

原子核

原子核 げんしかく

原子（半径約 10^{-10}m ）は原子核とその周りを回転している電子から構成され、原子核（半径約 10^{-14}m ）は $+e$ の電荷をもつ陽子と電氣的に中性な中性子から構成される。原子番号 Z の中性原子は $Z e$ の正電荷をもつ原子核と $-e$ の負電荷をもつ Z 個の電子から成るから、陽子数 Z は原子番号と等しい。核子の総数すなわち陽子数 Z と中性子数 N との和を質量数 $A (=Z+N)$ という。 Z と N を与えれば原子核の種類は決まり、こうして決めたものを核種と呼ぶ。原子の化学的性質は Z で決まるので、 Z が同じでも N の異なる種類は同一元素に属し、これを同位元素という。原子の質量の大部分は原子核のものである。

<登録年月>

1998年02月
