

수소 로켓 만들기 (Hydrogen Rocket)

한국항공대학교 EROOS팀 김동신, 오수환

유수소 로켓의 기초 (1/6)



◈ 체험주제 : 수소 로켓 만들기(Hydrogen Rocket)



1교시 : 누가 누가 잘 만드나?



2교시 : 누가 누가 멀리 보내나?

- 유교 로켓의 기초 (2/6)



◈ 공기의 구성

◆ 우리가 숨 쉬는 **공기**는 무엇으로 이루어져 있나요?



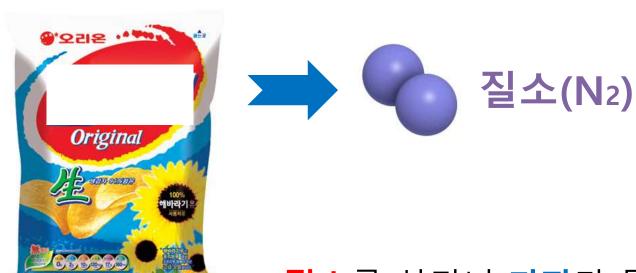


유수소 로켓의 기초 (3/6)



◈ 공기의 구성

- ◆ 질소 : 공기 중 78%를 차지
- ◆ 과자를 보호하기 위해, 과자봉지를 채우는 용도로 사용



"질소를 샀더니 과자가 들어있네~"

유수소 로켓의 기초 (4/6)



◈ 공기의 구성

- ◆ 산소, 이산화탄소 : 공기 중 각각 21%, 0.03%를 차지
- ◆ 호흡이 가능함: 지구에 생명체가 살 수 있는 이유 중 하나





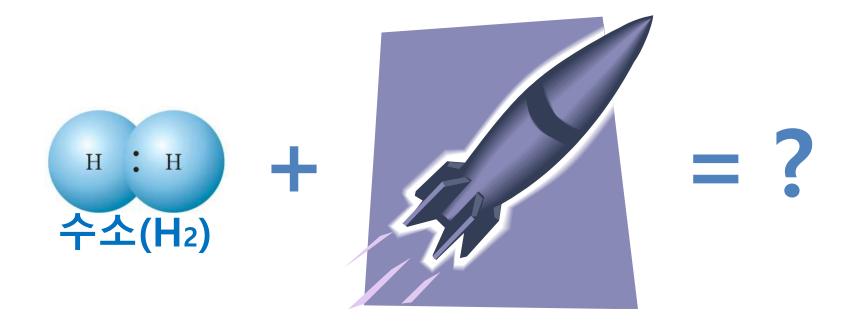
"상쾌한 아침공기~!"

수소 로켓의 기초 (5/6)



◈ 공기의 구성

- ◆ 수소 : 공기 중 0.00005%를 차지
- ◆ 우리가 **로켓의 연료**로 사용하고자 하는 **대상**



수소 로켓의 기초 (6/6)



◈ 수소 로켓이란!

◆ 일반적으로 이용되는 산소와 연료 대신, **수소**를 이용해 비행할 수 있는 로켓



수소 로켓의 원리1 (1/4)



◈ 수소 로켓의 원리1

◆ Q. 무엇으로부터, 어떻게 많은 양의 수소를 모을까요?





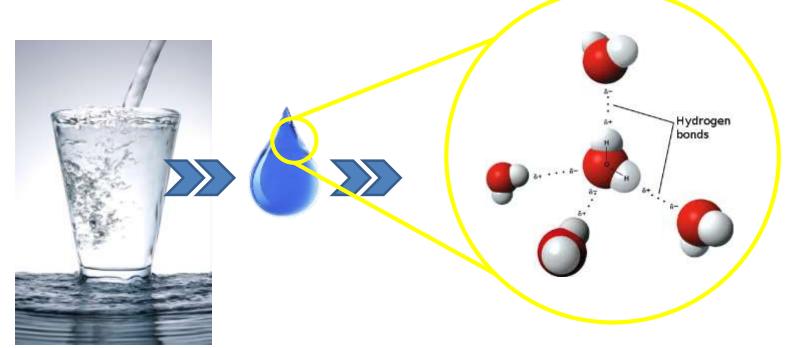
수소 로켓의 원리1 (2/4)



◆ 우리가 마시는 물!

