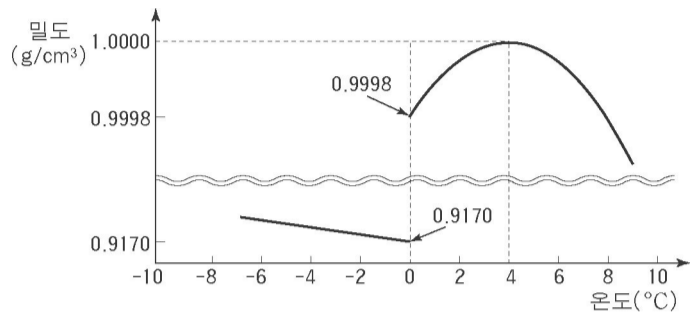


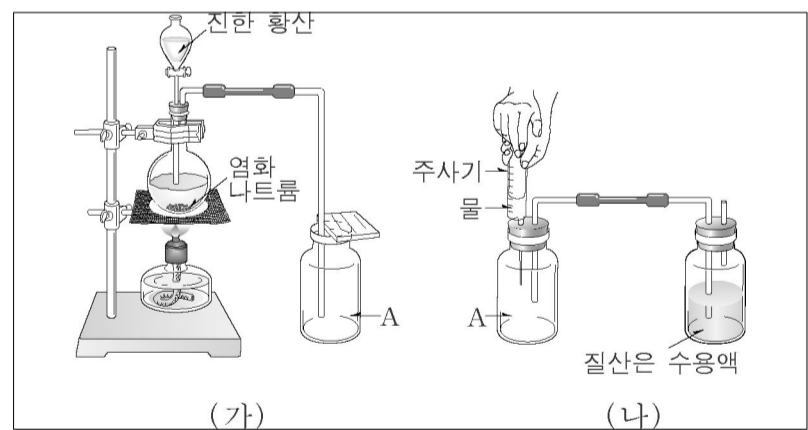
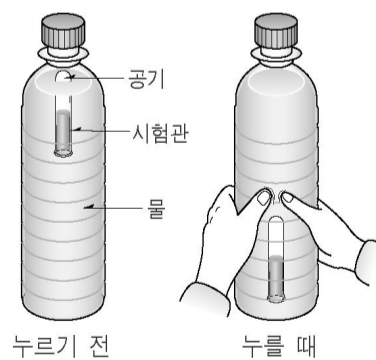
2005 하년도 대학수학능력시험 6월 모의평가 문제지
과학탐구 영역 (화학 I)



○ 그림 (가)와 같이 장치하여 기체 A 를 발생시켰다.

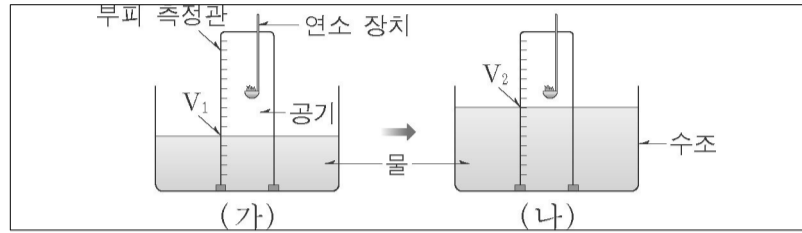
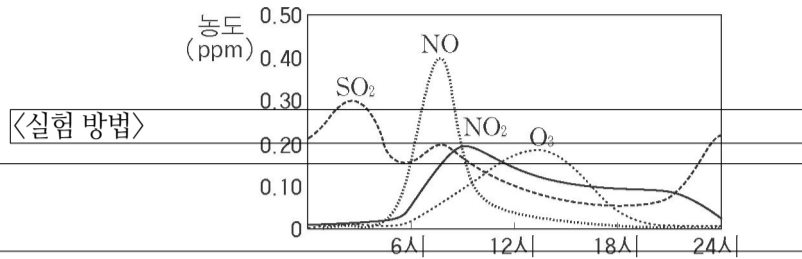
기체 A 가 모인 집기병을 그림 (나)와 같이 장치한 후 주사기로 물을 주입하였더니 질산은 수용액이 기체 A 쪽으로 들어와 흰색 앙금이 생겼다.

시험관이 다시 떠오른다.

