

대단원	1. 물질의 구성
중단원	2-3. 원소 기호 (26쪽) / 2-4. 원소 기호를 이용한 물질의 표현 (28쪽)
단원목표	원소 기호를 사용하여 원소를 표현할 수 있다. 원소 기호로 원소를 표현할 때의 장점을 말할 수 있다. 원자들이 서로 결합하여 만들어진 다양한 물질을 원소 기호로 나타낼 수 있다.

3. 물질을 원소기호로 나타내기

- 물질을 구성하는 기본 성분이 ()인 것처럼
- 원소기호를 조합하면 물질들을 표현할 수 있음

* <보기>의 분자모형과 분자식을 드래그하여 <표>에 놓아보자.

<보기>			
		O ₂	H ₂ O

<표>			
물 분자 모형	물 분자식	산소 분자 모형	산소 분자식

Q. 3개의 물 분자를
(1) 모형으로 그려보고, (연습장에)

(2) 수소 원자의 수,

(3) 산소 원자의 수,

(4) 총 원자의 수를 써보자.

4. 원소기호로 나타내기 어려운 물질

- 독립된 분자를 이루지 않고 입자들이 연속해서 규칙적으로 배열되어 있는 물질
- > 원자 수로 표현할 수 없음 예) 구리, 염화나트륨

5. 분자를 원소기호로 나타내기

<보기>의 분자식을 드래그하여 ‘원소 기호로 표현’ 란에 놓아보자.

분자	분자 1개를 이루는 원자의 종류와 개수	원소 기호로 표현	<보기>
이산화탄소			CH ₄
암모니아			CO ₂
메테인			NH ₃