

مفهوم العنصر

المادة هي كل شيء يشغل حيزاً وله كتلة. وتتكون المادة من جسيمات متناهية في الصغر تسمى ذرات. والذرة (Atom) هي الوحدة الأساسية للمادة، ولا يمكننا رؤيتها بالعين المجردة.

الكثير من المواد التي حولنا ونستخدمها بكثرة، مكونة من العناصر الكيميائية. والعنصر (Element) مادة نقية لا يمكننا تفكيكها إلى مواد أبسط بواسطة التفاعلات الكيميائية، ويتكون العنصر من ارتباط نوع واحد من الذرات.

فمثلاً، يتكون عنصر النحاس من نوع واحد من الذرات تتشابه في خصائصها، ويتكون عنصر الفضة من ذرات متشابهة، ولكنها تختلف عن ذرات النحاس.

المادة النقية: نوع واحد فقط من المادة



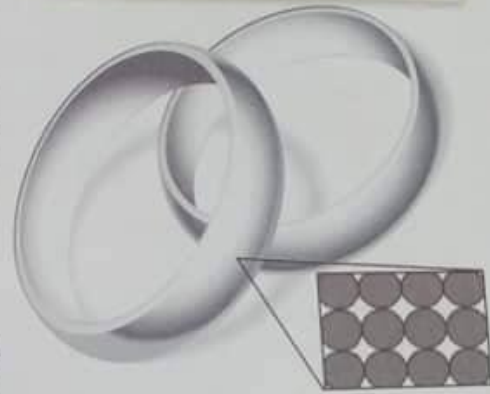
ذرات النحاس - عنصر النحاس
نوع واحد فقط

الفكرة الرئيسة:

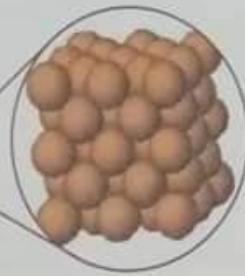
تتكون المواد من ذرات العناصر، ولكل عنصر رمز خاص به وخصائص مختلفة.

المفاهيم والمصطلحات:

- الذرة (Atom).
- العنصر (Element).
- رمز العنصر (Element Symbol).



ذرات الفضة - عنصر الفضة
نوع واحد فقط



خصائص العناصر

نشاط

المواد والأدوات: برادة حديد، سلك نحاس، كمية من الكبريت، شريط مغنسيوم، كمية من الكربون.

خطوات العمل:

- 1 **الاحظ:** اتفحص العناصر، وأسجل ملاحظاتك.
- 2 **أفان:** بين العناصر من حيث اللون والشكل.
- 3 **استنتج:** هل العناصر متشابهة أم مختلفة في خصائصها؟
- 4 **أتواصل:** أناقش زملائي في النتائج.

تختلف العناصر عن بعضها في خواصها مثل اللون والشكل والرائحة. وتوجد غالبية العناصر في الحالة الصلبة عند درجة حرارة الغرفة، كالiodine والنحاس والحديد والمغنيسيوم، وتوجد بعضها في الحالة الغازية كالهيدروجين والأكسجين والكلور، وبعضها الآخر كالبروم والزرنيق في الحالة السائلة. اكتشف العلماء بعض هذه العناصر في الطبيعة، وحضروا بعضها صناعيًا في المختبر.



✓ **أتحقق:** ما الوحدة الأساسية للمادة؟ الذرة

أسئلة الوحدة

مراجعة الوحدة

1- المفاهيم والمصطلحات: أضع

المفهوم المناسب في الفراغ:
(.....مخلوط....): مزيج من مادتين
أو أكثر من دون حدوث تفاعل
كيميائي.

(.....الذرة.....): تمثل الوحدة

الأساسية للمادة.

(.....رمز العنصر..): اختصار الحرف

الأول أو حرفين معًا، من اسم العنصر
الذي يمثله.

أجب عن الأسئلة الآتية:

2- اصنف المواد الآتية حسب

الجدول:

شَرَابُ الْقَهْوَةِ، الْاَكْسُجِينُ، كلوريدُ
الصُّودِيومِ، الْعَصِيرُ، الْفِضَّةُ،
الْمَاءُ، الرَّمْلُ وَالْمَاءُ مَعًا، الصَّدَأُ.

