**吉林地区普通高中2023—2024学年度高三年级第二次模拟考试**

**化学参考答案及评分标准**

**各位老师：**

**关于本次阅卷，做如下相关说明：**

**1、本次测试是高三年级第二次模拟，阅卷一定要严格按照评分标准进行，尤其是学生的主观题答案，不能随意给分。希望各位老师本着对学生负责的态度，认真批阅每一张试卷，给予学生最大的公平。**

**2、本次阅卷要求在1月6 号下午三点之前完成阅卷，辛苦大家！**

**【选择题答案】**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** | **13** | **14** | **15** |
| **A** | **D** | **B** | **D** | **B** | **B** | **B** | **D** | **D** | **D** | **B** | **C** | **D** | **C** | **C** |

**【非选择题答案】**

**16.（14分）**

**Ⅰ. （1）B （2分，写“b不给分”）**

**2MnO+10Cl—+16H+=2Mn2++5Cl2↑+8H2O （2分，不配平给1分，不写“↑”不扣分）**

**（2）fg→cb→de（2分，不写“→”不扣分）**

**Ⅱ. （3）三颈烧瓶 （1分） +3 （1分，不写“+”不扣分）**

**（4）将NOCl冷凝为液态 （2分）**

**（5）防止NaOH溶液中的水蒸气进入三颈烧瓶中，使NOCl水解（2分）**

**Ⅲ. （6）加入最后半滴标准液，产生砖红色沉淀，且半分钟内无变化；**

**（2分，不写“加入最后半滴标准液”扣1分）**

**17.（14分）**

**（1）3d64s2（2分，写全部的核外电子排布式不给分）**

**（2）sp2（2分）**

高温

**（3）4FeS2 +11O2 2Fe2O3 +8SO2**

**（2分，不配平或不写条件扣1分，只要反应物和生成物对了就给1分）**

**（4）c a d e（2分，写大写字母不给分）**

**（5）Fe2+（2分，写“亚铁离子”也可以）**

**（6）94.80%（2分，写“94.8%”给1分）**

6.32×1023

a2b NA

1. **（2分，写成“632×1021”或“4×158×1021”也可以）**

**18.（14分）**

1. **C （2分）**
2. **+329 （2分，不写“+”不扣分）**

**（3） （2分，整理简化的结果，如果正确可以给分）**

**（4）①BC （2分，每个1分，写小写字母不给分，出现错误选项不给分）**

**②通入He，CaCO3分解平衡正移，导致增大，促进Fe还原CO2平衡正移（2分，红色部分是关键词，各1分）**

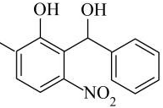
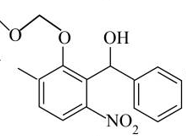
1. **①增大 （2分，写“增加或变大”不给分）**

**②催化剂X选择性地提高反应Ⅱ的速率，使单位时间内反应Ⅱ中CO2的转化率增大，Δn( CO2)增大的倍数比Δn(CH4)大，所以R提高。**

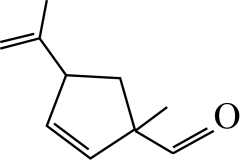
**（2分，答出“催化剂对反应Ⅱ的影响更大”或“催化剂提高了反应Ⅱ的选择性”即可）**

**19.（13分）**

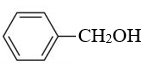
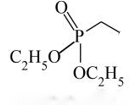
**（1）硝基，羟基 （2分，每个1分，汉字错误不给分）**

**（2）+CH3OCH2Cl+NaOH**** +NaCl+H2O （2分）**

**（3） 氧化反应（2分，不写“反应”不扣分）**

**（4） （2分，写键线式或结构简式都可以）**

**（5）20 （2分）**

**（6）  ， ， （3分，每个1分，Z中的乙氧基的乙基，也可以是其他烃基，合理即可。）**