

탐구수업 지도자료

- 학년 중학교 1학년
- 단원 문자의 운동
- 소단원 4장 증발
- 제목 학생용-교과서 탐구(2)
- 대표 저자 노태희(서울대학교)
- 공동 저자 강훈식(서울대학교)
김보경(서울대학교)
박현주(서울대학교)

이 자료는 서울대학교 과학교육연구소가 교육인적자원부의 과학교육 연구기관으로 지정받아 수행하고 있는 「탐구·실험 중심의 과학교육 활성화를 위한 연구개발 사업」의 일환으로 개발되었습니다.



서울대학교 과학교육연구소

Seoul National University Science Education Research Center



에탄올이 어디로 간 것일까?

[분자 운동(증발)]

()년 ()월 ()일 ()학년 ()반 ()번 이름 ()



바닷물에서 물이 다 없어지고 나면, 소금이 남는다. 바닷물은 어디로 간 것일까?

1 목표

(1) 지식

·TP용지 위에 에탄올을 떨어뜨린 후, 시간이 지남에 따라 에탄올의 경계선이 변화하는 과정을 분자 운동과 관련지어 설명 할 수 있다.

(2) 탐구 과정

·TP 용지 위에 에탄올을 떨어뜨린 후 에탄올의 경계선이 변화 하는 과정을 예측할 수 있다.
·실험을 통해 증발의 원리를 추론할 수 있다.



서울대학교
과학교육연구소

❶ 준비물

에탄올, 투시물 환등기,
TP용지, 스포이트, 유성
사인펜, 초시계

❷ 에탄올

특유한 냄새와 맛이 나는
무색 액체로 연소하기 쉬
우며, 술의 주성분이다.

❸ 실험상 유의 점

- 에탄올을 떨어뜨린 직
후 바로 경계선을 표시
한다.
- 경계선을 표시하는 시
간을 되도록 일정하게
한다.

2 과정

(1) 그림과 같이 투시물 환등기
를 켜 뒤 TP용지를 올려놓
고, 그 위에 스포이트를 이
용하여 에탄올을 두 방울
정도 떨어뜨린다.

(2) 10초마다 유성 사인펜을 이
용하여 에탄올이 나타나는
경계선을 표시해 에탄올 증
발지도를 그려본다.

(3) 에탄올의 경계선이 작아지는 이유는 무엇인가?



서울대학교
과학교육연구소

[그림 4.8] 에탄올 분자 운동

(4) 에탄올을 손등에 떨어뜨렸을 때 어떤 느낌이 드는가? 그 이유는 무엇인가?



서울대학교
과학교육연구소