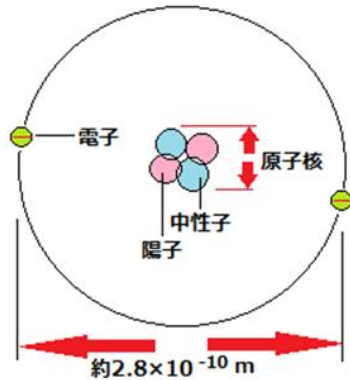


金属のイオン化列 (イオン化傾向)

リッチに貸そうかな まああてにすんなひどすぎる借金
 Li K Ca Na Mg **Al** Zn **Fe** Ni Sn Pb (H₂) **Cu** Hg Ag Pt **Au**
 大 ← (金属のイオン化傾向) → 小

陽イオンになりやすい

陽イオンになりにくい

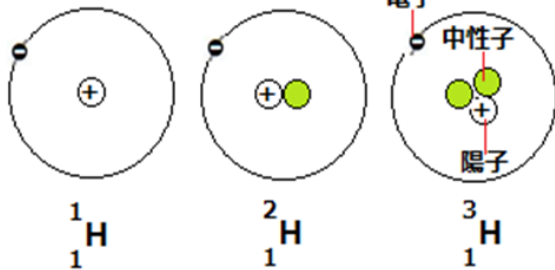


<ヘリウム原子を構成する粒子>



質量数 = 陽子の数 + 中性子の数
 原子番号 = 陽子の数 (= 電子の数)

水素の同位体



水素 重水素(ジュテリウム) 三重水素

同位体	¹ H 1	² H 1	³ H 1
陽子の数	1	1	1
中性子の数	0	1	2
質量数	1	2	3
電子の数	1	1	1

同位体 原子番号が同じ原子であっても質量数の異なる原子を互いに同位体 (アイソトープ) という。

典型元素 —— 1, 2 族と 12 ~ 18 族の元素を典型元素という。

遷移元素 —— 3 ~ 11 族の元素を遷移元素という。

金属元素 —— 単体に金属光沢があり、電気や熱をよく導く元素を金属元素という。約 80% を占める。

非金属元素 —— 金属元素以外の元素を非金属元素という。22 種類。

アルカリ金属 —— 水素 H 以外の 1 族元素をアルカリ金属という。

アルカリ土類金属 —— ベリリウム Be, マグネシウム Mg 以外の 2 族元素をアルカリ土類金属という。

ハロゲン —— 17 族元素をハロゲンという。

希ガス —— 18 族元素を希ガスという。

<元素の周期表の概略図>

