

مقدمة

للسوائل صفات تميزها عن الغازات، ومنها:

1. يوجد بين جزيئات السائل قوى تجاذب كافية لجعلها قريبة من بعضها مقارنة بالغازات.

2. جزيئات السائل في حركة دائمة وعشوائية كالغازات، إلا أن قوى التجاذب بينها تقلل من تلك الحركة، وتعيق انتشارها.

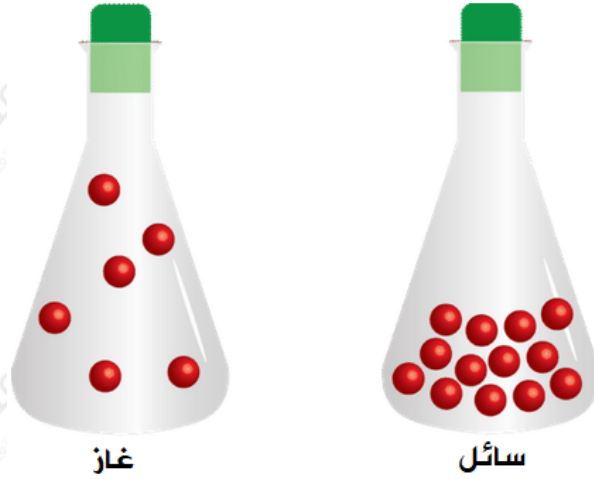
3. تتصادم جزيئات السائل مع بعضها.

4. لا تمنع قوى التجاذب بين الجزيئات السائل من الجريان.

5. السوائل غير قابلة للانضغاط.

6. تتخذ السوائل شكل الوعاء الذي توضع فيه، ويبقى حجمها ثابتاً.

تُسمى السوائل والغازات بالموائع، والمايع هو المادة التي لها القدرة على الجريان أو الانسياب، وتأخذ شكل الوعاء الموجود فيه؛ ويعود السبب في ذلك أن جزيئات السائل والغاز في حركة مستمرة وعشوائية.



وللسوائل خصائص تتأثر بقوى التجاذب، ومن أهمها:

1. التبخر.

2. التكاثف.

3. الضغط البخاري.

4. درجة الغليان.

وسنستعرض هذه الخصائص تباعاً.