عنصر	مخلوط
الفضة	شراب القهوة
الأكسجين	العصير
	الرمل والماء معا

3-أَصْنَفْ الأشكالَ الآتيةَ إلى عُنْصُرٍ أَوْ
مُرَكَّبٍ أَوْ مَخْلُوطٍ:

شَرَابُ الْقَهْوَةِ، الْاَكْسُجِينُ، كلوريدُ
الصُّودِيومِ، الْعَصِيرُ، الْفِضَّةُ،
الْمَاءُ، الرَّمْلُ وَالْمَاءُ مَعًا، الصَّدَأُ.

عنصر	مخلوط
الفضة	شراب القهوة
الأكسجين	العصير
	الرمل والماء معا

3-أَصْنَفِ الْأَشْكَالَ الْآتِيَةَ إِلَى عُنْصُرٍ أَوْ
مُرَكَّبٍ أَوْ مَخْلُوطٍ:

رُموذ العناصر 8- اول حرف من اسم العنصر باللغة اللاتينية

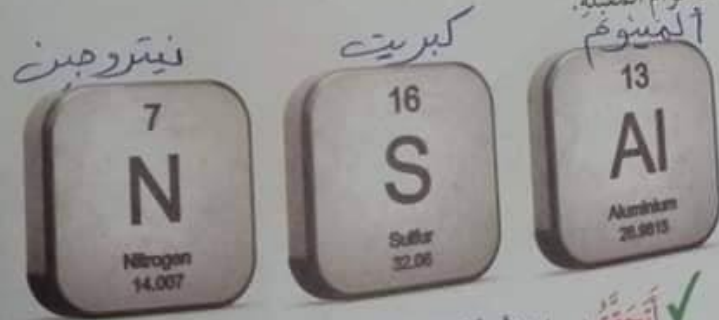
العنصر	الاسم باللغة الإنجليزية	الرّمز
الكربون	Carbon	C
الكالسيوم	Calcium	Ca
الهيدروجين	Hydrogen	H
الأكسجين	Oxygen	O
النيتروجين	Nitrogen	N

يزيد عدد العناصر التي تم اكتشافها على 118 عنصراً، رتبها العلماء في جدول سمي الجدول الدوري للعناصر. وللتسهيل والاختصار؛ أعطى العلماء لكل عنصر رمزاً خاصاً به. ورّمز العنصر (Element Symbol) هو اختصار يُمثل الحرف الأول أو حرفين معاً من اسم العنصر في اللغة الإنجليزية أو اللاتينية.

يُكتب رمز العنصر بالحروف الإنجليزية،

العنصر	الاسم باللغة اللاتينية	الرّمز
الصوديوم	Natrium	Na
البوتاسيوم	Kalium	K
الحديد	Ferrum	Fe

إذ يُكتب حرفاً كبيراً، وإذا تشابه عنصران في الحرف الأول يتم إضافة حرف آخر للعنصر المكتشف لاحقاً إذ يُكتب الحرف الأول كبيراً والحرف الآخر صغيراً؛ لتمييزهما عن بعضهما، مثل غاز الهيدروجين ورّمزه (H) وغاز الهيليوم ورّمزه (He). يُكتب اسم العنصر ورّمزه ضمن مربع صغير في الجدول الدوري، حيث ستعلم عنه بالتفصيل في الأعوام المقبلة.



تحقق: ما رمز عنصر الهيدروجين؟ H

والمتنول الأتي تبين أسماء بعض العناصر المألوفة، وزمّن كل منها وخصائصه:

اسم العنصر	الرمز	الرمز	اسم العنصر	الرمز	الرمز	اسم العنصر
الهيدروجين	H	الهيدروجين	C	الكربون	الهيدروجين	الهيدروجين
الهيليوم	He	الهيليوم	He	الهيليوم	الهيليوم	الهيليوم
الصوديوم	Na	الصوديوم	Na	الصوديوم	الصوديوم	الصوديوم
الألمنيوم	Al	الألمنيوم	Al	الألمنيوم	الألمنيوم	الألمنيوم
البروم	Br	البروم	Br	البروم	البروم	البروم
اليود	I	اليود	I	اليود	اليود	اليود

