



الفصل الدراسي الأول 2025

اليوم والتاريخ:
الصف : السادس

العلوم / المادة

ورقة عمل

اسم الطالب/ة :

حل مراجعة الدرس صفحة 45

1 الفكرة الرئيسة: مم تتكون المادة؟

2 المفاهيم والمصطلحات: أضع المفهوم المناسب في الفراغ:

• (.....): مادة نقيّة تتكوّن من نوع واحد من الذّرات لا يُمكن

تجزئتها إلى أبسط منها بالطرائق الكيميائيّة أو الفيزيائيّة البسيطة.

• (.....): يتكوّن من اتحاد ذرتين أو أكثر من النوع نفسه أو من

أنواع ذرات مختلفة بمشاركة الإلكترونات.

3 أستنتج: لماذا تختلف خصائص جزيء الأكسجين (O_2) عن خصائص جزيء

الأوزون (O_3)؟

4 التفكير الناقد: لماذا تطلّب اكتشاف العلماء مكونات المادة جهوداً كبيرة واستغرق

زمنًا طويلاً؟

5 أختار الإجابة الصحيحة: الشكل الذي يمثّل جزيء الماء هو:



الإجابات

1. من عناصر و العناصر تتكون من ذرات

2. العنصر / الجزيء

3. بسبب اختلاف ترتيب الذرات

4. لأنها لا ترى بالعين المجردة أو حتى بالمجهر الضوئي

حل مراجعة الدرس صفحة 54

- 1 **الفكرة الرئيسة:** أقرن بين خصائص الفلزات واللافلزات.
- 2 **المفاهيم والمصطلحات:** أضع المفهوم المناسب في الفراغ:
 • (.....): معظمها مواد صلبة في درجة حرارة الغرفة، لامعة، وقابلة للطرق والسحب، وموصلة جيدة للكهرباء والحرارة.
 • (.....): قابلية العنصر لتمرير تيار كهربائي في دائرة كهربائية مغلقة.
- 3 **أتوقع:** المغنيسيوم عنصر رمزه الكيميائي (Mg). أستخدم الجدول الدوري، وأتوقع خصائصه الفيزيائية.
- 4 **أطرح سؤالاً** إجابه قابلية العنصر لنقل الحرارة.
- 5 **التفكير الناقد:** الأكبال الموجودة في الأجهزة الكهربائية مصنوعة من أسلاك نحاس مغطاة بالبلاستيك. لماذا اختيرت هاتان المادتان؟
- 6 **أختار الإجابة الصحيحة:** رمز العنصر الأكثر قابلية للتوصيل الكهربائي هو:
 C  Al  S  P 

الإجابات

1.	قابلية التشكيل	قابلية السحب	التوصيل الكهربائي	توصيل الحرارة
الفلزات	نعم	نعم	نعم	نعم
اللافلزات	لا	لا	لا	لا

2. الفلزات / التوصيل الكهربائي

3. من الفلزات قابل للسحب و الطرق موصل للحرارة و الكهرباء

4. يترك للطالب

5. لأن النحاس موصل للتيار الكهربائي عكس البلاستيك عازل للتيار ليحمينا من خطر الصعقات الكهربائية

حل مراجعة الوحدة صفحة 56+57+58

1 المفاهيم والمصطلحات: أصع المفهوم المناسب في الفراغ:

- (.....): ترتب للعناصر في مرتبات يتكوّن من صفوف أفقية تسمى الدورات وأعمدة رأسية تسمى المجموعات.
- (.....): عنصر يُستخدَم في صناعة أقراص مُعَقِّمات المياه.
- (.....): قابليّة المادّة للتشكّل لتكوين الصفائح.
- (.....): فلزّ له الرّمز الكيميائي (K)، وهو يقع في الدّورة الرابعة والمجموعة الأولى.
- (.....): عناصر توجد في الحالة الصلبة أو السائلة أو الغازية، في درجة حرارة الغرفة، وهي غير لامعة وغير قابلة للطرق، وهي أيضًا رديئة التوصيل الكهربائي والحراري.

