山东省泰安肥城市2021-2022年高一上学期期中考试化学题免费在线检测

1. 选择题

2020年10月7日诺贝尔化学奖颁给两位女科学家，以表彰其“开发了一种基因组编辑方法”。下列说法不正确的是

A.两位科学家获得化学奖而不是生理学或医学奖，是因为化学是在原子、分子的水平上研究物质的一门科学

B.化学的特征是从宏观和微观两个角度认识物质，以符号形式表征物质，在不同层面上创造物质

C.化学家在微观层面上可操纵分子和原子，组装分子材料，创造出更为优异的新物质

D.现代化学注重理论分析、推理，而不需要做化学实验

---

2. 选择题

用固体样品配制一定物质的量浓度的溶液，需经过称量、溶解、转移溶液、定容等操作。下列图示对应的操作规范的是（ ）

A．称量 B．溶解 C．转移 D．定容

---

3. 选择题

化学知识在生产和生活中有着重要的应用。下列说法中不正确的是

A.钠的还原性很强，可以用来冶炼金属钛、钽、铌、锆等

B.发酵粉中主要含有碳酸氢钠，能使焙制出的糕点疏松多孔

C.碳酸钠在医疗上是治疗胃酸过多的一种药剂

D.明矾常作为净水剂

---

4. 选择题

每年10月23日上午6:02到晚上6:02被誉为“摩尔日"（Mole Day），这个时间的美式写法为6:0210/23，外观与阿伏加德罗常数6.02×1023相似。用NA表示阿伏加德罗常数的值，下列说法中正确的是

A.1 mol任何物质都含有6.02×1023个分子

B.在25℃，压强为1.01×105Pa时，11.2 L氮气所含的原子数目为NA

C.由CO2和O2组成的混合物中共有NA个分子，其中氧原子数为2 NA

D.1.0 mol·L－1 CaCl2 溶液中Cl－数目为2 NA

---

5. 选择题

下列叙述中正确的是

A.含最高价元素的化合物，一定具有强氧化性

B.氧化剂在同一反应中既可以是反应物，也可以是生成物

C.失电子越多，还原性越强，得电子越多，氧化性越强

D.化学反应中，某元素由化合态变为游离态，此元素可能被氧化，也可能被还原

更多资料到官网：http://www.wuliaojz.com 官方公众号：物料家族