

등2 때 배웠는데, 고등학교에 또 나오는~

그래서 '등학교때 배웠지?' 그러면서 기본으로 짚고 가는 기본 개념(2)

1. 원소 : 더 이상 분해되지 않으면서 물질의 이루는 기본 성분
2. : 물질을 이루는 기본 입자
3. 원자의 구조

입자 이름		입자 전하	입자 질량
	양성자	(+)	무거움
	중성자	중성	양성자와 비슷
		(-)	매우 가벼움

4. 원자의 특징

- ① 원자핵은 원자의 에 아주 작은 공간을 차지하고 있다.
- ② 원자핵은 원자 전체 의 대부분을 차지하고 있다.
- ③ 원자는 종류에 따라 양성자 개수가 다르고, 그에 따라 (+) 전하량이 다르다.
- ④ 한 원자에서 양성자의 수와 전자의 수가 전기적으로 이다.
- ⑤ 원자 내 원자핵과 전자 사이는 이다.

5. 영상 출처

- ① 중2복습 <https://www.youtube.com/watch?v=UzoOZ3338S0&list=WL&index=9>
- ② 핵융합 이해에 도움 <https://www.youtube.com/watch?v=lm9a9syKj0M&list=WL&index=15>
- ③ 쿼크의 이해(좀어렵지만..) <https://www.youtube.com/watch?v=zMEYomyW8ic&t=742s>

6. (이문제는 감으로 한번 찍어볼까?^^) 다음 분홍 바탕의 원소들을 금속과 비금속으로 구분해보세요.

금속원소			비금속원소		

H	Li	C	Na	K	Mg
Cl	N	Ca	O	Al	S