

LESSON 04 Liquid (액체)

한국어감추기

NEW WORDS

<input type="checkbox"/>	1. nearly	거의	2. substance	물체	3. ordinary	보통의
<input type="checkbox"/>	4. definite	뚜렷한	5. volume	부피	6. attraction	인력
<input type="checkbox"/>	7. action	반응. 작용	8. capillarity	모세관 현상	9. draw	끌어올리다
<input type="checkbox"/>	10. vaporize	증발하다	11. steam	증기	12. compress	압축하다

NEW EXPRESSIONS

한국어감추기

<input type="checkbox"/>	1. in a container	용기 안에	2. the molecules of a liquid	액체의 분자들
<input type="checkbox"/>	3. narrow tube	좁은 관	4. beyond a certain point	일정한 지점을 넘어서
<input type="checkbox"/>	5. below a certain point	일정한 지점 아래로	6. freezing point	어는 점
<input type="checkbox"/>	7. a liquid state	액체 상태	8. solid substances	고체 물질들

READING

- Reading 1 Liquid is one of the three basic states of matter. The other two states are gas and solid. Nearly every substance in the Universe is a solid, a liquid or a gas. Most substance can exist in all three states.
- Reading 2 A liquid is a similar to a gas. Liquids and gases are both called fluids. Water at ordinary temperature is a fluid and a liquid. A liquid is unlike a gas and similar to a solid. Because it has a definite volume. If a liquid is put in a container, it will rise to the same level.
- Reading 3 The molecules of a liquid often have a greater attraction than they have. For this reason, they will rise in narrow tubes above their own level. This action is called capillarity. Plants draw water by capillary action.
- Reading 4 If liquids are heated beyond a certain point, they vaporize(change into gas). Water changes into steam when it boils. If liquids are cooled below a certain point, they change into solids. Water freezes into ice.
- Reading 5 Different liquids have different freezing and boiling points. Substances that are normally gases can be cooled and compressed into a liquid state. Some normally solid substances can be heated until they turn into liquids.

해석

- Reading 1 액체는 물체의 세 가지 기본 상태 중 하나이다. 다른 두 상태는 기체와 고체이다. 우주에 있는 거의 모든 물체들은 고체, 액체, 또는 기체이다. 대부분의 물체는 세 가지 상태로 존재할 수 있다.
- Reading 2 액체는 기체와 비슷하다. 액체들과 기체들은 둘 다 유동체라 불린다. 보통 온도에서 물은 유동체이고 액체이다. 액체는 기체와 같지 않고 고체와 비슷하다. 왜냐하면 그것은 뚜렷한 부피를 가지고 있기 때문이다. 만약 액체가 용기의 안에 넣어지면, 그것은 같은 높이로 올라갈 것이다.
- Reading 3 액체의 분자들은 종종 그들이 가지고 있는 것보다 더 큰 인력을 가지고 있다. 이러한 이유로, 그들은 좁은 관에서는 자신의 높이 위로 상승할 것이다. 이 반응은 모세관현상이라 불린다. 식물들은 모세관 반응에 의해 물을 끌어올린다.
- Reading 4 만약 액체가 일정한 지점을 넘어서 가열되면, 그들은 증발한다(기체로 변한다). 물은 그것이 끓을 때 증기로 바뀐다. 만약 액체가 일정한 지점 아래로 차가워지면, 그들은 고체로 바뀐다. 물은 얼음으로 얻다.
- Reading 5 다른 액체는 서로 다른 어는점과 끓는점을 가지고 있다. 보통은 기체인 물체들은 차가워 질 수 있고 액체 상태로 압축될 수 있다. 몇몇 정상적인 고체 물질들은 그들이 액체로 변할 때까지 가열될 수 있다.