**武汉市2021届高中毕业生四月质量检测**

化学试卷参考答案

一、选择题：本题共15小题，每小题3分，共45分。每小题只有一个选项符合题目要求。

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

二、非选择题：本题共4小题，共55分。

**（以每题为一个题组切割，下表中第二列的每一个“□”设置一个赋分框。）**

**注：有关反应方程式的书写中，化学式错误或未配平，不得分；**

**同一反应中的“条件、＝、**↑、↓**”等一处或多处错误扣1分。**

|  |  |
| --- | --- |
| 16．（14分） |  |
| （1）1,3-丙二醇（2分） | □ |
| （2）溴原子（或碳溴键）（1分） | □ |
| （3）还原反应（1分） | □ |
| （4） （2分） | □ |
| （5） （2分） | □ |
| （6） （3分）  （在上述七种结构中，每对一个得1分，最多3分。错一个扣1分，扣完为止） | □ |
| （7）  （3分） | □ |
| 17．（13分） |  |
| （1）氯水（或双氧水）（1分） 未（1分） | □ |
| （2）4FeSO4·7H2O+O22Fe2O3+4SO3+28H2O（2分） | □ |
| （3）将SO3和水蒸气冷凝，有利于SO3被水吸收生成H2SO4（2分） | □ |
| （4）熄灭酒精喷灯，继续通入空气至冷却到室温（2分） | □ |
| （5）① 250 mL容量瓶、胶头滴管（2分）  ② 粉（浅）红色 （1分）  ③ 0.975（或97.5%）（2分） | □ |
| 18．（14分） |  |
| （1） C:\Users\Administrator\AppData\Roaming\Tencent\Users\675051191\QQ\WinTemp\RichOle\@QWSDFVJSI5LRCT)V{K9E3U.png （2分） | □ |
| （2）ZnO+2NH4Cl +2NH3===[Zn(NH3)4]Cl2+H2O （2分） | □ |
| （3）SiO2  （2分） | □ |
| （4）2SbCl2- 5+ 2H2O2 +H2O=== Sb2O5↓+10Cl－+6H+（2分）  或2SbCl2- 5+ 2H2O2 +6NH3·H2O=== Sb2O5↓+10Cl－+6NH+5H2O | □ |
| （5）与杂质[Cu(NH3) 4 ]2+、[Cd(NH3) 4 ]2+发生反应，将杂质全部除去 （2分） | □ |
| （6）4 （2分） （2分） | □ |
| 19．（14分） |  |
| （1）+247.3 （2分，或“247.3”；带单位且数据正确，不扣分） B （2分） | □ |
| （2）① 2.0 （2分，或“2”）  ② 减小 （1分）  随着投料比*n*(CO2)/*n*(CH4)的增加，*n*(CO2)增大，副反应平衡正向移动，导致*n*(CO)增多，*n*(H2)减少，*n*(H2)/*n*(CO)减小。（2分） | □ |
| （3）1.06 （2分） | □ |
| （4）阳 （1分）  CO2+H2O+2e−===CO+2OH- （2分，或“2CO2+2e−===CO+CO”） | □ |