مراجعة الدرس

- 1 الفكرة الرئيسة: بِمَ تَخْتَلِفُ العنصرُ عَن بَعْضِهَا؟ اللون، الشكل، الرائحة
- 2 المفاهيم والمصطلحات: أضع المفهوم المناسب في الفراغ:
 (...). العنصر (...): مادة نقية، تتكوّن من نوع واحد من الذرات.
 (...). البنية (...): أصغر جزء في المادة، ولا يمكننا رؤيته بالعين المجردة.
- 3 أكتب رموز العناصر الآتية: الألمنيوم، الكربون، الكالسيوم.
 Al C Ca
- 4 أصف: أُمِّزْ بَيْنَ رَمَزِ عُنْصُرِي (الهيليوم والهيدروجين)، وَ (النيتروجين والصوديوم)؟
 He H N Na
- 5 التفكير الناقد: ما أهميّة استخدام رموز العناصر للعلماء؟ حتى يسهل التعامل معها وتذكرها
- 6 أختار الإجابة الصحيحة. رَمَزُ عُنْصُرِ المَغْنِيسِيُومِ (Magnesium):
 أ. Mg ب. Na ج. N د. S

الصحة

العلوم

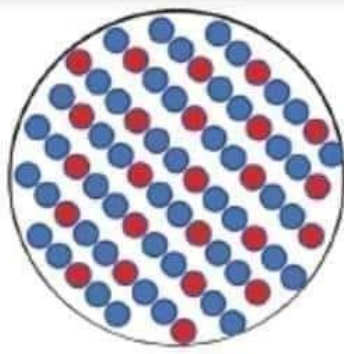
أكتب تقريراً عن أهميّة أحد العناصر لجسم الإنسان، وأناقش زملائي في النتائج.

المجتمع

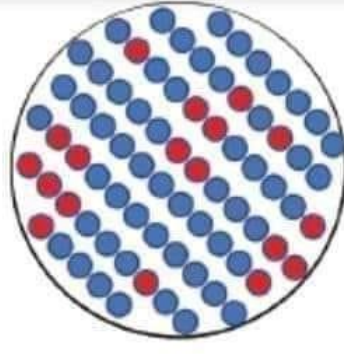
العلوم

أكتب قائمة بأسماء مواد نستخدمها في منازلنا مصنوعة من العناصر، تتضمّن: اسم المادة، والعنصر الذي صنع منه، وبماذا نستخدمها.

الباب من الحديد
 الباب من الألمنيوم
 الأواني من النحاس



أ



ب

أ. خليط ب. مخلوط ج. مركب د. عنصر.

4- أختارُ الإجابةَ الصحيحة:

* إحدى الموادّ الآتية تُعدُّ عنصراً:

- أ. السيليكا. ب. السُّكَّر.
ج. الأكسجين. د. الماء

* مَسْحُوقٌ يَحْتَوِي عَلَى حُبَيْبَاتٍ

بَيْضَاءَ وَأُخْرَى سَوْدَاءَ، قَدْ يَكُونُ:

- أ. مُرَكَّبًا. ب. مَخْلُوطًا. ج.

د. مُرَكَّبًا أَوْ مَخْلُوطًا. عُنْصُرًا.

* إِذَا تَفَاعَلَ غَازُ الْكُلُورِ مَعَ الصُّوْدِيُومِ،

وُغِ الْمَادَّةُ الْمُتَكَوِّنَةُ؟



أ. مَخْلُوط. ب. مُرَكَّب. ج.

سَبِيكَّة. د. مَحْلُول.

5- أَكْمِلِ الْجَدْوَلَ:

رَمَزُ الْعُنْصَرِ	اسْمُ الْعُنْصَرِ	رَمَزُ الْعُنْصَرِ
H	كربون	C
Al	كبريت	S
Fe	حديد	Fe
Cl	كلور	Cl
Ca	كالسيوم	Ca

6- أَضَعْ إِشَارَةَ (/) أَمَامَ الْجُمْلَةِ الصَّحِيحَةِ،
وَإِشَارَةَ (X) أَمَامَ الْجُمْلَةِ غَيْرِ الصَّحِيحَةِ فِي
مَا يَأْتِي:

1. يُمْكِنُنِي عَمَلُ الْمَخْلُوطِ مِنْ مَادَّتَيْنِ أَوْ أَكْثَرَ
مِنَ الْمَوَادِّ الصُّلْبَةِ فَقَطْ. (X)

