**§2-3-1 认识原子内部的结构**

1、完善原子的构成

原子

（不显电性）

 （+）

. （不带电）

（+）

核外 （-）

2、下列关于原子的叙述正确的是 （ ）

A．原子由原子核和核外电子构成

B．原子由原子核和中子构成

C．原子由质子和电子构成

D．原子由质子和中子构成

3．下列关于原子的叙述中，错误的是 ( )

A．原子呈电中性

B．原子是实心球体

C．原子由原子核与核外电子构成

D．原子可以构成分子

4．原子是构成物质的基本粒子。下列有关原子的叙述错误的是 （ ）

A．原子在化学变化中能够再分

B．原子质量主要集中在原子核上

C．原子的质子数等于核电荷数

D．原子的体积及在化学变化中的表现是由电子决定

5、以下对分子和原子的认识正确的是 （ ）

A. 分子运动而原子不运动

B.原子由原子核和核外电子构成

C. 分子构成物质而原子不能构成物质

D.分子可分而原子不可分

6．下列粒子不显电性的是 （ ）

A.质子 B.电子 C.原子核 D.中子

7、牙膏中的含氟化合物对牙齿有保护作用。一种氟原子的原子核内有9个质子

和10个中子，该原子的核电荷数为 （ ）

A．7 B．9 C．10 D．19

8．卢瑟福的α粒子轰击金箔实验推翻了汤姆森在1903年提出的原子结构模型，

为建立现代原子理论打下了基础．如图线条中，可能是α粒子（带正电）在

该实验中的运动轨迹的是 （ ）

A．acd B．abc C．abcd D．ad