

ضغط الغازات Pression des gaz

I. مفهوم الضغط Notion de pression

1 - انضغاطية الغازات Compressibilité des gaz



ملاحظة واستنتاج

- عند دفع المكبس يتناقص حجم الهواء المحبوس داخل المحقنة ونقول إن الهواء قابل للانضغاط
- عند سحب المكبس يتزايد حجم الهواء المحبوس داخل المحقنة ونقول إن الهواء قابل للتوسع
- لقياس ضغط الهواء نستعمل جهازا يسمى المانومتر ونربطه بفوهة المحقنة فنلاحظ أن ضغط الهواء يرتفع خلال الانضغاط وينخفض خلال التوسع .

خلاصة

- كل الغازات قابلة للانضغاط وللتوسع .
- تضغط الغازات على الأجسام المماسة لها ويتم قياس ضغط غاز محبوس بجهاز المانومتر والوحدة العالمية للضغط هي الباسكال Pa كما تستعمل وحدات أخرى أهمها :

- الهكتوباسكال hPa بحيث أن $1\text{hPa} = 100\text{Pa}$

- البار bar بحيث أن $1\text{bar} = 100\,000\text{Pa}$

II. الضغط الجوي La pression atmosphérique

- الضغط الجوي هو ضغط الهواء الجوي على الأجسام المحيط بها .
- يقاس الضغط الجوي بجهاز يسمى البارومتر .
- يتغير الضغط الجوي مع العلو بحيث تتناقص قيمته كلما ارتفعنا عن سطح البحر .
- القيمة المتوسطة للضغط الجوي عند سطح البحر هي 1013hPa وتساوي أيضا 76cm من الزئبق .
- لا يفرغ الكأس من الماء عند نكسه أي قلبه وذلك بسبب الضغط الجوي وهو السبب أيضا في التصاق المحجمة بسطح أملس .

تفسير التصاق المحجمة بسطح أملس

- قبل إصاق المحجمة بالسطح الأملس يكون ضغط الهواء داخل المحجمة يساوي ضغط الهواء الجوي المحيط بها .
- عند دفع المحجمة يخرج منها جزء من الهواء مما يؤدي إلى تناقص ضغط الهواء الداخلي فيصبح أضعف من الضغط الجوي الخارجي . يؤدي تغلب الضغط الجوي على ضغط الهواء الداخلي إلى التصاق المحجمة بالسطح الأملس .

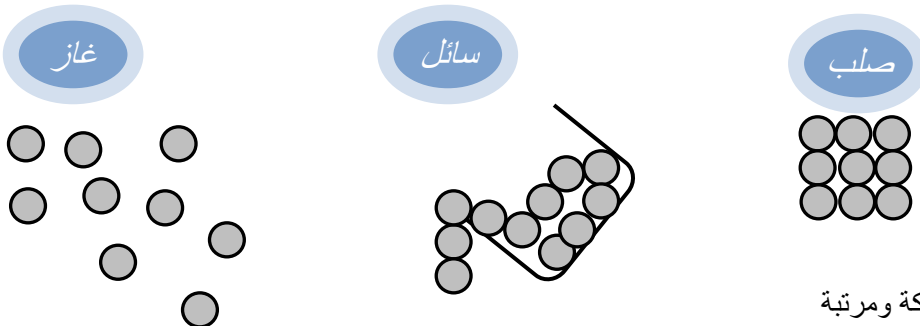
ملحوظة

إذا كان السطح غير أملس يتمكن الهواء من التسرب إلى داخل المحجمة مما يؤدي إلى سقوطها وعدم التصاقها .

III. النموذج الدقائق للمادة

تتكون المادة من أجزاء صغيرة جدا لا ترى بالعين المجردة تسمى الدقائق التي نمثلها بشكل هندسي كالمكعب أو المثلث أو الكرية ونمثل المادة بنموذج مبسط باستعمال هذه الأشكال يسمى النموذج الدقائق .

النموذج الدقائق للحالات الثلاث للمادة



استنتاج

- تكون الدقائق المكونة للمواد الصلبة متماسكة ومرتبطة
- تكون الدقائق المكونة للمواد السائلة متماسكة وغير مرتبطة
- تكون الدقائق المكونة للمواد الغازية غير متماسكة وغير مرتبطة

تفسير

- الغازات قابلة للانضغاط والتوسع لأن دقائقها غير مرتبطة مما يؤدي إلى تقاربها عند الانضغاط وتباعدتها خلال التوسع .
- لا يتغير عدد الدقائق لغاز محبوس رغم توسعه أو انضغاطه مما يدل على أن كتلته لا تتغير إلا إذا تغيرت كميته .