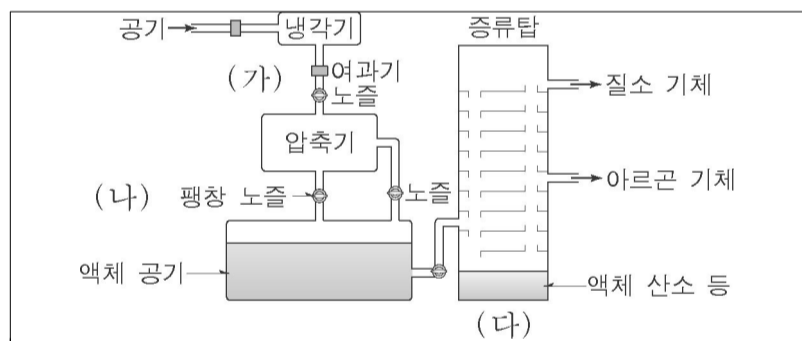
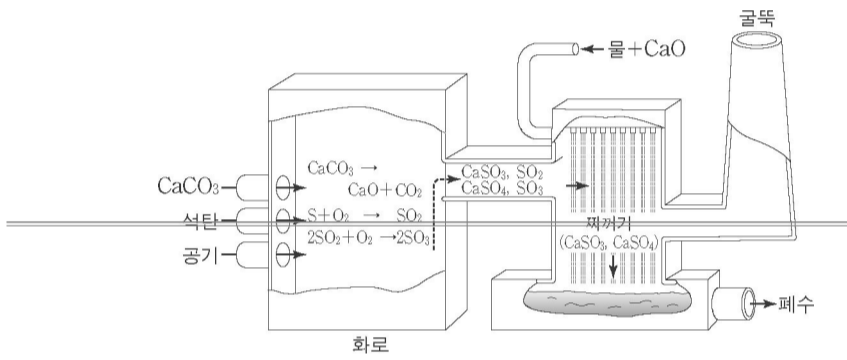


그림은 온도에 따른 물과 얼음의 밀도 변화를 나타낸 것이다.

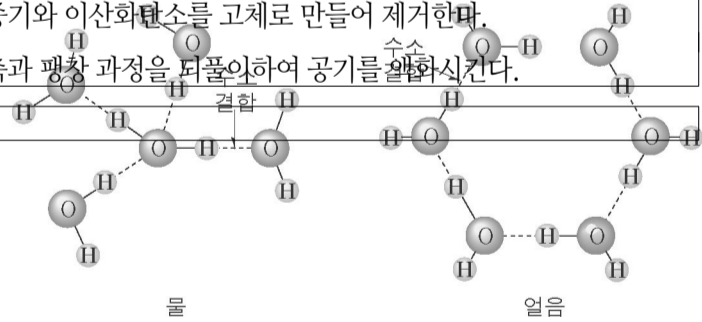
과학탐구 영역 (화학 I)



마그네슘은 산소 이외의 공기 성분과 반응하지 않아야 한다.



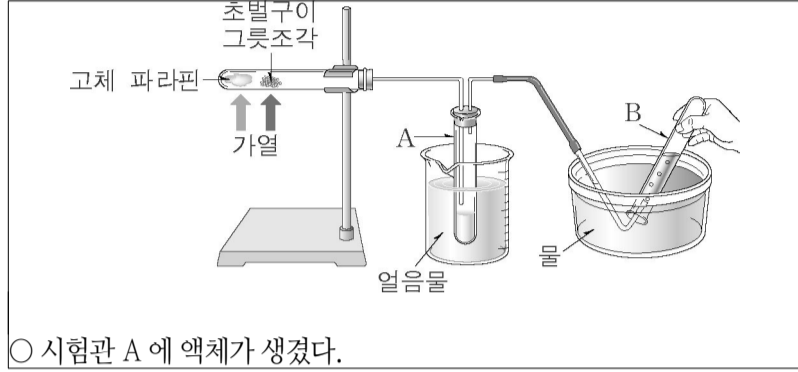
(가) 수증기와 이산화탄소를 고체로 만들어 제거한다.
 (나) 압축과 팽창 과정을 되풀이하여 공기를 액화시킨다.



