

بعض الخصائص الفيزيائية للسوائل

تُسمى السوائل والغازات بالموائع، والمائع 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.

تتشترك السوائل مع الغازات بمجموعة من الخصائص، منها:

1. لهما القدرة على الانسياب والجريان.
2. يأخذ السائل والغاز شكل الوعاء الموجود فيه.
3. جزيئات السائل والغاز في حركة مستمرة وعشوائية.
4. تتصادم جزيئات السائل مع بعضها، وكذلك جزيئات الغاز.
5. التصادمات بين جزيئات كل من السوائل والغازات تصادمات مرنة.

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. الطاقة الحركية لجزيئات السائل أقل من الغازات.
4. السوائل غير قابلة للانضغاط.
5. حجم السائل ثابت بينما حجم الغاز يتغير بتغير الوعاء.
6. كثافة السوائل أكبر من كثافة الغازات.

