♣ 반, 번호, 이름을 정확하게 씁니다.

과학	2학년 ( )반 ( )번 이름 ( )
학습단원	VI. 물질의 특성 - 용해도

1. **용해도를 설명한 것으로 옳지 않은 것은?**

① 어떤 온도에서 용매 100 g에 최대로 녹을 수 있는 용질의 질량(g)이다.

② 고체는 종류에 관계없이 온도에 따른 용해도가 같다.

③ 대부분의 고체는 온도가 높아지면 용해도가 커진다.

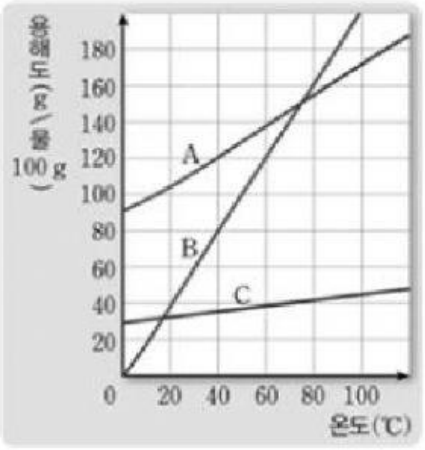
④ 대부분의 기체는 압력이 높아지면 용해도가 커진다.

⑤ 대부분의 기체는 온도가 높아지면 용해도가 작아진다.

2. 20 ℃의 물 25 g에 질산 나트륨 22 g을 완전히 녹이면 포화 상태가 된다. 20 ℃에서 질산 나트륨의 용해도(g/물 100 g)는 얼마인지 쓰시오.

정답 : [ ] (g/물100g)

3. 그래프는 고체 물질 A~C의 용해도 곡선을 나타낸 것이다.



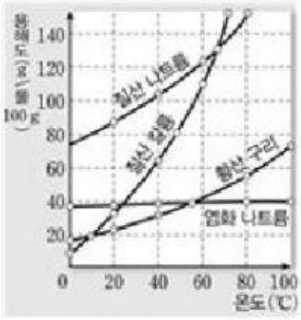
80 ℃의 물 100 g에 고체 물질 A~C를 최대한 녹인 용액을 20 ℃로 냉각할 때 석출되는 용질의 양을 비교한 것으로 옳은 것은?

① A > B > C
② B > A > C
③ B > C > A
④ C > A > B
⑤ A = B = C

4. 다음 문장의 빈칸을 올바르게 채우시오.

탄산음료가 들어 있는 병의 병뚜껑을 열면 '펑' 하는 소리와 함께 거품이 나온다. 병뚜껑을 열면 병 내부의 압력이 [ ]하여 기체의 용해도가 [ ] 하기 때문이다.

5. 그래프는 여러 가지 물질의 용해도 곡선을 나타낸 것이다. 이를 통해 알 수 있는 내용을 <보기>에서 모두 골라 쓰시오.

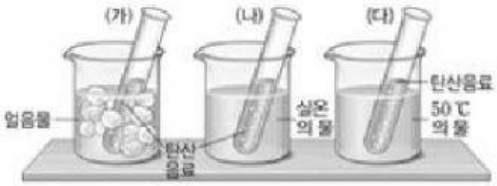


<보 기>

ㄱ. 각 물질의 온도에 따른 용해도
ㄴ. 포화 상태의 용액을 냉각했을 때 석출되는 양
ㄷ. 온도에 따른 용해도 차가 큰 물질과 작은 물질

① ㄱ ② ㄴ ③ ㄱ,ㄴ
④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

6. 그림과 같이 같은 양의 탄산음료가 담긴 3 개의 시험관을 각각 얼음물, 실온의 물, 50 ℃의 물에 넣어 탄산음료에서 거품이 나오는 양을 관찰하였다.



이를 설명한 것으로 옳은 것은?

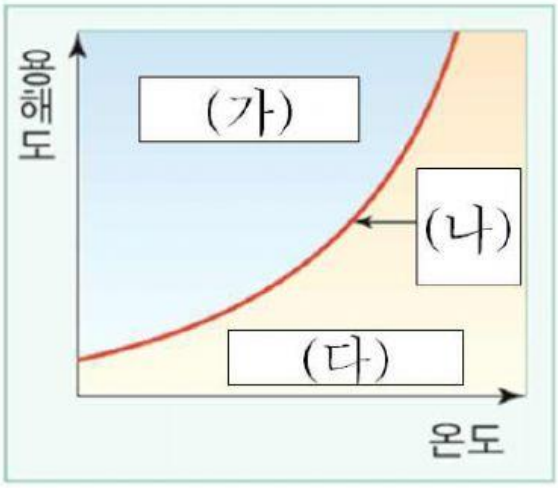
① 거품이 가장 많이 나오는 것은 (가)이다.
② 기체의 용해도는 압력이 높을수록 커진다.
③ 기체의 용해도는 온도가 낮을수록 커진다.
④ 거품이 많이 나올수록 기체의 용해도가 크다.
⑤ 탄산음료가 담긴 병의 병뚜껑을 열 때 거품이 나오는 현상과 관계가 있다.

7. 다음 빈칸에 알맞은 단어를 고르시오.

<보 기>

고체는 일반적으로 온도가 높을수록 용해도가 [ ] 하고 압력의 영향은 거의 받지 않는다.
기체는 반대로 온도가 [ ] 용해도가 증가한다.
또한 기체는 압력이 높을수록 용해도가 [ ] 하게 된다.

8. 그림은 어떤 물질의 용해도 곡선이다.
(가)~(다)에 알맞은 단어를 보기에서 골라 채우시오.

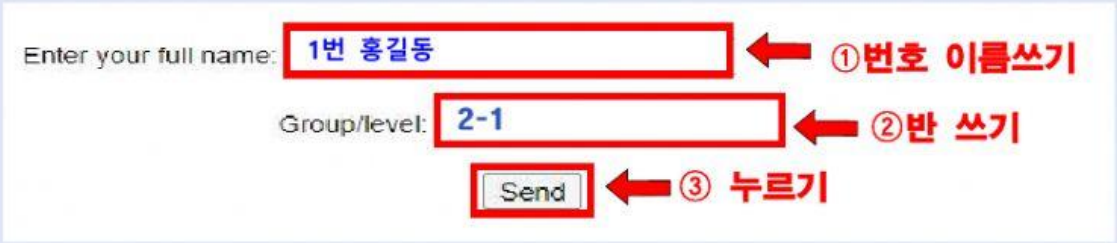


<보 기>

불포화 포화 과포화

곡선의 윗부분인 (가)는 [ ] 상태,
(나)는 [ ] 상태,
(다)는 [ ] 상태이다.

☺ 위의 학습지를 모두 완료했나요? 아래 파란색 버튼 Finish 를 누르세요. 팝업창에 아래와 같이 뜨면



☺ Send를 눌러서 제출이 완료되면, 학습지 왼쪽 상단에서 여러분의 점수를 확인할 수 있어요. (10점 만점)
여러분이 작성한 답안이 초록색으로 뜨면 정답 ! 빨간색으로 뜨면 오답 !입니다.
☺ 점수가 너무 낮으면 다시 풀어서 제출하세요. (여러번 반복 가능)