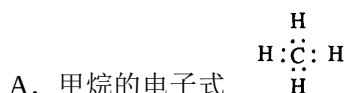


化学初高中衔接必备知识点 3

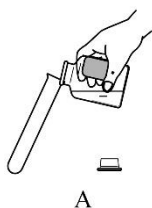
- 1911 年，根据粒子射线实验的基本事实，提出了原子结构的行星模型的伟大科学家是 ()
A. 门捷列夫 B. 道尔顿 C. 卢瑟福 D. 汤姆孙
- 属于物理变化的是
A. 食物腐败 B. 木炭燃烧 C. 玻璃破碎 D. 动物呼吸
- 属于化学性质的是
A. 导电和导热性 B. 熔点和沸点 C. 颜色和状态 D. 可燃性和助燃性
- 空气中含量最多的气体是
A. 氮气 B. 氧气 C. 二氧化碳 D. 氦气
- 下列表达方式错误的是 ()



C. 硫离子的核外电子排布式 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$

D. 碳-12 原子 ${}^{12}_6\text{C}$

- X、Y、Z 和 R 分别代表四种元素，若 ${}_a\text{X}^{m+}$ 、 ${}_b\text{Y}^{n+}$ 、 ${}_c\text{Z}^{n-}$ 、 ${}_d\text{R}^{m-}$ ，四种离子的电子层结构相同 (a, b, c, d 都是元素的原子序数)，则下列关系正确的是 ()
A. $a-c=m-n$ B. $a-b=n-m$ C. $c-d=m+n$ D. $b-d=n+m$
- 图中所示的基本操作正确的是



A



B



C



D

- 下列物质属于氧化物的是
A. O_2 B. CO_2 C. KClO_3 D. KCl
- 某微粒用 ${}_Z^AX^{n+}$ 表示，下列关于该微粒的叙述正确的是 ()
A. 所含质子数 $= A - n$ B. 所含中子数 $= A - Z$
C. 所含电子数 $= Z + n$ D. 质量数 $= Z$
- 有 A、B、C 三种元素， A^{3+} 和 B^- 离子的核外电子排布与 Ne 原子核外电子排布相同；C 元素原子的 M 层电子数比 N 层电子数多 6 个：
(1) 这三种元素分别是：A _____；B _____；C _____。
(2) 写出元素 A 的原子结构示意图 _____。
(3) 写出 B 原子的电子式 _____。

如果本套试题有不会的题目，请于每周五，周六，周日下午 16:00——17:00 来吉地教育五角场校区，一线教师，**免费**为你一对一答疑！