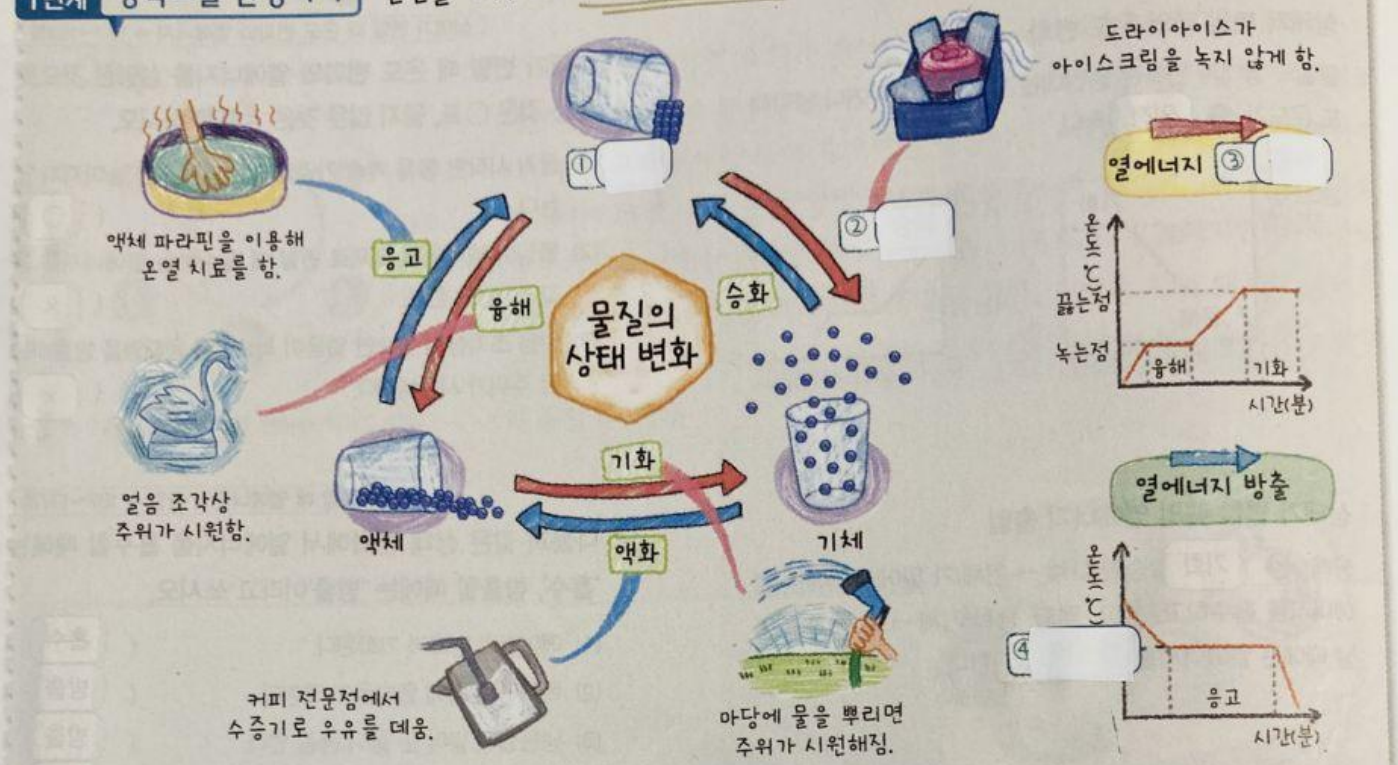
대단원 마무리

1단계 생각그물 완성하기 빈칸을 채워 보고 나만의 생각그물을 그려 보자.



2단계 개념 적용하기

물질의 세 가지 상태와 입자 배열 ➡ 176~177쪽

1 그림은 물질의 세 가지 상태를 입자 모형으로 나타낸 것이다. 〈보기〉의 설명 중 옳은 것을 모두 고르시오.



(가) (나) (다)

보기
ㄱ. (가) 상태에서는 입자들이 규칙적으로 배열되어 있어 물질의 모양이 일정하다.
ㄴ. (나) 상태에서는 입자들이 매우 자유롭게 운동하고 압력을 가하면 물질의 부피가 쉽게 변한다.
ㄷ. (다) 상태에서는 입자들이 빈 공간으로 퍼져 나가므로 물질의 모양이 일정하지 않다.

물질의 상태 변화와 입자 배열 ➡ 178~183쪽

2~3 〈보기〉는 여러 가지 상태 변화의 예이다.

보기
ㄱ. 쇳물이 굳어져 단단한 철이 된다.
ㄴ. 찌개를 계속 끓이면 양이 줄어든다.
ㄷ. 구운 빵에 끼워 넣은 치즈가 녹는다.
ㄹ. 드라이아이스의 크기가 점점 작아진다.
ㅁ. 겨울철 실내에 들어오면 안경이 뿌옇게 흐려진다.

2 ㄱ~ㅁ의 상태 변화의 종류를 각각 쓰시오.

ㄱ ㄴ ㄷ ㄹ ㅁ

3 입자 배열이 처음보다 규칙적으로 변하는 상태 변화를 모두 고르시오.

LIVEWORKSHEETS