



حالات المادة

إعداد المجموعة الرابعة: الأستاذة المشرفة:

هاجر حجوجي يسرى الكيري نجية الذهبي

أسامة الحداد عزيز الفلاح

رضوان المجاهد

السنة الدراسية: 2020-2019

حالات المادة

Les états de la matière

وضعية مشكلة:

توجد المادة في الطبيعة على ثلاث حالات فيزيائية، وهي تتكون من دقائق متناهية الصغر.

- ماهي حالات الثلاث للمادة؟
- كيف يمكن التعرف على الحالة الفيزيائية للأجسام المحيطة بنا؟

<u>تذكير:</u>

المادة: هي كل ما يحيط بنا وكل ما يوجد في هذا الكون، وتوجد على ثلاث حالات فيزيائية:

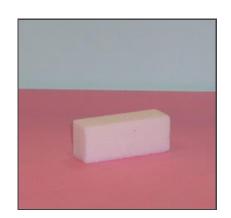
- الحالة الفيزيائية الصلبة: مثل الخشب، الحديد، الرمل.
- الحالة الفيزيائية السائلة: مثل الماء، الحليب، الزيت، الكحول.
- الحالة الفيزيائية الغازية: مثل الهواء، ثنائي أوكسيد الكربون، ثنائي الأوكسجين.

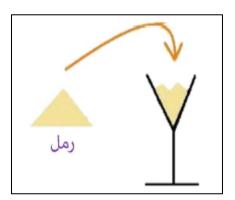
ا - خصائص الأجسام:

1 - الأجسام الصلبة:

أ-تجربة









ب-ملاحظة

- قطعة السكر و الرمل جسمان صلبان يمكن مسكهما بالأصابع.
 - الرمل يأخذ شكل الإناء الذي يوجد فيه.
 - قطعة السكر لا يتغير شكلها رغم وضعها في الكأس.

ج- استنتاج

الأجسام الصلبة يمكن مسكها بالأصابع و تنقسم إلى قسمين هما:

- أجسام صلبة متراصة: تتكون من مجموعة واحدة متماسكة فيما بينها و لها شكل خاص تحافظ عليه، مثل صخرة، ملعقة، كتاب.
- أجسام صلبة غير متراصة: تتكون من عدة أجزاء تأخذ شكل الإناء الذي توضع فيه و بالتالي ليس لها شكل خاص يميزها، سطحها الحر ليس مستويا و لا أفقيا، مثل الرمل، الدقيق، الحبوب.

2-خصائص الأجسام السائلة:

أ- تجربة :





ب - ملاحظة:

يأخذ السائل شكل الإناء الذي يوجد فيه.

ج - استنتاج:

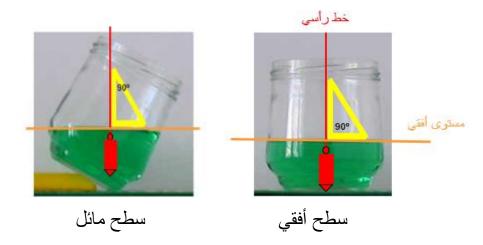
تتميز الأجسام السائلة بالمميزات التالية:

- لا يمكن مسكها بالأصابع.
- يأخذ السائل شكل الإناء الذي يوجد فيه ، وبالتالي فالسوائل ليس لها شكل يميزها .

• تتميز الأجسام السائلة بالجريان ، لذلك نقول بأنها أجسام مائعة .

د- ملحوظة:

عند السكون دائما يكون السطح الحر للسوائل مستويا و أفقيا .



3-خصائص الأجسام الغازية:

أ-تجربة:







ب - ملاحظة:

- ، الغاز يأخذ شكل القارورة التي يوجد فيها
- بعد إزالة قطعة الورق يأخذ الغاز شكل القارورتين معا
 - يحتل الغاز حجم القارورتين معا.

ج-استنتاج

- تأخذ الغازات شكل الإناء الذي توجد فيه، و بالتالي ليس لها شكل خاص.
 - الأجسام الغازية لا يمكن مسكها بالأصابع.

• تتميز الغازات بالجريان، لذلك نسميها بالمائعة.

4-خلاصة:

الحالة الغازية	الخالة السائلة	الحالة الصلبة		
		غير متراصة	متراصة	
تأخذ شكل الإناء الذي يحتويها		تأخذ شكل الإناء الذي يحتويها	لها شكل خاص	الشكل
-تتميز بالجريان: مائعة -لا يمكن مسكها بالأصابع		يمكن مسكها بالأصابع		الجريان

5- تمرین تطبیقی:

قم بنقل الجدول اسفله ، ثم حدد الحالة الفيزيائية المناسبة لكل خاصية من الخاصيات الموجودة داخله .

