**泉州市2018—2019学年度高中教学质量跟踪监测试卷**

**化学（高一年下学期）参考答案**

**一、选择题（每小题只有一个选项符合题意，本题包括18小题，其中1~10题，每小题2分；11~18题，每小题3分，共44分）**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| 答案 | A | B | D | C | A | D | B | D | C | B |
| 题号 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 |  |  |
| 答案 | C | B | A | B | C | C | D | D |  |  |

**二、填空题（本题共有5小题，共56分）**

19．（7分）

（1）④ （1分）

② （1分）

（2）②③ （2分）

④ （1分）

（3）④ （1分）

① （1分）

20．（11分）

（1）碳 （1分）

第三周期ⅥA族 （2分）

（2）Si > C > N （2分）

CH4 （1分）

（3）Al(OH)3 + 3H+ = Al3+ + 3H2O（2分）

（4）共价键 （1分）

22.4 （2分）

21.（14分）

（1）①能 （1分）

②CH2=CH2 + H2O CH3CH2OH （2分）

催化剂

△

加成 （1分）  
（2）①属于 （1分）

②CH3CO18OC2H5 + H2O （2分）

（3）①2CH3CH2OH + O2 2CH3CHO + 2H2O （2分）

Cu

△

②无水CuSO4变蓝色 （1分）

③ 乙酸；蒸馏 （各2分，共4分）

22．（14分）

（1）分液漏斗    （1分）

（2）①常温下，Fe在浓硫酸中钝化；②常温下，碳与浓硫酸不反应（答出其中一点即可得分） （2分）

（3）褪色 变红     BaSO4  （各1分，共3分）

（4）C + 2H2SO4(浓)  CO2↑ + 2SO2↑ + 2H2O （2分）

（5）赶尽装置中的空气，防止空气中的CO2影响实验 （2分）

③②④   （2分）

（6）Fe + 2H＋ = Fe2＋ + H2↑     （2分）

23.（10分）

（1）AB （2分）

（2）①NO O2 （各1分，共2分）

②40 （2分）

（3）C （2分）

（4）8NH3 + 6NO2  7N2 + 12H2O （2分）