

대단원	I. 물질의 구성
중단원	대단원 마무리
단원목표	원소기호, 금속 원소의 불꽃반응색, 여러 가지 분자, 이온 등을 읽고 쓸 수 있다.

● 각 특징에 해당하는 원소기호를 선택하세요~

가장 가벼운 원소 우주왕복선 연료	녹슬지 않아 광택이 유지 장신구의 재료로 이용	지구대기의 21% 호흡과 연소에 필요	지구중심핵에 많이 존재 기계, 건축의 재료
()	()	()	()

● 불꽃반응색 외우기 (구정에서 빨리스 노라(나) 보카), 불꽃색과 원소이름을 바르게 선택하세요.

구리	리튬	()	나트륨	(칼륨)
()	()	빨간색	()	보라색

● 원자핵의 전하량으로 전자의 개수를 구하고, 원자모형을 <보기>에서 drag & drop 하세요.

	헬륨	리튬	탄소	질소
원자핵의 전하량	+2	+3	+6	+7
전자의 개수	()	()	()	()
원자모형				
<보기>				

● 해당하는 분자식을 <보기>에서 drag & drop 하세요.

<보기>	H ₂ O	N ₂	O ₂	CO ₂	CH ₄	CO	NH ₃
질소	암모니아	일산화탄소	이산화탄소	메테인	산소	물	

● 해당하는 원소기호를 쓰세요.

원소이름	원소기호	원소이름	원소기호	원소이름	원소기호	원소이름	원소기호	원소이름	원소기호
리튬		산소			Mg	염소		구리	
	C	플루오린			Al	칼륨		금	
	N	나트륨		황			Fe	은	

● 해당하는 이온식을 <보기>에서 drag & drop 하세요.

<보기>	Ca ²⁺	F ⁻	H ⁺	CO ₃ ²⁻	Pb ²⁺	CO ₃ ²⁻	Li ⁺	SO ₄ ²⁻	OH ⁻	K ⁺	Ag ⁺	I ⁻
------	------------------	----------------	----------------	-------------------------------	------------------	-------------------------------	-----------------	-------------------------------	-----------------	----------------	-----------------	----------------

양이온	이온이름	이온식	이온이름	이온식	음이온	이온이름	이온식	이온이름	이온식
	수소이온		은이온			플루오린화이온		탄산이온	
	리튬이온		칼슘이온			아세트산이온		황산이온	
	칼륨이온		납이온			수산화이온		탄산이온	