خاصيتها	الحالة الفيزيائية
لها شكل خاص (لا تأخذ شكل الإناء)	
يشغل المكان كله	
في حالة سكون، يكون سطحها الحر مستويا و أفقيا	
يمكن مسكها بالأصابع	

II -النموذج الجزيئي للأجسام:

تمهيد

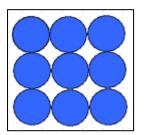
- تتكون المادة من دقائق صغيرة جدا لا ترى بالعين المجردة، نمثلها بواسطة كريات (أو دوائر).
 - -دقيقة المادة هي أصغر جزء فيها غير قابل للتقسيم، له نفس الحجم ، نفس الكتلة ونفس الشكل بالنسبة لكل مادة .
- تكون دقائق المادة متصلة أو منفصلة (متقاربة أو متباعدة) حسب الحالة الفيزيائية التي يوجد عليها الجسم.

- بصفة عامة ،كل ما ينطبق على الكريات في النموذج الدقائقي يمثل بشكل تقريبي خصائص المادة الموافقة له .

1- النموذج الجزيئي للحالة الصلبة:

أ-تجربة:

نلصق كريات بعضها ببعض ، كما في الشكل جانبه.



ب -ملاحظة

الكريات منتظمة و متراصة و ملتصقة ، لذلك يحافظ المجسم على تماسكه و شكله .

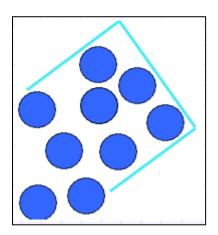
ج - استنتاج:

تكون دقائق المادة الصلبة ، منتظمة و متراصة تتجادب فيما بينها ، و لا تنتقل

2-النموذج الجزيئي للحالة السائلة:

أ- تجربة:

نضع كريات في اناء ثم نميله.



ب- ملاحظة

الكريات أقل انتظاما و غير ملتصقة، لذلك فالجسم غير مستقر، كما تنزلق الكريات بعضها فوق بعض.

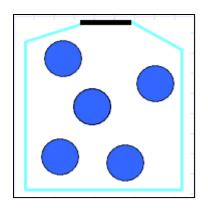
ج-استنتاج

دقائق المادة السائلة تتجاذب مع بعضها لكنها تنتقل بانز لاق بعضها فوق بعض، لتشكل مجموعة غير مرتبة.

3-النموذج الجزيئي للحالة الغازية:

أ- تجربة

نضع كريات داخل قنينة, نغلقها ونحركها عموديا.



ب -ملاحظة:

الكريات مبعثرة أثناء تحريكها ، لأن كل منها مستقل عن الآخر ، كما تتصادم فيما بينها كما تتصادم مع جوانب القارورة.

ج -استنتاج:

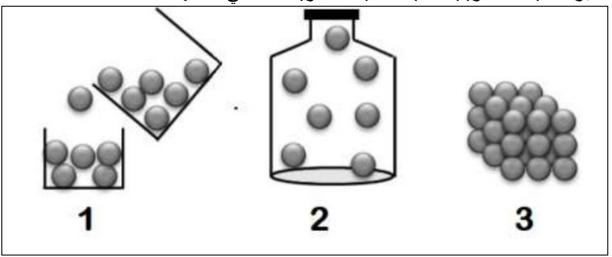
تتكون المادة الغازية من جزيئات متباعدة فيما بينها، وغير منتظمة فهي مشتتة وتنتقل بسرعة في جميع الاتجاهات.

4-خلاصة:

- جزيئات المادة الصلبة متراصة ومرتبة ومتقاربة شبه ساكنة.
- جزيئات السوائل متراصة وغير مرتبة وتفصلها مسافات أكبر من جزيئات المادة الصلبة وتتحرك في كافة الاتجاهات.
- جزيئات الغازات غير متراصة وغير مرتبة ومتباعدة وتتحرك بسرعة في خطوط مستقيمة و في كافة الاتجاهات.

5-تمرين تطبيقي:

نعتبر التمثيلات الجزيئية التالية ، تمثيلات لجزيئة الماء في حالاتها الثلاث :



أ- ماذا تمثل الكرات الرمادية الموجودة أعلاه؟

ب- حدد حالة الماء، بالنسبة للكل تمثيل ؟

ج- صل بخط:

-الحالة الغازية: -جزيئاتها تابثة

-الحالة الصلبة: -جزيئاتها متقاربة، و غير منتظمة

-الحالة السائلة: -جزيئاتها تتحرك في جميع الاتجاهات،

وبسرعة كبيرة