**泉州市2019—2020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1~12题，每小题2分；13~18题，每小题3分，共42分）**

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

**二．填空题（本题共5小题，共58分）**

19.（8分）

（1）③；⑤；② （各1分，共3分）

（2）⑤；①④ （1分，2分，共3分）

（3）④；② （各1分，共2分）

20.（14分）

（1）2 ⅣA （各1分，共2分）

（2） （1分）

（3）HClO4；H2O （各1分，共2分）

（4） ； O＝C＝O （各1分，共2分）

（5）Cl－ > O2－ > Na+ （2分）

（6）0.5*N*A （或3.01×1023） （1分）

 Cl2 + 2OH－$ OH\_{ }^{-}$ = Cl－ + ClO－ + H2O （2分）

（7）干冰（固态二氧化碳）属于分子晶体，而二氧化硅属于原子晶体 （2分）

21.（10分）

（1）CH2=CH2 羧基 （各1分，共2分）

（2）CH2=CH2 + H2OC2H5OH 加成反应 （2分，1分，共3分）

（3）有(砖)红色沉淀产生（1分）

（4）CH3COOH+C2H5OHCH3COOC2H5 + H2O （2分）

（5） （1分）

（6）B （1分）

22.（13分）

（1）m　 （1分）

（2）丙 （2分）

（3）Ca(OH)2+2NH4ClCaCl2+2H2O+2NH3↑（2分）

（4） E → B → F → D ；检查装置的气密性 （各2分，共4分）

（5）B　 （1分）

（6）N2 ； Fe2O3+2NH3 2Fe + N2 + 3H2O （1分，2分，共3分）

 23.（13分）

（1）SO2  　 （1分）

（2）3Cu + 8H+ + 2NO3- = 3Cu2+ + 4H2O + 2NO↑ （2分）

（3）漏斗 玻璃棒 （各1分，共2分）

（4）蒸发浓缩 （2分）

（5）滴加少量BaCl2 溶液，若无沉淀产生，则证明SO42- 沉淀完全。 60%；

（各2分，共4分）

（6）SO2 + Cl2 + 2H2O = H2SO4 + 2HCl 　 （2分）