

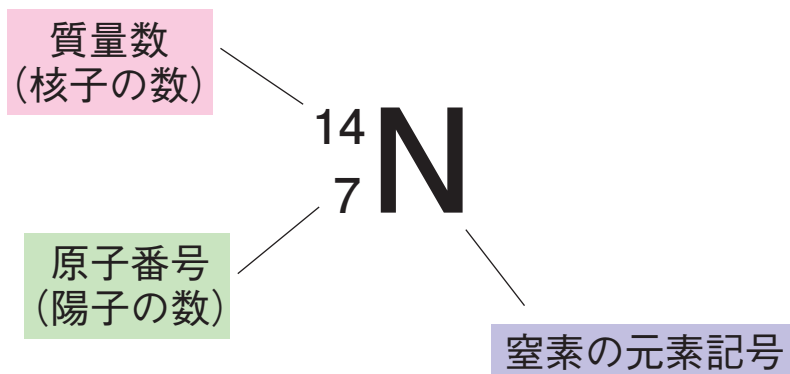
原子番号と質量数

原子核の中の陽子の数を**原子番号**、また、陽子と中性子の合計の数、つまり核子の数を**質量数**といいます。電氣的に中性な原子は、原子核の中の陽子と同じ数の軌道電子を持っています。

原子はそれぞれの原子番号の違いによってまったく個性（化学的性質）が異なるため別々の名前が与えられています。例えば、原子番号1は水素、7は窒素、26は鉄、92はウランという具合です。

こうした原子の種類は自然界に水素からウランまで約90種類ほどあり、“物質としての性質を保った最も元になる小さなもの”という意味で**元素**と呼ばれています。

ある特定の原子を表わすときには、**元素記号**、原子番号、質量数の3つを用いて下の図のように書きます。原子番号は省略されることもあります。例えば ^{14}N と書いて“窒素14”と読みます。



自然界には水素からウランまで約90種類もの元素があるのじゃ