◆ 물을 자세히 확대해 보면 다음과 같음

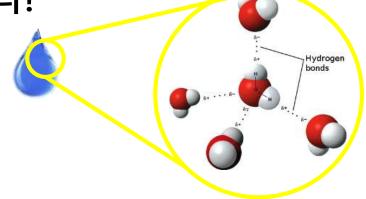
◆ 물(H₂O)은 산소(O₂)와 **수소(H₂)**로 구성



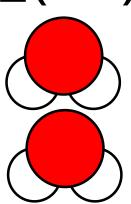
수소 로켓의 원리1 (3/4)



- ◆ 물에 전기를 가해서 수소를 얻는다!
 - ◆ 전기분해
 - ◆ 전기에너지를 가해 반응을 일으킴

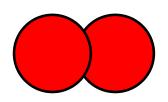


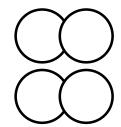








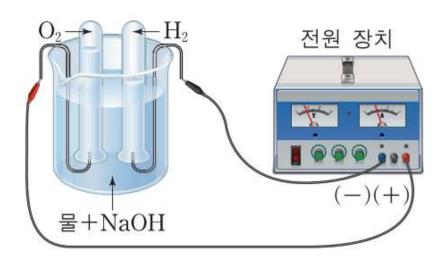




수소 로켓의 원리1 (4/4)



- ◈ 전기분해 실험과정
 - ◆ 어려우니 참고만 하세요!
 - ◆ (-)국에서 수소(H₂)를 얻을 수 있음



$$(+) = : H_2O \longrightarrow \frac{1}{2}O_2 + 2H + 2e$$

수소 로켓의 원리2 (1/7)



◈ 수소 로켓의 원리2

◆ Q. 로켓이 하늘을 비행할 수 있는 원리가 무엇인가요?

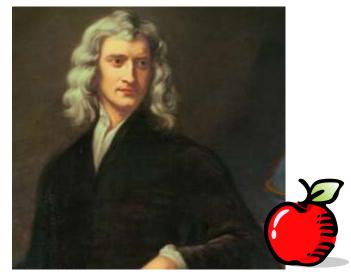




수소 로켓의 원리2 (2/7)



◈ 로켓의 원리 - 작용 반작용의 법칙(뉴턴의 제 3법칙)



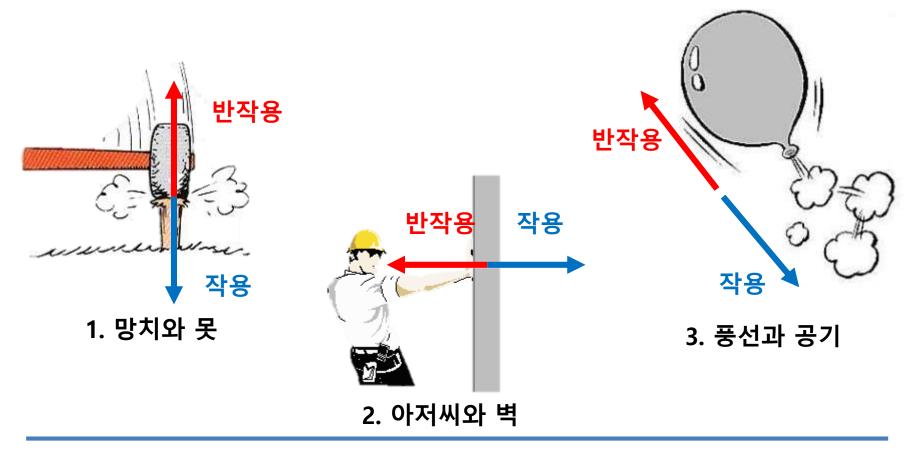
뉴턴

"두 물체가 서로에게 미치는 힘은 항상 크기가 같고 방향이 반대이다."

