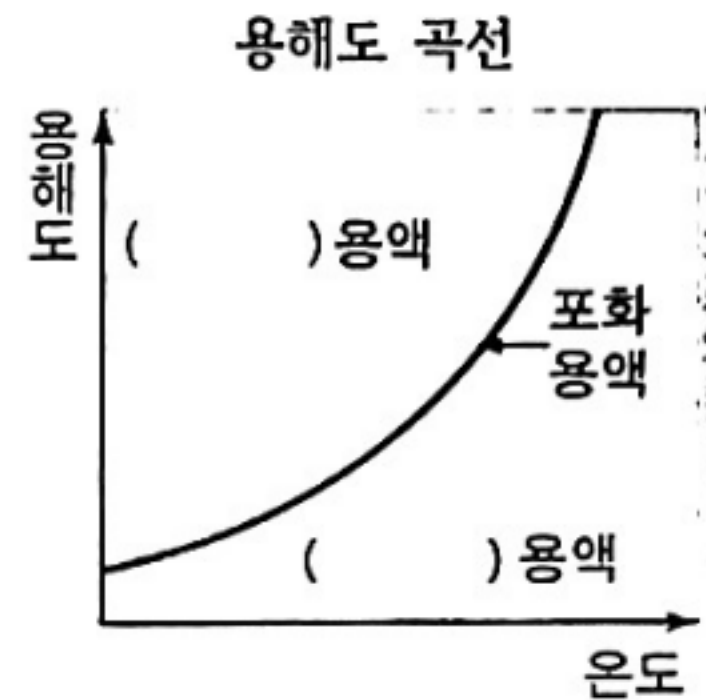


## 1. 용해도

- 1) 용해 : 한 물질이 다른 물질에 녹아 고르게 섞이는 현상
- 2) 용해도 : 어떤 온도에서 용매 100g에 최대 녹을 수 있는 용질의 g 수
- 3) 용해도 곡선 : (      )에 따른 물질의 용해도를 나타낸 그래프
  - ① 물질마다 서로 (      ) 용해도 곡선이 나타난다. (물질의 특성)
  - ② 용해도 곡선의 기울기가 급할수록 온도 변화에 따른 용해도 차이가 (      )  
 $\Rightarrow$  용해도 곡선의 기울기가 급할수록 냉각할 때 석출되는 용질의 양이 (      )
- 4) 용질의 상태에 따른 용해도

## 2. 포화 용액과 불포화 용액 (교과서 206쪽)

- 1) 포화 용액 : 일정한 양의 용매에 용질이 (      ) 녹아있어,  
 더이상 용질이 녹지 않는 용액  
 $\Rightarrow$  각 물질마다 포화 용액의 용질의 양은 (      )
- 2) 불포화 용액 : 포화 용액일 때보다 용질이 (      ) 녹아있어,  
 용질을 더 녹일 수 있는 용액
- 3) 과포화 용액 : 포화 용액일 때보다 용질이 (      ) 녹아 있어,  
 용질이 쉽게 석출될 수 있는 용액  
 (석출 : 용해되었던 용질이 고체 상태로 용액에서 분리되는 현상)



### 예보기 여러 가지 물질의 용해도 곡선 비교

- (1) 아래 용액의 상태가 포화, 불포화, 과포화 중 무엇인지 쓰시오.
  - 20°C 물 100g에 붕산 30g을 녹였을 때 :      용액
  - 20°C 물 100g에 염화 나트륨 30g을 녹였을 때 :      용액
- (2) 70°C 물 100g에 질산 칼륨과 질산 나트륨을 각각 135g 녹였다.  
 이때, 용액은 ( 포화 / 불포화 / 과포화 ) 상태이다.
- (3) (2)의 질산 칼륨 수용액, 질산 나트륨 수용액의 온도를 40°C로 낮추었을 때, 더 많이 석출되는 물질은?
- (4) 온도에 따른 용해도 변화가 가장 큰 물질은?
- (5) 온도에 따른 용해도 변화가 가장 작은 물질은?
- (6) 그래프에 나타난 5가지 용질 중, 80°C의 포화 용액을 20°C로 냉각시켰을 때, 가장 많은 양이 석출되는 물질은?        
 $\Rightarrow$  용해도 곡선의 기울기가 급할수록 냉각할 때 석출되는 용질의 양이 (      )
- (7) 60°C 물에 대한 황산 구리(II)의 용해도는 40이다.
  - 60°C 물 50g에는 황산 구리(II)가 최대 몇 g 녹을 수 있는가?      g
  - 60°C 물 200g에는 황산 구리(II)가 최대 몇 g 녹을 수 있는가?      g

