

生物無機化学講義資料 1

1.1.1 化学の誕生

冶金の技術，抽出，精製の技術，錬金術 有機物の保存技術，薬，
無機化学，有機化学，生化学 ライフサイエンスと無機化学

1.1.2 元素，原子とは

原子：1 個 1 個の極小 「原子量」
元素：原子の 「元素の周期表」，「元素記号」

原子核（陽子，中性子），電子

表 1-1 陽子，中性子，電子の質量

	質量(kg)	電 荷
陽 子	1.673×10^{-27}	+1
中性子	1.675×10^{-27}	なし
電 子	9.11×10^{-31}	-1

炭素原子の質量 (*10⁻²⁴ 略)

$1.673 \times 6 + 1.675 \times 6 =$

質量欠損： $0.01424 \times 12 =$

炭素の質量 $20.088 - 0.17088 =$

一つの元素で構成されている物質 () Au H₂
複数の元素で構成されている物質 ()