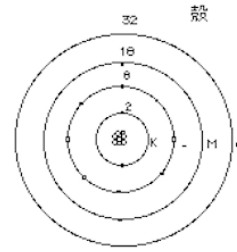


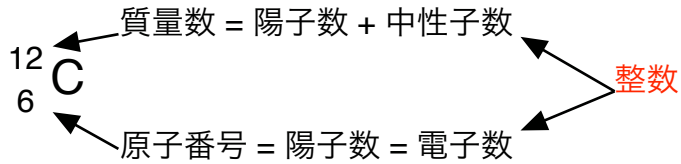
1.1 原子の構造



電氣的に釣りあう



電子殻 Shell K L M N K殻は2個の電子を収納



質量 (重さ) = ^{12}C を 12 とする

原子量 = 原子の平均質量 C : 12.011 (^{12}C と ^{13}C の混合物)

同位体 = 陽子数等しく中性子数異なる (例 ^{12}C と ^{13}C)

電子 : 原子の化学的性質を決める

粒子の性質 : ニュートン力学

波動の性質 : 量子力学

波動方程式で電子の存在確率の高い所を計算

→ 軌道 orbital s, p, d, f