**2021年南平市普通高中毕业班第二次综合质量检查**

**（化学试题）参考答案及评分标准**

**评分说明:**

**1． 本答案供阅卷评分时使用，考生若写出其它正确答案，可参照评分标准给分。**

**2． 化学方程式、离子方程式中化学式错误不得分，配平错误、条件错漏、气体符号漏写、淀沉符号漏写等累计扣1分。**

1. **选择题：每小题4分共40分。（咨询命题专家组长：政和一中张唐海老师15959936018； 命题专家：南平一中张瑶敏老师13859462068；命题专家：建阳一中孔晓曦老师18063702053）**

 **1．**B **2．**A 3**．**D 4**．**C 5**．**D 6**．**C 7**．**B 8**．**A 9**．**B  10**．**D

**二、填空题：均为必考题，每个试题考生都必须作答。**

11**．**（13分）

(1) 粉碎、研磨、升温、搅拌等合理答案均给分 （1分）

(2) [Al(OH)4]-+CO2=Al(OH)3↓+HCO3-或AlO2-+CO2+2H2O= Al(OH)3↓+HCO3 -（2分）

(3) LiCl （多写FeCl3扣1 分） （1分）

2LiCoO2+8HCl═2LiCl+2CoCl2+Cl2↑+4H2O （2分）

(4) 2.2×10-6 （2分）

(5) 加热浓缩、冷却结晶 （2分）

(6) 酸式 （1分） 91.5%（或92%）（2分）

12**．**（14分）

（1）25.0g （2分） 偏低（1分）

（2）溶液由黄色变浅绿色（或黄色变浅）（1分）

SO2+2Fe3++2H2O=SO42-+2Fe2++4H+（2分）

（3）CuCl （1分） 2HSO3-+ 2Cu2++ 2Cl-= SO42-+ 2CuCl↓+ SO2↑+2H+（2分）

（4）KCl固体（1分） 负极（1分） 指针偏转（1分）

（5）浓度（1分） BaCl2固体（或其他合理答案）（1分）

13**．**（13分）

I.（1）6a+4b-(c+4d+8e) kJ·mol-1 （2分）

（2）① >（1分） > （1分） ② 40/31 （2分）

（3）370℃（1分）

在此温度下低碳烯烃选择性高，CO2转化率较高。（符合题意均给分）（2分）

II.（4）① H2O+2e - == H2 ↑+O2-（2分）

② a b（2分）

14**．**(10 分)

（1）[Ar]3d104S24P1 或 1S22S22P63S23P63d104S24P1 （1分）

 哑铃形$($或纺锤形$)$ （1分）

（2）< （1分） < （1分）

（3）sp3 （1分）

（4）12 （2分） 正四面体 （1分）

（5）  （2分）

15**．**(10分)

（1）2，2-二甲基丙醛 （1分） （酚）羟基、醚键 （2分）

（2）2(CH3)3CCH2CH2CH2OH+O2  2(CH3)3CCH2CH2CHO +2H2O （2分）

1. 酯化反应或取代反应 （1分）
2. 2mol （1分）

（5）12 （2分） （邻、间、对中任写一种） （1分）