2 تأمل الصورة: أحدد اسم العنصر

والخاصية/الخصائص المناسبة لكل من الاستخدامات في صورتين المجاورتين.

الصورة	اسم العنصر	الخاصية/الخصائص
	النحاس	قابل للسحب والتشكيل وموصل للكهرباء و الحرارة
	الألمنيوم	قابل للسحب والتشكيل وموصل للكهرباء و الحرارة

3 أستخدم الجدول: يلخص الجدول الآتي بعض الخصائص الفيزيائية لأربعة عناصر

مختلفة (A, B, C, D). أصنف العناصر في الجدول إلى فلزات ولافلزات.

الخاصية / العنصر	A	B	C	D
الحالة الفيزيائية في درجة حرارة الغرفة	صلبة	صلبة	سائلة	سائلة
التوصيل الكهربائي	موصل	غير موصل	موصل	غير موصل
اللمعان	لامع	غير لامع	لامع	غير لامع
تصنيف العنصر (فلز / لافلز)				

الإجابات

1. الجدول الدوري / الكلور / القابلية للتشكيل / البوتاسيوم / لا فلزات

2. الحل على الشكل

3. تم الحل و المنقشة بالصف

الإجابات

4. تستخدم العناصر بناءً على خصائصها
5. نعم لأن العنصر هو اتحاد ذرتين أو أكثر من النوع نفسه
6. لأن لها خصائص تشبه الفلزات و خصائص أخرى تشبه اللافلزات
7. ما هو سبب اختلاف الجرافيت عن الألماس على الرغم من انهما يتكونان من عنصر الكربون ؟
8. موصلة جيدة للحرارة
- 4 **أستنتج:** ما العلاقة بين خصائص العناصر واستخداماتها؟
- 5 أذكر أمثلة على عناصر توجد على شكل ذرات، وأمثلة على عناصر توجد على شكل جزيئات.
- 6 **أفسر:** لماذا سميت أشباه الفلزات بهذا الاسم؟
- 7 **أطرح سؤالاً** إجابه بسبب الاختلاف في ترتيب الذرات المكونة للمادة.
- 8 **التفكير الناقد:** ظهرت حديثاً أواني طهي مصنوعة من مادة الغرايت، واستُخدمت بديلاً للأواني المصنوعة من الألومنيوم. ما توقعاتي للخصائص المشابهة بين الغرايت والألومنيوم؟
- 9 أختار الإجابة الصحيحة لكل من الفقرات الآتية:
- 1 - المادة التي تُعد مثلاً على جزيء هي:
- ☐ Cu ☒ Fe ☐ Au ☐ O₂
- 2 - العبارة الصحيحة من العبارات الآتية هي:
- ☒ تتكون الذرات من الجزيئات. ☐ يتكون العنصر من اتحاد نوعين من الذرات.
- ☒ توجد جميع العناصر على شكل ذرات. ☐ تتكون العناصر من نوع واحد من الذرات.
- 3 - أصغر جزء من المادة لا يمكن تقسيمها إلى أجزاء أصغر منه:
- ☐ الذرة. ☐ العنصر. ☒ الجزيء. ☐ المركب.
- 4 - يتشابه كل من الماس والغرافيت في:
- ☒ ترتيب الذرات. ☐ نوع الذرات. ☐ الاستخدام. ☐ الخصائص.
- 5 - عنصر لا يلز يوجد في الحالة الصلبة، ويستخدم في صناعة الأمهدة:
- ☐ Cl ☒ P ☐ N ☐ Br
- 6 - عنصر يُستخدم في بناء الجسور لصلايته وقوته:
- ☐ الألمنيوم. ☒ الحديد. ☐ الفسفور. ☐ الكبريت.
- 7 - جزيء يتكون من اتحاد ذرتي أكسجين وذرة كربون:
- ☐ H₂O ☐ C₂O ☒ CO₂ ☐ CO
- 8 - تتشابه ذرات جميع العناصر في:
- ☒ الجسيمات المكونة لها. ☐ عدد البروتونات. ☐ خصائصها. ☐ استخدامها.

قسم العلوم: غفران المومني

دقق من المنسق: ظلال القضاة

تلاوة