**原子的内部构成**

1、下列关于原子的叙述正确的是 （ ）

A.原子是不能再分的粒子

B.一切物质都是由原子直接构成的

C.一切原子的原子核都由质子和中子构成

D.原子核内质子数必等于核外电子数

2、推理是研究和学习化学的一种重要方法。正电子、负质子都是反粒子，它们跟通常所说的电子、质子相比较，质量相等，但电性相反。科学家已发现反氢原子。你推测反氢原子的结构可能是 ( )

A．由一个带负电的质子和一个带正电的电子构成

B．由一个质子和一个电子构成

C．由一个带负电的质子和一个电子构成

D．由一个质子和一个带正电的电子构成

3、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

4、科学家发现月球土壤中含有较丰富的氦（He-3)，其原子核内质子数为2，中子数为1，则氦原子的核外电子数为 （ ）

A．1 B.2 C.3 D.4

5、原子序数为94的钚（Pu）是一种核原料，该元素一种原子的质子数和中子数之和为239，下列关于该原子的说法不正确的是 （ ）

A．中子数为145 B．核外电子数为94

C．质子数为94 D．核电荷数为239

6、我国南海海底蕴藏着丰富的锰结核——含有锰、铁、铜等金属的矿物。已知锰原子的质子数为25，相对原子质量为55，则锰原子的电子数为 （ ）

A．25 B．30 C．55 D．80

7、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

8、下列对原子构成的理解不正确的是 （ ）

A．构成原子核必不可少的粒子是质子 B．原子中质子数都等于中子数

C．核电荷数一定等于质子数或核外电子数  D．原子核带正电