**作业设计**

|  |  |
| --- | --- |
| **基础夯实** | 1.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  2．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  3．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 |
| **提升训练** | 4.决定相对原子质量大小的主要因素是 （ ）  A．核电荷数和电子数 B．质子数和电子数  C．质子数和中子数 D．中子数和电子数  5..根据中央电视台2001年6月3日对云南抚仙湖底古城考古现场报道,科学家曾通过测定古生物遗骸中的碳14含量来推断古城年代. 碳14原子的核电荷数为6,相对原子质量为14.下列关于碳14原子的说法中,错误的是 ( )  A.中子数为6  B.质子数为6  D.质子数与中子数之和为14  C.电子数为6  6．曾经，美英联军不顾全世界人民的反对，发动了伊拉克战争，并在战场上使用了后患无穷的贫铀炸弹，其中含有，它的相对原子质量为238，核内质子数为92，则它的核内中子数是 （ ）  A．238 B．92  C．146 D．330 |
| **备战**  **中考** | 7.化学上常用元素符号左下角的数字表示原子的质子数，左上角的数字表示原子的中子数与质子数之和，如613C表示核内有6个质子和7个中子的碳原子。下列关于53131I和53127I的说法中错误的是 ( )  A．各一个原子相比较，中子数相同  B．属于同种元素  C．各一个原子相比较，核外电子数相同  D．各一个原子相比较，质子数相同  8．已知一个R原子的实际质量为akg，而一种碳—12原子的实际质量为bkg，则一个R原子的相对原子质量是 （ ）  A．b/a B． 12a/b  C．a/b D．12b/a  9．若作为相对原子质量标准的碳—12的一个原子的质量为mkg，则相对原子质量为n的一个氧原子的质量是 ( )  A．kg B．kg  C．kg D．kg |