**泉州市2018-2019学年度高一下教学质量跟踪监测化学试卷**

**参考答案**

1~5：ABCDA 6~10：DBDCB 11~15：CBABC 16~18：CDD

19．（1）④ ② （2）②③ ④ （3）④ ①

20．（1）碳 第三周期VIA族

（2）Si>C>N CH4

（3）Al(OH)3+3H+ ===Al3++3H2O

（4）共价键 22.4L

21．（1）①能 ②CH2=CH2+H2OCH3CH2OH 加成反应

（2）①属于 ②CH3CO18OC2H5+H2O

（3）①2CH3CH2OH＋O22CH3CHO＋2H2O ②无水硫酸铜变蓝 ③乙酸 蒸馏

22．（1）分液漏斗

（2）在常温下铁会被浓硫酸钝化、碳与浓硫酸不反应

（3）品红试纸褪色 石蕊试纸变红 BaSO4

（4）C+2H2SO4(浓)CO2↑+2SO2↑+2H2O

（5）赶尽装置中的空气，防止空气的CO2影响实验 ③②④

（6）Fe+2H+=Fe2++H2↑。

23．（1）AB

（2）NO O2 40mL

（3）C

（4）8NH3+6NO27N2+12H2O