

NEW WORDS

한국어감추기

1. carbon monoxide	일산화탄소	2. prevent	방해하다	3. hemoglobin	헤모글로빈
4. pigment	색소	5. readily	즉시	6. reaction	반응
7. remove	제거하다	8. quantity	양	9. provide	제공하다
10. separate	분리하다	11. laboratory	실험실	12. composition	구성. 조직

NEW EXPRESSIONS

한국어감추기

1. poisonous gas	유독가스	2. without realizing	무의식적으로
3. complex molecule	복잡한 분자	4. takes up carbon dioxide	이산화탄소를 취하다
5. organic material	유기물질	6. manufacturing process	제조과정
7. to provide heat	열을 제공하기 위해	8. chemical formula	화학식

READING

Reading 1	Carbon monoxide is a colorless, odorless, tasteless, and poisonous gas. Because it has no odor or color, people breathing it usually fall asleep without realizing. Carbon monoxide prevents hemoglobin from supplying oxygen to the body.
Reading 2	Hemoglobin is the pigment that carries oxygen in the blood. Hemoglobin is a complex molecule that includes iron and a protein called globin. It is in the red blood cells and gives blood its red color. When the red cells travel through the rest of the body, they share the oxygen to the tissues. The hemoglobin takes up carbon dioxide in the tissues, and takes it to the lungs. Sometimes poisons prevent hemoglobin not to take up oxygen. The blood then turns bluish-brown. Then carbon monoxide mixes readily with hemoglobin, making the blood bright-red.
Reading 3	Carbon monoxide is produced when substances containing carbon - such as coal, wood, oil, or gasoline - are burned. However, most carbon monoxide in the atmosphere comes from natural sources. For example, the decay of gas and other organic materials in the absence of oxygen produces carbon monoxide. Car engines also produce carbon monoxide. Cigarette smoke has a small amount of carbon monoxide. Even this small quantity can be harmful.
Reading 4	Industry burns carbon monoxide to provide heat for manufacturing processes. The carbon monoxide is usually in a fuel gas. These gases are sometimes used to heat homes and to cook food. Carbon monoxide is also used to separate metals such as iron and nickel.
Reading 5	The chemical formula of carbon monoxide is CO. The gas was first prepared in the laboratory in seventeen seventy six by a French chemist. Its composition was identified in eighteen hundred by an English chemist.

해석

Reading 1	일산화탄소는 색, 냄새, 맛이 없고 독성 있는 기체이다. 그것은 냄새나 색이 없기 때문에, 그것을 호흡하는 사람들은 보통 자신도 모르게 잠이 든다. 일산화탄소는 헤모글로빈이 몸으로 산소를 공급하지 못하도록 막는다.
Reading 2	헤모글로빈은 피 속에 있는 산소를 나르는 색소이다. 헤모글로빈은 복잡한 분자인데, 그것은 철과 글로빈이라 불리는 단백질들을 포함하고 있다. 그것은 적혈구 안에 있고 피에게 빨간 색을 준다. 적혈구가 여러분의 몸을 통해 여행할 때, 그들은 조직에 산소를 나누어준다. 그 헤모글로빈은 조직에서 이산화탄소를 취한다. 그리고 그것을 폐로 가져간다. 때 때로 독은 헤모글로빈이 산소를 취하지 못하게 막는다. 그러면 피는 푸른빛을 띤 갈색으로 바뀐다. 그때 일산화탄소는 즉시 헤모글로빈과 함께 혼합되는데, 그것은 피를 밝은 빨강으로 만든다.
Reading 3	일산화탄소는 석탄, 목재, 기름, 휘발유 같이 탄소를 포함하고 있는 물체가 태워질 때 생산된다. 그러나, 대기에 있는 대부분의 일산화탄소는 천연자원에서 온다. 예를 들면, 썩은 기체와 다른 유기물질은 산소가 없을 경우에 일산화탄소를 생산한다. 차의 엔진 또한 일산화탄소를 생산한다. 담배연기는 적은 양의 일산화탄소를 가지고 있다. 심지어 이 적은 양조차도 해로울 수 있다.
Reading 4	산업체는 제조과정에 열을 제공하기 위해 일산화탄소를 태운다. 일산화탄소는 보통 연료기체의 상태로 있다. 이러한 기체는 때때로 집을 따뜻하게 하고 음식을 요리하기 위해 사용된다. 일산화탄소는 또한 철과 니켈 같은 금속을 분리하기 위해 사용된다.
Reading 5	일산화탄소의 화학공식은 CO이다. 그 기체는 처음에 한 프랑스 화학자에 의해 1776년에 실험실에서 조합되었다. 그것의 구성은 영국 화학자에 의해 1800년에 확인되었다.