

الأجسام الصلبة والسوائل والغازات les corps solides, les liquides et les gaz

I - مفهوم المادة:

✓ يعيش الإنسان في محیط مادي، أي كل شيء يمكنك أن تذوقه، أو تشمّه، أو تراه، أو تلمسه وتحس به، أو تسمع صوته، هو المادة، فالمادة إذن هي: **كل ما يمكن أن ندركه بحواسنا ويشغل حيزاً من الفراغ.**

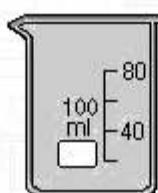
✓ تتواجد المواد على سطح الكرة الأرضية على ثلاث حالات فيزيائية: الغازية والسائلة والصلبة.

II - الأجسام الصلبة:

1 - نشاط تجاريبي:



حبات أسيبرين



كأس



حبات قهوة



حوصلة

أسئلة:

✓ ما هي الحالة الفيزيائية التي تتتمى إليها هذه الأجسام؟

✓ هل يمكن مسك هذه الأجسام بالأصابع؟

✓ ما الفرق بين الحوصلة وحبات الأسيبرين؟

✓ ماذا يحدث لو غيرنا مواضع هذه الأجسام؟

استنتاج:

يتبيّن من خلال الأنشطة أن الأجسام الصلبة:

✓ قابلة للمسك بالأصابع.

✓ أجسام صلبة متراصة (تتكون من مجموعة واحدة) لها شكل خاص.

✓ أجسام صلبة غير متراصة (مجازة) ليس لها شكل خاص.

III - السوائل:

1 - نشاط تجاريبي:



السوائل لا يمكن مسکها بين الأصابع، وليس لها شكل خاص، لأنها تأخذ شكل الإناء الذي توجد فيه، ففي حالة سكونها تتميز بسطح حر مستوي وأفقي، كما تتميز السوائل بالجريان، لذا نقول أنها مائعة.

لاحظ السطح الحر للسائل

خط أفقي



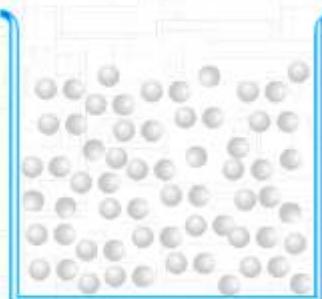
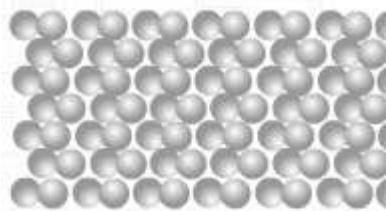
IV – الغازات:

الغازات لا يمكن مسكها بين الأصابع وليس لها شكل خاص، وتنتمي بالجريان.

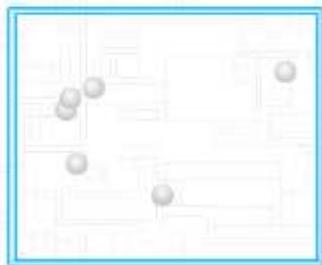
V - النموذج الجزيئي:

الجزئية: هي مجموعة من الدقائق وتحافظ على الخاصية الفيزيائية للمادة، نمثلها بشكل هندسي معين مثل كرية.

✓ جزيئات المادة الصلبة متراصة ومرتبة ومتقاربة وتهتز موضعياً.



✓ جزيئات السوائل متراصة وغير مرتبة، وتعملها مسافات أكبر من جزيئات المادة الصلبة، وتتحرك في كافة الاتجاهات.



✓ جزيئات الغازات غير متراصة وغير مرتبة ومتباعدة، وتتحرك بسرعة في خطوط مستقيمة وفي كافة الاتجاهات.

الحالة العجيبة: مواد توجد بين الحالة الصلبة والسائلة، مثل: الزجاج، المسخن، ومعجون الأسنان، والدهن ...

الحالة اللزجة: السوائل التي تسيل بصعوبة كبيرة، مثل: العسل الطري، والزيوت الخثرة ...

المائع: هو كل مادة لها خاصية الجريان أو الانبعاث، ويمكننا على هذا أن نقول أن المائع هي السوائل والغازات.