수소 로켓의 원리2 (3/7)



◆ 로켓의 원리 - 작용 반작용의 법칙

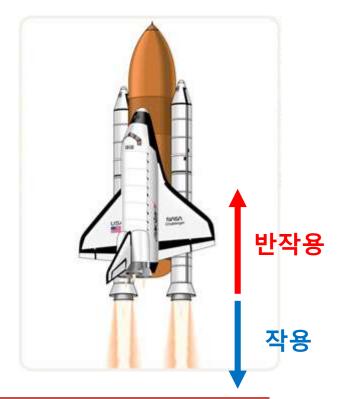


수소 로켓의 원리2 (4/7)



◆ 로켓의 원리 - 작용 반작용의 법칙





로켓이 공기를 미는 힘 = 공기가 로켓을 미는

수소 로켓의 원리2 (5/7)



◆ 로켓의 원리 – 운동량 보존의 법칙



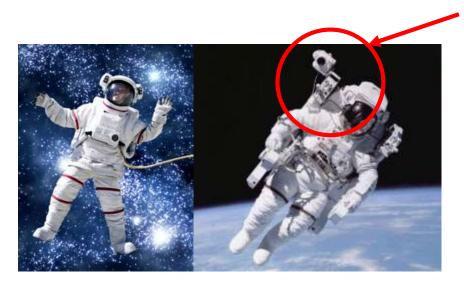
77

외부의 힘을 받지 않는 고립된 물체 또는 계에서 전체 운동량의 합이 보존된다.

수소 로켓의 원리2 (6/7)



◆ 로켓의 원리 – 운동량 보존의 법칙



1. 두 우주인의 차이



2. 총과 총알

<u>수</u>소로켓의 원리2 (7/7)



◆ 로켓의 원리 – 운동량 보존의 법칙

- ◆ 로켓은 원래 정지해 있었지만 연료를 뒤로 내뿜게 되면 연료는 지구 방향으로 운동량을 얻음
- ◆ 연료+로켓의 운동량은 0이었으므로, 연료의 운동량을 상쇄하기 위해 로켓의 본체는 **우주 방향으로 운동량을 얻음**



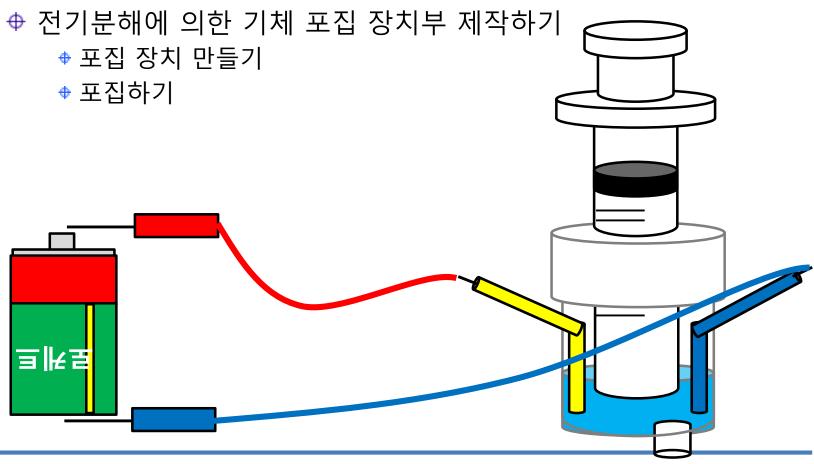




수소 로켓 만들기 (1/2)



◈ 1교시 : 누가 누가 잘 만드나?





수소 로켓 만들기 (2/2)



- ◆ 2교시 : 누가 누가 멀리 보내나?
 - ♥ 발사대 만들기
 - ◆ '누가 누가 멀리 보내나' 수소 로켓 발사 대회

