

02.물질의 상태변화(교과서 162~166쪽)

상황	상태변화	명칭
예 아이스박스에 <u>얼음</u> 을 넣는다.(예시)	고체 → 액체	융해
1 냉장고에 넣어둔 <u>생수</u> 가 언다.	→	
2 아이스크림 포장할때 <u>드라이아이스</u> 를 함께 넣어 준다.	→	
3 <u>설탕</u> 이 식이 단단한 <u>جلي</u> 이 된다.	→	
4 한 용료가 담긴 유리컵 표면에 <u>물방울</u> 이 맺힌다.	→	
5 겨울에 눈 오는 날 <u>수증기</u> 가 얼음알갱이로 바뀐다.	→	
6 더운 여름에 바닷에 <u>물</u> 을 뿌린다.	→	
7 <u>암석</u> 이 열을 받아 마그마가 된다.	→	
8 생선장수가 <u>얼음</u> 에 소금을 뿌린다.	→	
9 <u>고드름</u> 이 녹는다.	→	
10 겨울철 유리창에 <u>설레</u> 가 생긴다.	→	
11 추운 겨울에는 이글루 안에 <u>물</u> 을 뿌린다.	→	
12 똑딱이 손난로를 자극하면 안에 <u>액체</u> 가 탄탄하게 굳는다.	→	
13 나뭇잎에 <u>서리가</u> 생긴다.	→	
14 스티븐 난방기의 방열판에서는 <u>수증기</u> 가 많이 나온다.	→	
15 손등에 <u>손소독제</u> 가 마르면 손등이 시원해진다.	→	
16 옷장 속 <u>나프탈렌</u> 이 점점 작아진다.	→	
17 아침 <u>이슬</u> 이 오후가 되면 사라진다.	→	
18 따뜻한 땀 위에 비터를 올려두면 <u>비터</u> 가 녹는다.	→	
19 <u>마그마</u> 가 굳어서 암석이 된다.	→	
20 겨울에 <u>얼린 병태</u> 가 마른다.	→	
21 어항 속의 <u>물</u> 이 줄어든다.	→	
22 뜨거운 물을 마실 때 알칼리에 <u>جلي</u> 이 생긴다.	→	

상태 변화 용어를 설명하고, 각 용어에 해당하는 예시를 작은 그림으로 표현하기:D

