

2022年春初三自主招生选拔化学考试（福建省泉州市永春县华侨中学）

1. 选择题

一位同学要用托盘天平称量2.5g食盐，在加入食盐后发现指针向左偏转，这时他应该()

A.减少药品 B.向右盘中加砝码 C.移动游码 D.调节天平的平衡螺母

2. 选择题

氯气和氧气都是活泼的非金属单质，在一定条件下它们都能跟甲烷反应。已知 O_2 与 CH_4 充分反应后的生成物是 CO_2 和 H_2O ，据此推知， Cl_2 与 CH_4 充分反应后的生成物()

A. CCl_4 和 HCl B. CCl_4 和 Cl_2 C. CH_2Cl_2 和 H_2 D. C 和 HCl

3. 选择题

类推的思维方法在化学学习中应用广泛，例如：水(H_2O)→过氧化氢(H_2O_2)；氧化钠(Na_2O)→过氧化钠(Na_2O_2)。由此可推断，过氧化钡的化学式为()

A. Ba_2O B. Ba_3O C. Ba_2O_2 D. BaO_2

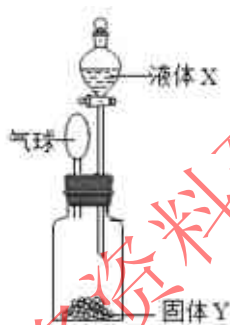
4. 选择题

某阳离子 R^{2+} 中含有18个电子，R的相对原子质量为40，那么一个R原子中所含的中子数为()

A.40 B.20 C.22 D.18

5. 选择题

如图所示，分液漏斗内盛有液体X，广口瓶内放有固体Y，若使图中小气球鼓起，则液体X和固体Y不可能是()



A.X是水，Y是氧化钙 B.X是稀盐酸，Y是铁粉
C.X是水，Y是硝酸铵 D.X是水，Y是氢氧化钠固体

6. 选择题

在反应 $2A+B=3C+D$ 中，A和B的相对分子质量之比为5：1，已知20gA与一定量B恰好完全反应，生成5gD，则在此反应中B和C的相对分子质量比为：

A.4：19 B.12：19 C.6：17 D.2：17

7. 选择题

一定条件下，下列物质在密闭容器内充分反应，测得反应前后各物质的质量如下：

纯净物	乙醇	氧气	二氧化碳	水	X
反应前/g	10	10	0	0	0
反应后/g	0	0	10	10	0