

6. 원자 .

- (1) : 물질을 구성하는 기본 입자
 (2) 원자는 매우 작으며, 원자의 종류마다 크기가 다르지만
 가장 작은 수소 원자는 지름이 약 $\frac{1}{10^8}$ cm이다.



▲ 수소 원자의 크기

7. 원자의 구조 .

- (1) (+)전하를 띠는 과 (-)전하를 띠는 로 이루어져 있다.
 (2) 원자핵은 원자의 중심에 위치하고, 전자는 원자핵 주위를 빠르게 움직이고 있다.



▲ 원자의 구조

- (3) 원자의 종류에 따라 원자를 구성하는 원자핵의 (+)전하량과 전자의 개수가 다르다.
 (4) 한 원자를 구성하는 원자핵의 (+)전하량과 전자들의 (-)전하량의 합이 0이 되어 원자는 전기적으로 이다.

예 탄소 원자의 경우 원자핵의 전하량은 +6, 전자의 전하량의 합은 -6이므로, 총 전하량은 0이다.



▲ 탄소의 원자 모형

8. 원자를 모형으로 나타내기 .

원자	리튬	탄소	질소	산소
원자핵의 전하량	+3		+7	+8
전자의 개수(개)	3	6		