

ورقة عمل العناصر والمركبات



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

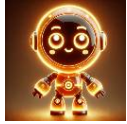
موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف التاسع ← فيزياء ← الفصل الثالث ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-05-04 14:46:17

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل
منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

المزيد من مادة
فيزياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة فيزياء في الفصل الثالث

تلخيص درس الفيزياء والموسيقى كيف ينتج الصوت في الآلات والأحبال الصوتية

1

خصائص الصوت تأثير دوبلر شدة الصوت ومستوى ضغط الصوت

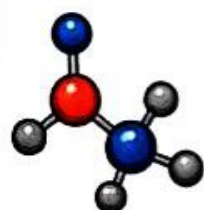
2

مراجعة الموجات الصوتية وتطبيقاتها

3

العناصر والمركبات

تمهيد



العنصر: مادة نقية تتكون من نوع واحد من الذرات، ولا يمكن تجزئتها إلى مواد أبسط منها بطرق كيميائية.

المركب: مادة نقية تتكون من اتحاد عنصرين أو أكثر بنسب ثابتة، ويمكن تفكيكها إلى عناصرها بطرق كيميائية.

الفرق بين العنصر والمركب

العنصر	المركب
يتكون من نوع واحد من الذرات.	يتكون من اتحاد عنصرين أو أكثر.
لا يمكن تجزئته بطرق كيميائية.	يمكن تجزئته إلى عناصره بطرق كيميائية.
لا يمكن تفكيكه إلى مواد أبسط.	يتفكك إلى عناصر أبسط تحتفظ بخصائصها.
يرمز له برمز كيميائي واحد.	يرمز له بصيغة كيميائية.

اختر الإجابة الصحيحة

- أي مما يلي يُعد عنصراً؟
 (أ) الماء (H₂O) (ب) الحديد (Fe)
 (ج) ثاني أكسيد الكربون (د) ملح الطعام (NaCl)
- المادة التي يمكن تجزئتها إلى مواد أبسط بطرق كيميائية هي:
 (أ) عنصر (ب) مركب (ج) جليص (د) ذرة
- أي الصيغ التالية تمثل مركباً؟
 (أ) O₂ (ب) He (ج) NaCl (د) Cu
- الرمز الكيميائي الصحيح لعنصر الأكسجين هو:
 (أ) C (ب) O₂ (ج) O₂ (د) Cu

مثل من السمود (أ) بما يناسبه في السمود (ب)

- | (أ) | (ب) |
|----------------------|--|
| 1. العنصر | • يتكون من اتحاد عنصرين أو أكثر. |
| 2. المركب | • يرمز له برمز كيميائي واحد. |
| 3. القابلية للتجزئة | • المادة التي لا يمكن تجزئتها كيميائياً. |
| 4. الاحتفاظ بالخصائص | • تُكتب من رموز العناصر المكونة له. |
| 5. رمز العنصر | • يتحلل إلى عناصر أبسط. |
| 6. صيغة المركب | • تحتفظ بعناصرها بخصائصها. |

أكمل الفراغات التالية

- المادة التي تتكون من نوع واحد من الذرات تُسمى
- لا يمكن تجزئة بطرق كيميائية.
- المركب يتكون من اتحاد أو أكثر.
- يرمز لعنصر الهيدروجين بالرمز
- الصيغة الكيميائية لماء هي
- عند تفكك المركب يتحول إلى أبسط.

ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة

- يمكن تفكيك العنصر إلى مواد أبسط بطرق كيميائية. ()
- يتكون المركب من نوع واحد من الذرات. ()
- يحتفظ الهيدروجين بخصائصه بعد أن يتحد مع الأكسجين في الماء. ()
- صيغة كل عنصر تتكون من رموز عنصرين أو أكثر. ()
- ثاني أكسيد الكربون مركب. ()
- الحديد عنصر. ()

تذكر

- العنصر يتكون من نوع واحد من الذرات.
- المركب يتكون من اتحاد عنصرين أو أكثر.
- رمز العنصر: حرف واحد أو حرفان (الحرف الأول كبير).
- صيغة المركب: رموز العناصر المكونة له مع أرقام صغيرة إذا لزم الأمر.

