

LESSON 19 Water (물)

한국어감추기

NEW WORDS

<input type="checkbox"/>	1. contain	담다	2. besides	~외에도	3. chemical formula	화학식
<input type="checkbox"/>	4. ordinary	보통의	5. hydrogen	수소	6. deuterium	중수소
<input type="checkbox"/>	7. climate	기후	8. absorb	흡수하다	9. release	배출하다
<input type="checkbox"/>	10. breeze	산들바람	11. molecule	분자	12. particle	미립자

NEW EXPRESSIONS

한국어감추기

<input type="checkbox"/>	1. about two-thirds water	약 3분의 2의 물	2. about three-fourths water	약 4분의 3의 물
<input type="checkbox"/>	3. about four-fifths water	약 5분의 4의 물	4. the earth's climate	지구의 기후
<input type="checkbox"/>	5. tiny particles	작은 미립자들	6. a drop of water	한 개의 물방울
<input type="checkbox"/>	7. at normal temperature	정상 온도에서	8. water melts and boils	물을 녹고 끓는다

READING

한국어감추기

- Reading 1 Every plant, animal, and human being needs water to stay alive. This is because all life requires water. But people depend on water for more than just to stay alive. We also need it for our way of life. We need water in our homes - to brush our teeth, cook food, and wash dishes.
- Reading 2 Water is the most common substance on earth. It covers more than seventy percent of the earth's surface. It fills the oceans, rivers, and lakes, and it is in the ground and in the air we breathe. Water is everywhere.
- Reading 3 Without water, there can be no life. In fact, every living thing consists mostly water. Your body is about two-thirds water. A chicken is about three-fourths water, and a pineapple is about four-fifths water. Most scientists believe that life itself began in water - in the salty water of the sea.
- Reading 4 Water helps keep the earth's climate from getting too hot or too cold. Land absorbs and releases heat from the sun quickly. But the oceans absorb and release the sun's heat slowly. So breezes from the oceans bring warmth to the land in winter and coolness in summer.
- Reading 5 Water consists of tiny particles called molecules. A drop of water contains many millions of molecules. Each molecule consists of even smaller particles called atoms. Water molecules consist of two hydrogen atoms and one oxygen atom. It has the chemical formula H₂O. Even the purest water contains substances besides ordinary hydrogen and oxygen. Water is the only substance that can exist as a solid, a liquid and a gas at normal temperatures. Water melts at zero degree celsius and boils at one hundred degree celsius.

해석

- Reading 1 모든 식물, 동물, 그리고 인류는 살기 위해 물이 필요하다. 모든 생명은 물을 필요하기 때문이다. 그러나 사람들은 단지 살아가기 위해서보다 더 많이 물에 의존한다. 우리는 또한 우리의 삶의 방식을 위해 그것이 필요하다. 우리는 우리의 가정에서 물이 필요하다, 이 닦고, 음식을 요리하고, 설거지하기 위해서.
- Reading 2 물은 지구에서 가장 흔히 있는 물질이다. 그것은 지구 표면의 70% 이상을 덮는다. 그것은 바다, 강, 그리고 호수를 채운다, 그리고 그것은 땅 속과 우리가 숨 쉬는 공기 속에도 있다. 물은 모든 곳에 있다.
- Reading 3 물이 없이는, 생명은 있을 수 없다. 사실은, 모든 생물은 대부분 물로 구성된다. 여러분의 몸은 약 2/3가 물이다. 닦은 약 3/4이 물이고, 파인애플은 약 4/5가 물이다. 대부분의 과학자들은 생명 자체는 물로 시작됐다고 믿는다. 바다의 소금기 있는 물로.
- Reading 4 물은 너무 뜨거워지거나 너무 추워지는 것으로부터 지구의 기후를 유지한다. 육지는 빠르게 태양으로부터 열을 흡수하고 방출한다. 그러나 대양은 느리게 태양의 열을 흡수하고 방출한다. 그래서 대양으로부터 온 산들바람들은 겨울에는 육지에 따뜻함을 가져오고 여름에는 시원함을 가져온다.
- Reading 5 물은 분자라 불리는 작은 미립자들로 구성되었다. 한 개의 물방울은 많은 수백만의 분자들을 담고 있다. 각각의 분자는 훨씬 더 작은 미립자들로 구성되는데, 원자라 불린다. 물 분자들은 두개의 수소 원자와 한 개의 산소 원자로 구성된다. 그것은 H₂O 화학공식을 가지고 있다. 심지어 가장 순수한 물은 보통의 수소와 산소 이외의 물질을 담고 있다. 물은 정상온도에서 고체, 액체, 그리고 기체로 존재할 수 있는 유일한 물질이다. 물은 0°C에서 녹고 100°C에서 끓는다.