2. يُمْكِنُنِي مُشَاهَدَةُ مُكَوِّنَاتِ الْمُخْلُوطِ دَائِمًا.
(x)

3. يُمْكِنُنِي فَضْلُ الرَّمْلِ عَنْ بَرَادَةِ الْحَدِيدِ
بِاسْتِخْدَامِ الْفِغْنَاطِيْسِ. (/)

4. ذَرَّاتُ الْعُنْصُرِ الْوَاحِدِ مُتَشَابِهَةٌ، وَتُخْتَلَفُ
عَنْ ذَرَّاتِ الْعُنَاصِرِ الْخُرَى. (/)

5. تَرْتَبِطُ ذَرَّاتُ الْعُنْصُرِ مَعَ ذَرَّاتِ عُنْصُرٍ وَاحِدٍ
أَوْ أَكْثَرٍ؛ عَنْ طَرِيقِ التَّفَاعُلِ الْكِيمِيَائِيِّ لِتَكْوِينِ
مُخْلُوطٍ. (x)

اسئله من الاختبارات الدوليه

1. اختار الاجابه الصحيحه :احدى

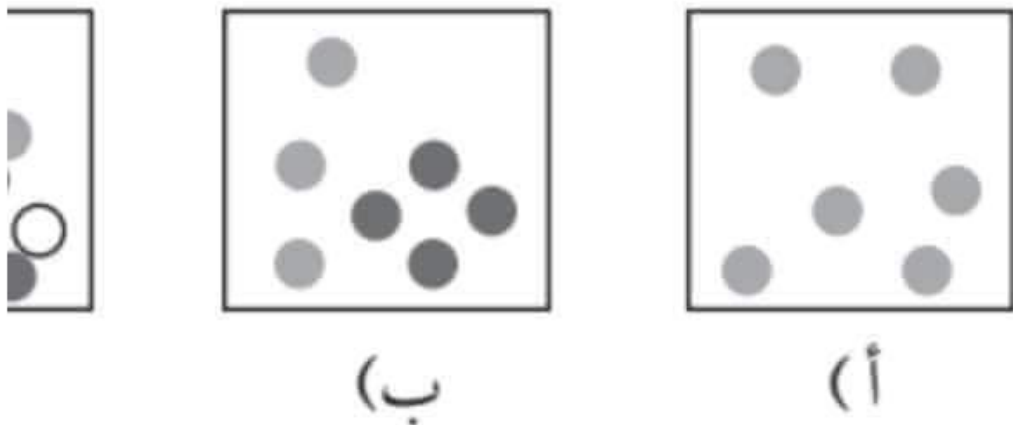
المواد الاتيه قابله للصدا

(ا) خاتم الفضة ب) قطعه بلاستيك

(ج) مسمار حديد د) الزجاج

2. انظر الى الشكا ثم احب

١) خاتم الفضه ب) قطعه بلاستيك
ج) مسمار حديد د) الزجاج
2. انظر الى الشكل ثم اجيب



١) ما الشكل الذي يمثل عنصرا نقيا؟ أ
ب) ما الشكل الذي يمثل خليطا من
مركبات؟ ج
ج) ما الشكل الذي يمثل خليطا من
عناصر؟ ب

elements



اتحقق صفحه 74: ما رمز عنصر الهيدروجين؟ رمز عنصر الهيدروجين هو)

اسم العنصر	الرمز	خصائصه	اسم العنصر	الرمز	خصائصه
الهيدروجين	H	غاز عديم اللون، ذو وميض أرجواني، يدخل في تركيب مواد مختلفة منها الماء.	الكربون	C	عنصر يوجد خرافي الطبيعة على شكل جرافيت أو ألماس.
الصوديوم	Na	عنصر لونه فضي، طري وسديد الانفجار عند ملامسته للماء.	الهيليوم	He	غاز لا يتفاعل بسهولة، وعديم اللون، كثافته قليلة وتستخدم في نفخ البالونات.
الألمنيوم	Al	عنصر صلب لونه فضي، من العناصر الأكثر وفرة على الكرة الأرضية يدخل في صناعة الشبائك والمطابع	الكبريت	S	عنصر أصفر اللون، تستخدم مبرجائه في صناعة أعواد النعاب والقطاط.

