

宁波市高一化学上册期末考试题带答案和解析

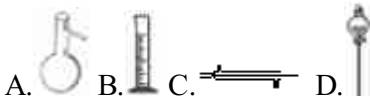
1. 选择题

下列属于碱性氧化物的是 ()

A. Na_2O_2 B. MgO C. SiO_2 D. CO

2. 选择题

下列仪器中,使用时必须检查是否漏水的是()



3. 选择题

下列物质属于纯净物的是()

A. 赤铁矿 B. 普通玻璃 C. 液氯 D. 漂白粉

4. 选择题

对于镁和沸水的反应 $\text{Mg} + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\Delta} \text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\uparrow$, 下列说法不正确的是()

A. Mg^{2+} 的结构示意图:  B. H_2 的摩尔质量: 2
C. H 元素存在 3 种核素 ^1H 、 ^2H 、 ^3H D. 在反应后的溶液中滴入酚酞, 溶液变红

5. 选择题

标准状况下, 气体的体积大小主要取决于

A. 分子数目 B. 分子间距 C. 分子大小 D. 分子种类

6. 选择题

人类社会的发展离不开科学家的贡献, 下列说法中不正确的是()

A. 舍勒——研究软锰矿时发现了氯气
B. 汤姆生——根据 α 粒子散射实验提出原子的葡萄干面包模型
C. 维勒——合成尿素实现了无机物向有机物的转化
D. 玻尔——研究氢原子光谱提出核外电子分层排布模型

7. 选择题

^{13}C -NMR (NMR 表示核磁共振) 可用于测定蛋白质、核酸等生物大分子的空间结构。下面有关 ^{13}C 的叙述中, 正确的是()

A. ^{13}C 与 C_{60} 都为 C 的核素 B. ^{13}C 与 ^{15}N 有相同的中子数
C. ^{12}C 与 ^{13}C 互为同位素 D. ^{13}C 核外电子数大于核内质子数

8. 选择题

金属钠分别投入下列溶液中, 既有白色沉淀产生又有气体放出的是

A. MgCl_2 溶液 B. K_2SO_4 溶液 C. FeCl_3 溶液 D. NH_4NO_3 溶液

9. 选择题

下列有关物质性质及对应用途描述正确的是()

A. SO_2 具有氧化性, 可用于纸浆漂白