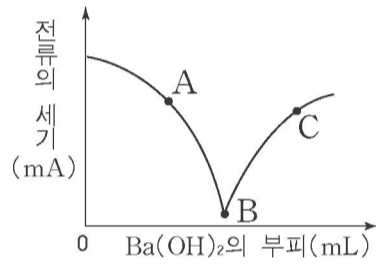
암석 틈에 스며든 물이 얼면 암석이 쪼개지고 쉽게 풍화된다.

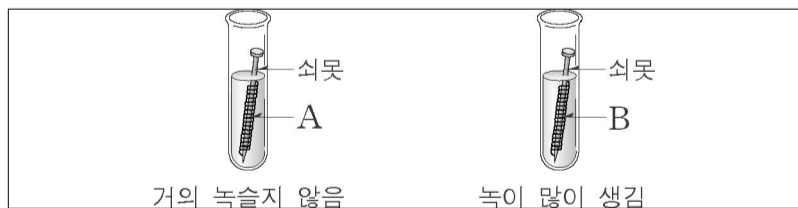
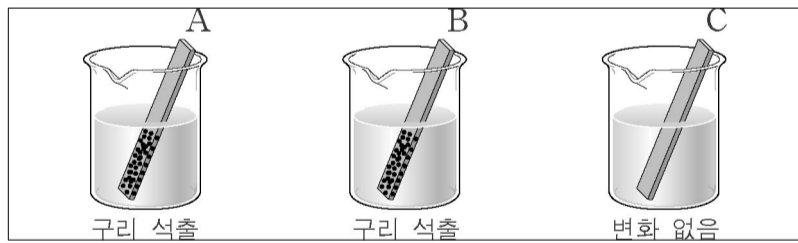
(화학 I) 과학탐구 영역

다음은 고체 상태의 탄화수소인 파라핀을 시험관에 넣고 높은 온도로 가열하였을 때 일어나는 변화를 관찰한 실험이다.



실험 조건				
녹이 많은 순서	1	2	3	4





양금 생성 반응

ㄱ ㄴ, ㄷ, ㄹ

ㄴ ㄱ, ㄷ, ㄹ

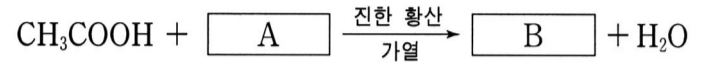
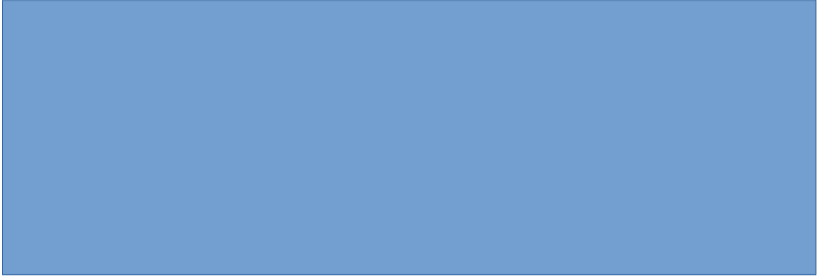
ㄱ, ㄴ ㄷ, ㄹ

ㄴ, ㄹ ㄱ, ㄷ

ㄷ, ㄹ ㄱ, ㄴ

중화 반응

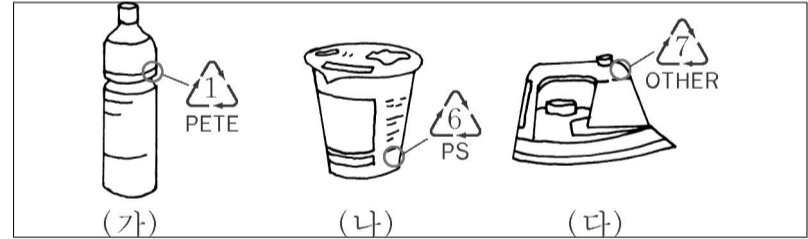
과학탐구 영역 (화학 I)



- 원소 분석으로 화학식 $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ 를 얻었다.
- 금속 나트륨과 반응시켰더니 수소 기체가 발생되었다.

	A	B	
	$\text{CH}_3\text{COOCH}_3$	$\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$	A B
	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_2\text{H}_5$	$\text{H}_3\text{COCH}_2\text{OCH}_3$
	H_2O	$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{OCH}_3$	

에서 모두 고른 것은?



*** 확인 사항**

- 답안지의 해당란에 필요한 내용을 정확히 기입 (표기) 했는지 확인하십시오 .