



① 12.011 : 원자량  
 원자번호 : 6C : 원소기호  
 탄소 : 원소이름

- 러더포듐과 같이 원자량이 괄호()로 표시된 것은 알려진 동위 원소 중에서 수명이 가장 긴 것의 질량을 나타낸 것이다.
- ② 족 : 주기율표의 세로줄(1~18족). 같은 족의 원소들은 화학적인 성질이 비슷하다.  
 주기 : 주기율표의 가로줄(1~7주기). 원소들의 물리적, 화학적인 성질이 반복적으로 나타난다.
- ③ 주기율표에서 원소 분류

전형원소	<ul style="list-style-type: none"> <li>• 주기율표에서 전이원소를 제외한 모든 원소</li> <li>• 비금속 원소와, 금속 원소로 나뉜다.</li> <li>• 비활성기체 : 18족에 해당하는 원소로, 최외각 전자가 모두 차있는 원소(전자를 주거나 받기 힘들기 때문에 화학결합 하기 어렵다.)</li> <li>• 이온상태에서 가지는 형태가 대부분 한가지이다</li> </ul>
전이원소	<ul style="list-style-type: none"> <li>• 원자의 전자배치에서 가장 바깥 부분의 d꺽질이 불완전한 양이온을 만드는 원소(전자 꺽질에는 s, p, d, f, g가 있다)</li> <li>• 이온상태에서 가지는 형태가 여러 가지이다.</li> </ul>

- ④ 주기율표에서 오른쪽과 위쪽을 향할수록 전기음성도가 커진다.
  - 가장 전기음성도가 높은 비금속 : F(플루오르)
  - 전기 음성도가 가장 낮은 금속원소 : Fr(프랑슘)
  - 전기음성도 : 원자가 전자를 끌어당기는 능력

예) NaCl의 이온결합 (17Cl은 전자 얻음, 11Na은 전자 뺏김)

- ① 원자들의 전기 음성도가 큰 경우에는 원자 개개의 쌍 사이 공유결합으로 전자를 공유한다.
- ② 원자들의 전기 음성도가 작은 경우에는 금속 결합으로 모든 원자들 사이에 전자를 공유한다.
- ③ 원자의 일부는 전기 음성도가 크고, 일부는 작은 경우에는 하나의 원자에서 다른 원자로 전자가 이동하여 이온결합을 한다.