد: كيف يمكنك استعمال الزئبق لعمل مفتاح كهربائي يعمل على إضاءة الصندوق الخلفي للسيارة عند فتحه؟

أفكر وأتحدث وأكتب

الإجابة

وذلك بـتثبيت اسطوانة مملوءة جزئيا بالزئبق في غطاء الصندوق الخلفي للسيارة وعند رفع الغطاء يتحرك الزئبق إلى أسفل الأسطوانة ويغلق الدائرة الكهربائية فيسري التيار الكهربائي.

أفكر وأتحدث وأكتب

5- أختار الاجابة الصحيحة .

أي المواد التالية من أشباه الفلزات؟

أ - النحاس الأصفر.

ب - الحديد.

ج - البورون.

د - النيتروجين السائل.

أفكر وأتحدث وأكتب

6- أختار الاجابة الصحيحة .
أي المواد التالية تستعمل عادة للقضاء على البكتيريا؟

أ - أكسيد الكالسيوم.

ج - الكلور.

ب - الصوديوم .

د - النيتروجين.

العلوم والرياضيات

كيف تجني ثروة؟!
تنتج شركة حاسوب 4 شرائح حاسوبية من
كل 1 جم من عنصر السلكون. فإذا كانت
شريحة الحاسوب الواحدة تباع بـ 500 ريال
سعودي فكم ريال تحصل عليه الشركة نتيجة
أستعملت 100 جم من السليكون؟



العلوم والرياضيات

الإجابة

100 جم من السليكون تنتج : $400 = 4 \times 100$ شريحة.

سعر 400 شريحة = $500 \times 400 = 200000$ ريال سعودي.



العلوم والمجتمع

أشباه الفلزات والمجتمع.
أطلق اسم العصر الحجري على الفترة التي
لم تعرف فيها البشرية الفلزات. ما أثر
اكتشاف أشباه الفلزات على تقدم المجتمع
التقني؟

مراجعة الفصل التاسع



حلول

مادة دراسية

المفردات

1

قدرة المادة على إعداد التشكيل تسمى

القابلية للطرق والسحب



2

توجد البروتونات والنيوترونات
في النواة



3

المادة التي لا يمكن تجزئتها إلى
مواد أبسط منها بالطرائق الكيميائية
العادية تسمى....**العنصر**....



4

اللمعان وسهولة التشكيل،
والتوصيل للحرارة والكهرباء
كلها صفات لـ **الفلز**



5

أصغر وحدة في العنصر، وتحمل

صفات العنصر تسمى **الذرة**



6

شبه الفلز وله خواص بين
المواد الموصلة والعازلة، لذا
يكون شبه الموصل

موقع إلكتروني e أرجع إلى :
www.obeikaneducation.com



7

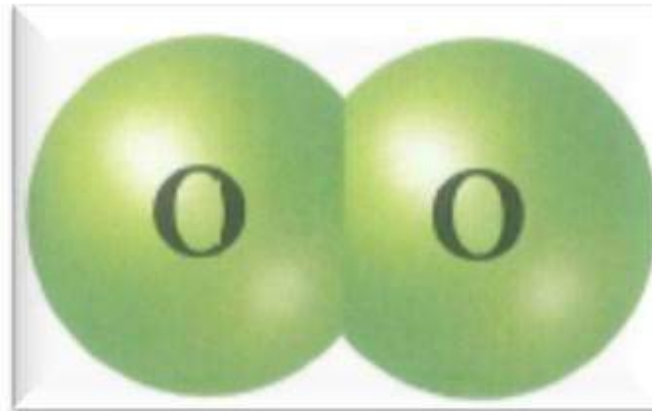
الفكرة الرئيسة. مم تتكون المادة؟

الإجابة

وحدات بنائية تسمى الذرات.