عُصْرُ لَوْنُهُ زَمَادِي لَا مِعْ، يُسْتَحْدَمُ فِي صِنَاعَةِ الْإِلِكْتَرُونِيَّاتِ.	Si	الْعَبَلِيكُونُ 	عُصْرُ سَائِلٌ لَوْنُهُ بَرِّي مُخَمَرٌ، يُسْتَحْدَمُ مُرَكَّبَاتُهُ فِي الْمُبْدِاتِ الْحَبَرِيَّةِ.	Br	الْبُرُومُ 
عُصْرُ سَائِلٌ لَوْنُهُ بَيْضِي، سَامٌّ جَدًّا وَكثَافَتُهُ عَالِيَةٌ، يَدْخُلُ فِي صِنَاعَةِ الثِّيرَمومِيَّةِ لِقِيَاسِ دَرَجَةِ الْحَرَارَةِ.	Hg	الزُّبَيْقُ 	عُصْرُ صَلْبٌ لَوْنُهُ بَنَفْسَاجِي مَائِلٌ لِلسَّوَادِ، وَيُسْتَحْدَمُ فَخَلْوُهُ مُظْهِرًا لِلْجُرُوحِ.	I	الْيُودُ 

مراجعة الدرس صفحة 77

1. بم تختلف العناصر عن بعضها؟
تختلف العناصر عن بعضها في خواصها مثل اللون، والشكل، والرائحة.
2. اضع المفهوم المناسب في الفراغ:
(العنصر) مادة نقية، تتكون من نوع واحد من الذرات.
(الذرة) أصغر جزء في المادة، ولا يمكننا رؤيته بالعين المجردة.
3. اكتب رموز العناصر الآتية:
الالمنيوم Al، الكربون C، الكالسيوم Ca.
4. أميز بين رمز عنصري (الهيدروجين والهيليوم) و (النيتروجين والصوديوم)؟

الهيدروجين	هيليوم	نيتروجين	صوديوم
H	He	N	Na
5. ما أهمية استخدام رموز العناصر للعلماء؟
الرموز أسهل لدراسة العناصر من استخدام الاسم. بالإضافة إلى أن الرمز موحد في جميع اللغات.
6. اختار الإجابة الصحيحة : رمز عنصر المغنيسيوم Magnesium:
أ. Mg ب. Na ج. N د. S

العناصر والمركبات الكيميائية

العناصر الكيميائية

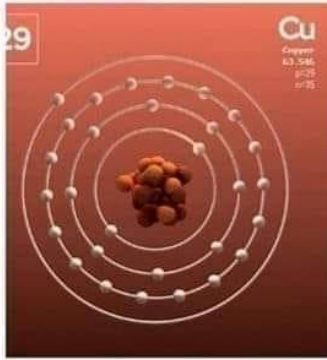
مفهوم العنصر

المادة هي كل شيء يشغل حيزا وله كتلة. وتتكون المادة من جسيمات متناهية في الصغر تسمى ذرات. والذرة هي الوحدة الأساسية

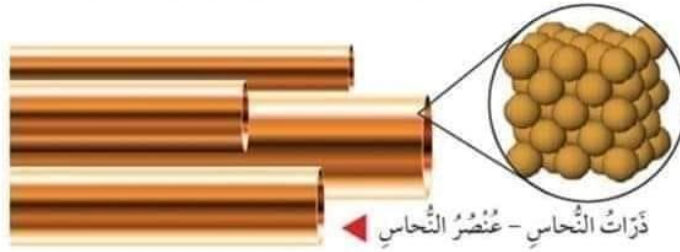
للمادة ولا رؤيتها بالعين المجردة.

الكثير من المواد التي حولنا و نستخدمها بكثرة مكونة من العناصر الكيميائية، والعنصر مادة نقية تتكون من ارتباط نوع واحد من الذرات.

فمثلا يتكون عنصر النحاس من نوع واحد من الذرات تتشابه في خصائصها مثل الشكل والحجم. ويتكرر متشابهة ولكنها تختلف عن ذرات النحاس.



ذرة نحاس



تختلف العناصر عن بعضها في خواصها مثل اللون والشكل والرائحة. وتوجه غالبية العناصر في الحالة الصلبة

عند درجة حرارة الغرفة كالiodine، والنحاس، والحديد والمغنيسيوم. ويوجد بعضها على الحالة السائلة كالبروم والزئبق

وبعضها على الحالة الغازية كالهيدروجين، والاكسجين.

