

四川省阆中中学2021-2022年高一上半期开学考试化学无纸试卷完整版

1. 选择题

下列实验操作均要用玻璃棒，其中玻璃棒作用相同的是

①过滤②蒸发③溶解④向容量瓶转移液体

A.①和② B.①和③ C.③和④ D.①和④

2. 选择题

下列实验操作错误的是（ ）

A.蒸馏时，应使温度计水银球靠近蒸馏烧瓶支管口

B.在分液漏斗中用酒精萃取碘水中的碘，分液时下层液体从下口放出，上层液体从上口倒出

C.配制浓H₂SO₄和浓HNO₃的混酸时，应将浓H₂SO₄慢慢加到浓HNO₃中，并及时搅拌

D.用蒸发结晶的方法可使NaCl从溶液中析出

3. 选择题

生物学家借助新的显微技术，成功观察到小于200纳米的粒子。下列分散系中，分散质粒子半径最小的是（ ）

A. 雾 B. 蛋白质溶液 C. 石灰乳 D. KNO₃溶液

4. 选择题

设N_A表示阿伏加德罗常数的值，下列叙述正确的是

A.1molH₂O所含有的原子数为N_A

B.32gO₂含有的氧原子数为2N_A

C.常温常压下，11.2 LCl₂所含的分子数为0.5N_A

D.1L0.1mol·L⁻¹NaCl溶液中所含的Na⁺数为N_A

5. 选择题

草酸(分子式为H₂C₂O₄沸点：150℃)是生物体的一种代谢产物，广泛分布于植物、动物和真菌体中。下列有关判断不正确的是

A.45g草酸中含有1.204×10²⁴个氧原子

B.1mol 草酸中约含有6.02×10²³个分子

C.草酸的摩尔质量是90g/mol

D.1 mol 草酸在标准状况下的体积约为22.4L

6. 选择题

下列物质中，物质的量为0.2mol的是（ ）

A.16g氧气 B.2g氢气

C.4.48L 氮气(标准状况) D.6.02×10²³个氯气分子

7. 选择题

V LFe₂(SO₄)₃溶液中含有agSO₄²⁻，取此溶液0.5V L，用水稀释至2V L，则稀释后的溶液中Fe³⁺的物质的量浓度为

A. $\frac{a}{576V}$ mol·L⁻¹ B. $\frac{125a}{36V}$ mol·L⁻¹