8

أصنف. ما نوع التركيب الذي توضحه الصورة؟
وما مكوناتها؟



الإجابة

جزيء الأكسجين

أستنتج. أختبرت جسما مصنوعا من
عنصر غير معلوم . وقد وجدت أن الجسم
غير موصل للتيار الكهربائي، وغير لامع،
وينكسر بسهولة فكيف أصنف العنصر
المكون منه الجسم؟

الإجابة

هذا العنصر لأفلز.

10

التفكير الناقد: لماذا يعد الإمساك
بقضيب فلزى سلوكاً خطيراً عند
حدوث عاصفة رعدية؟

الإجابة

الفلزات موصلات جيدة للكهرباء فعند إمساك الشخص بالقضيب الفلزي عند حدوث الرعد يؤدي إلى إصابة الشخص بصدمة كهربائية.

**قصة شخصية: اكتب قصة لموقف
قمت فيه باختيار إناء طهي من بين
مجموعة؛ حيث تعرفت صفات كل
إناء, وصنفتها قبل أن تختار أحدها.**

الإجابة

متروك للطالب

الفكرة العامة

الإجابة

أصنف المادة تبعا لخواصها مثل التوصيل الكهربائي والحراري وحالة المادة واللمعان وقابلية الطرق والسحب والمرونة والقساوة.

نموذج اختبار

التالية

السابقة

أختارُ الإجابة الصحيحة :



يمثّل الشكلُ التالي أجزاءَ الذرّةِ وشحنةَ كلّ جزءٍ.
أدرسُ الشكلَ، وأجيبُ عن السؤالين ١ و ٢.

١ أيّ ممّا يلي يدور حول نواة الذرّة؟

أ. الجزيءُ

ب. البروتونُ

ج. النيوترونُ

د. الإلكترونُ

٢ أي مما يلي يحمل شحنة موجبة؟

أ. الجزيء

ب. البروتون

ج. النيوترون

د. الإلكترون



٣ ما التصنيف الأفضل للمادة أو للمواد التي تكون قطعة النقد المبيّنة في الشكل أدناه؟

