**泉州市2021届高中毕业班质量监测（二）**

**化学试题参考答案及评分细则**

总说明：

1．本答案及评分说明供阅卷评分时使用，考生若写出其他正确答案，可参照本说明给分。

2．化学方程式（包括离子方程式、电极反应式等）中的化学式、离子符号写错，不得分；化学式、离子符号书写正确，但未配平、“↑”“↓”未标、必须书写的反应条件未写（或写错）等化学用语书写规范错误的，每个化学方程式累计扣1分。

3．化学专用名词书写错误均不得分。

1～5 DABAB 6～10 CBDAB 11～14 BCCD

15．（15分）

（1）圆底烧瓶 （1 分）

（2）排尽装置中的空气 （2分）

（3）K3， K2 （各1分，共2分）

Na2SO3＋H2SO4（浓）Na2SO4＋H2O＋SO2↑ （2分）

（4）①a （2分）

 ②SO2 ＋ 4I－＋4H+＝2I2 ＋S↓＋2H2O （2分）

萃取碘单质，隔绝空气防止被氧化 （2分）

（5）防止倒吸 （2分）

16．（14分）

（1）CO2 + AlO + H2O＝Al(OH)3↓+HCO （2分）

（2）2 3H2SO4 1 2 2 1 O2↑ 4H2O （2分）

（3）Fe(OH)3、Al(OH)3  （2分）

（4）①H2SO4 （或硫酸、硫酸溶液） （2分）

② C （2分）

（5）①使用Na2CO3溶液碱性太强，易生成Co(OH)2沉淀。（或易使Li2CO3含Co(OH)2杂质） （2分）

②*c*(Co2+)= *Ksp*(CoCO3)/*c*(CO)=1×10−13/3.5×10−5<1×10−5 (mol·L−1)，“沉钴”反应完全。

（2分）

17．（14分）

（1）－124.38 （2分）

（2）①90.2 （2分）

②580℃左右时，异丁烯达到最大收率接近60%，温度继续升高，反应的副产物也增多，会导致异丁烯选择性下降，且收率变化不大，造成成本增加。 （2分）

（3）① （2分）

②＞ （2分）

（4）0.01 （2分）

＞ （2分）

18．（15分）

（1）[Ar]3d24s2 （2分）

（2）O、Cl、C、Ti （2分）

（3）N2 （1分）

2p （2分）

（4）3d轨道与4s轨道能量较接近（或采用d3s杂化比sp3杂化能量更低） （2分）

（5）SiCl4与TiCl4均为分子晶体，结构相似，SiCl4的相对分子质量较小，分子间作用力较弱，沸点较低。 （2分）

（6）3 （2分）

  （2分）

19．（15分）

（1）对硝基苯甲酸（或4—硝基苯甲酸） （2分）

（2）酸性高锰酸钾溶液 （2分）

（3）还原反应、取代反应 （各1分，共2分）

（4） （2分）

（5）5 （2分）

（6） （2分）

（7）



（2分）