

♣ 반, 번호, 이름을 정확하게 씁니다.

과학	2학년 ()반 ()번 이름 ()
학습단원	VI-① 순물질과 혼합물, ② 물질의 특성

1. 다음의 물질들이 어디에 속하는지 선택하시오.

물	
우유	
식초	
암석	
공기	
산소	

2. 비커에 들어있는 투명한 액체가 순물질인지 혼합물인지 확인하는 방법을 <보기>에서 모두 고른 것은?

— <보 기> —

- ㄱ. 액체의 질량을 측정한다.
 ㄴ. 냉각하면서 얼 때의 온도를 측정한다.
 ㄷ. 가열하면서 끓을 때의 온도를 측정한다.

- ① ㄴ ② ㄷ ③ ㄱ, ㄴ
 ④ ㄴ, ㄷ ⑤ ㄱ, ㄴ, ㄷ

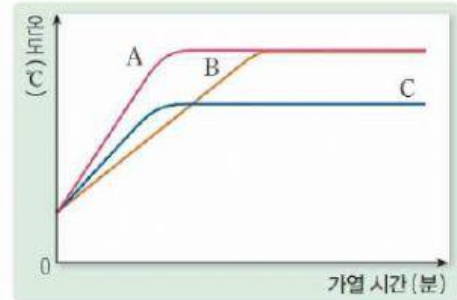
3. 물질을 구별할 수 있는 특성을 옳게 짝지은 것은?

- ① 길이, 부피 ② 질량, 농도
 ③ 냄새, 온도 ④ 어는점, 밀도
 ⑤ 끓는점, 넓이

4. 끓는점을 설명한 내용으로 옳지 않은 것은?

- ① 물질의 종류에 따라 다르다.
 ② 끓는 동안 일정하게 유지되는 온도이다.
 ③ 물질을 구별할 수 있는 물질의 특성이다.
 ④ 압력이 높아지면 끓는점이 낮아진다.
 ⑤ 가열하는 불꽃의 세기와 끓는점은 무관하다.

5. 그래프는 액체물질 A, B, C를 같은 세기의 불꽃으로 가열할 때의 온도 변화를 나타낸 것이다. 이를 설명한 것으로 옳은 것을 모두 고르면?(2개)



- ① A와 B는 같은 물질이다.
 ② A보다 B의 양이 더 적다.
 ③ B는 C보다 끓는점이 더 높다.
 ④ C가 가장 늦게 끓는다.
 ⑤ A와 B를 섞으면 수평인 부분이 더 낮은 온도에서 나타난다.

6. 다음 각각의 예가 물질의 특성 중 어떤 것을 활용한 것인지 연결하시오.

비행기 엔진	.	.	밀도
윤활유	.	.	녹는점
서프보드	.	.	끓는점

7. 팔미트산 20g을 녹였더니 녹는점이 63°C로 측정되었다. 이 물질 10g을 녹이면 몇°C에서 녹는가?

°C

8. 질량이 5.4g, 부피가 2.0g/cm³인 금속 조각의 밀도는 몇 g/cm³인가?

g/cm³

9. 비커에 투명한 액체 30ml가 들어있다. 이 액체가 메탄올이라면 메탄올의 질량은 얼마인지 쓰시오. (메탄올의 밀도 = 0.8g/ml)

g

10. 다음 빈칸에 들어갈 말을 보기에서 고르세요.

————<보 기>————
증가 증가 감소 감소

기체의 밀도는 온도와 압력에 따라 크게 달라진다.

- 1) 온도가 높아지면 부피가 ()하여
밀도는 ()한다.
2) 압력이 커지면 부피가 ()하여
밀도는 ()한다.

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

Enter your full name:

1번 홍길동

← ① 번호 이름쓰기

Group/level:

2-1

← ② 반 쓰기

Send

← ③ 누르기

☺ 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)