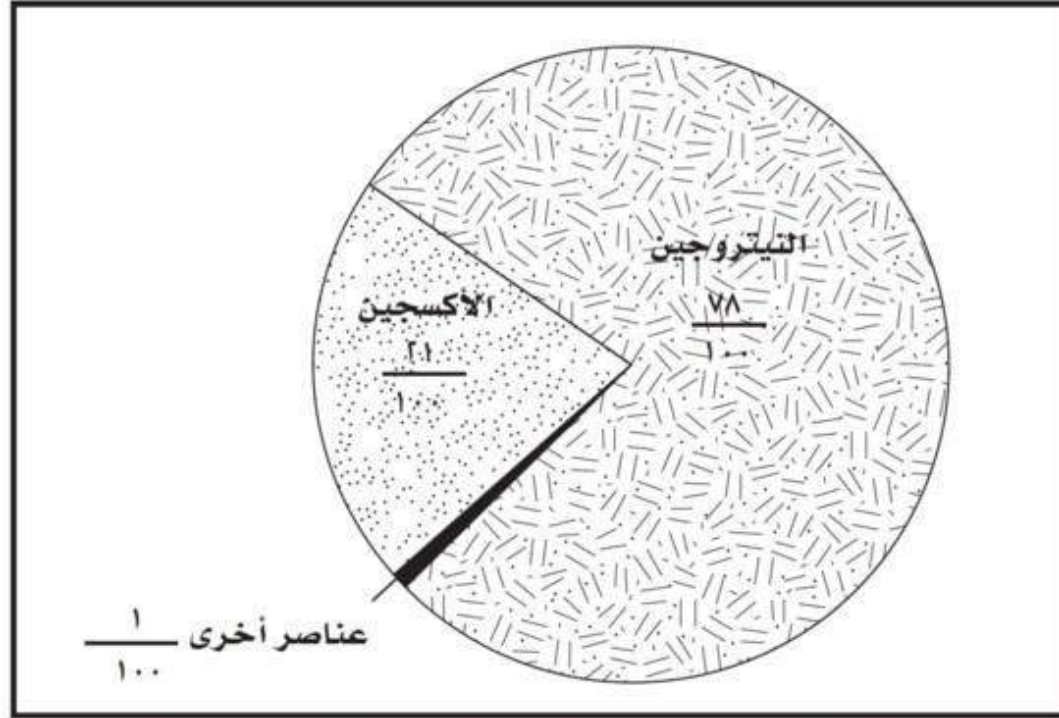
أ. فلزّ

ب. جزىء

ج. شبه فلزّ

د. لا فلزّ

٤ يمثل الشكل التالي توزيع العناصر في:



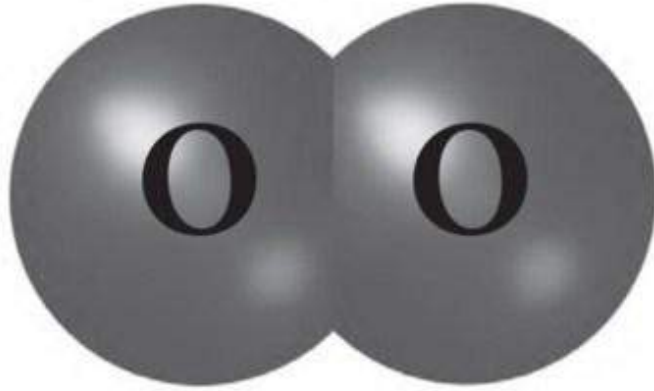
أ. القشرة الأرضية

ب. الغلاف الجوي للأرض

ج. أجسام الكائنات الحية

د. مياه المحيط

٥ أدرس الشكل التالي:



ما الوصف الأفضل للتركيب الذي يمثله الشكل؟

- أ. نواة ذرة الأكسجين
- ب. ذرة الأكسجين
- ج. عنصر الأكسجين
- د. جزيء الأكسجين

٦

أيُّ الاختباراتِ الآتيةِ يُمكنُ أن تساعدني لأميّزَ
ما إذا كانتِ المادةُ التي أختبرُها فلزًّا أم لا فلزًّا؟

أ. طَرَقُ المادةِ بالمطرقةِ لاختبارِ قابليّتها
للطَرَقِ

ب. خَدَشُ المادةِ بقطعةٍ منَ الزجاجِ لاختبارِ
قابليّتها للخَدَشِ

ج. وَضَعُ المادةِ في الماءِ لاختبارِ كثافتِها

د. إِضَافَةُ حمضِ الليمونِ لاختبارِ تفاعلِ
المادةِ معَ الحمضِ.

٧ أيُّ العباراتِ الآتيةِ تصِفُ اللافلزاتِ؟

أ. جميعُها موصلةٌ للتيارِ الكهربائيِّ

ب. جميعُها موادُّ صلبةٌ

ج. توجدُ في الحالةِ الصلبةِ أو السائلةِ أو الغازيةِ

د. جميعُها نشطةٌ كيميائيًّا

أجيبُ عن السؤال التالي:

٨ تشتركُ الفلزاتُ في مجموعةٍ من الخصائص تجعلُها موادَّ مفيدةً للإنسانِ. فأَيُّ الخصائص تجعلُ النحاسَ فلزًّا ملائمًا لصناعةِ الأسلاكِ الكهربائية، وأَيُّها تجعلُ الذهبَ فلزًّا مناسبًا لصناعةِ المجوهراتِ؟ أفسِّرْ إجابتي.

مكن تشكيل النحاس على صورة أسلاك، والنحاس موصل جيد للكهرباء مما يجعل النحاس ملائما لصناعة الأسلاك الكهربائية. الذهب فلز لين طرقة وفرده وتشكيله بأشكال مختلفة، وهذا يجعله ملائما لصناعة المجوهرات.