صنف المواد التالية إلى عنصر أو مركب

H₂ NaCl Cu CO₂ O₂ H₂O Fe N₂

مركب	عنصر
.....	
.....	



العناصر والمركبات

اختيار من متعدد

اختر الإجابة الصحيحة من بين الخيارات التالية:

الاسم:

الصف:

التاريخ:



1 أي مما يلي يُعد عنصراً؟

- (A) (H_2O)
- (B) ملح الطعام $(NaCl)$
- (C) الأكسجين (O_2)
- (D) السكر



2 العنصر هو:

- (A) مادة تتكون من عنصرين أو أكثر
- (B) مادة نقية لا يمكن تجزئتها كيميائياً
- (C) خليط من مواد مختلفة
- (D) مادة يمكن فصلها فيزيائياً

3 المركب هو:

- (A) مادة تحتوي على نوع واحد من الذرات
- (B) مادة تتكون من عنصرين أو أكثر مكنز متحدين كيميائياً
- (C) مادة لا يمكن تحليلها
- (D) خليط متجانس

4 أي مما يلي يُعد مركباً؟

- (A) الذهب (Au)
- (B) النحاس (Cu)
- (C) الماء (H_2O)
- (D) الأكسجين (O_2)



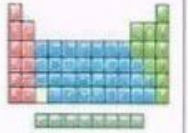
5 كيف يتم فصل المركبات؟

- (A) بالترشيح
- (B) بالتبخير
- (C) بطرق فيزيائية
- (D) بتفاعلات كيميائية



6 الجدول الدوري يُستخدم في:

- (A) فصل المركبات
- (B) تنظيم العناصر
- (C) قياس الكتلة
- (D) خلط المواد



7 العناصر في نفس المجموعة في الجدول الدوري:

- (A) تختلف تمامًا في خواصها
- (B) لها خواص متشابهة
- (C) لا تتفاعل
- (D) لا توجد بينها علاقة



8 قانون النسب الثابتة يعني:

- (A) العناصر تتحد بنسب مختلفة دائماً
- (B) المركب له نفس النسبة الكتلية دائماً
- (C) المركبات تتغير خواصها
- (D) لا توجد نسب محددة



9 أي مما يلي مثال على قانون النسب المتضاعفة؟

- (A) H_2O
- (B) فقط $NaCl$
- (C) H_2O_2 و H_2O
- (D) فقط O_2



10 النسبة المئوية بالكتلة تُحسب من:

- (A) حجم العنصر ÷ كتلة المركب × 100
- (B) كتلة العنصر ÷ حجم المركب × 100
- (C) كتلة العنصر ÷ كتلة المركب × 100
- (D) عدد ذرات العنصر ÷ كتلة المركب × 100



11 أي مما يلي ليس من أمثلة العناصر؟

- (A) الحديد (Fe)
- (B) الكلور (Cl_2)
- (C) ملح الطعام $(NaCl)$
- (D) الألومنيوم (Al)



12 أي مما يلي ليس من خصائص العناصر؟

- (A) نقية
- (B) لا يمكن تجزئتها كيميائياً
- (C) خواص ثابتة ومحددة
- (D) تتكون من نوع واحد من الذرات



13 عندما يتحد الصوديوم مع الكلور يتكون:

- (A) O_2
- (B) H_2O
- (C) $NaCl$
- (D) CO_2



14 التحليل الكهربائي يُستخدم في:

- (A) فصل العناصر النقية
- (C) فصل المركبات باستخدام التيار الكهربائي
- (C) خلط المواد معاً
- (D) قياس حجم الغازات



15 أي العبارات التالية صحيحة؟

- (A) يمكن فصل المركبات بطرق فيزيائية
- (B) المركبات لها نفس خواص عناصرها
- (C) الجدول الدوري يُنظم العناصر ويُظهر تشابه خواصها
- (D) العناصر تتكون من عنصرين أو أكثر

