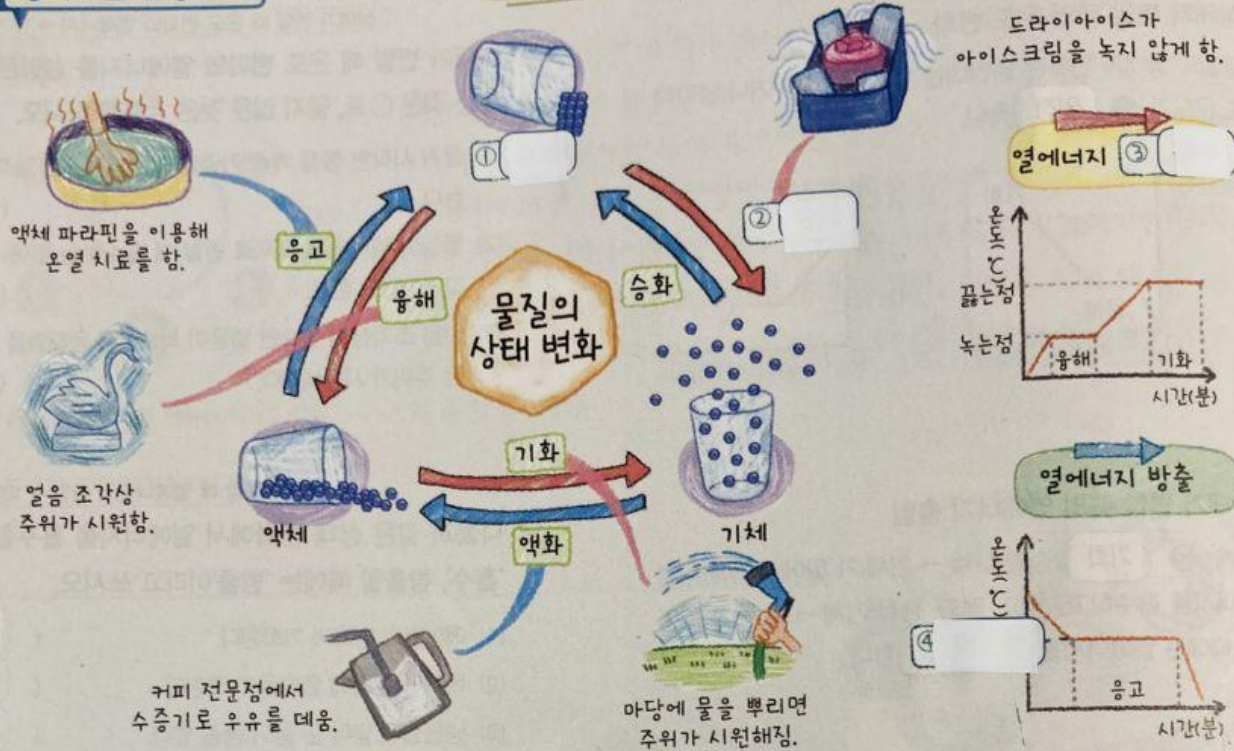




대단원 마무리

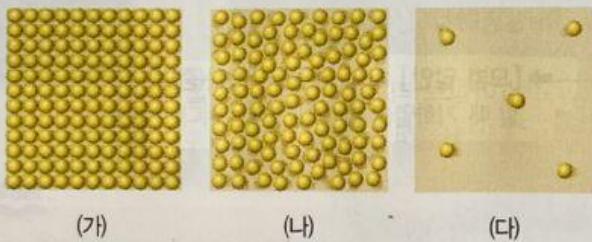
1단계 **생각그물 완성하기** 빈칸을 채워 보고 나만의 생각그물을 그려 보자.



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.



- 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.