











**2019年下学期期末教学质量检测**

**化学参考答案**

**一、选择（本题共36分，每小题3分）**

**1、C 2、C 3、D 4、C 5、B 6、A**

**7、C 8、C 9、B 10、B 11、D 12、A**

**二、填空题（本题共30分，每个化学方程式2分，其余每空1分）**

**+3**

**1、⑴ 6CO3 2- ⑵ SO2 ⑶** **Fe2O3 ⑷ CaCO3**

**2、⑴ 明矾 ⑵ 活性炭**

**⑶ 不是 含有细菌、病菌等微生物**

**⑷肥皂水 煮沸**

**3、⑴ H2O2 H2O  ⑵** C+O25149584698922270759 CO2 化合反应

**4、⑴ 金属 209.0 83**

**⑵z、 y 、x y、 z ⑶ 5**

**5、⑴铁架台**

**⑵**2KMnO4[325385073078192246](http://img.blog.163.com/photo/b7i_6hZOLIs7sg9f4uUCsg==/325385073078192246.jpg)K2MnO4+MnO2+O2↑ A C或E

**⑶AD** -**3 2** NH**4**Cl+Ca(OH)**2**==CaCl**2**+2NH**3**↑+2H**2**O

**三、实验题（本题共20分，每个化学方程式2分，其余每空1分）**

**1、⑴ 4.8 55.2**

**⑵在托盘天平的两盘上各放一张相同的纸（合理即可）**

**⑶溶解 搅拌 引流**

**⑷B 氢氧化钠溶液 ⑸B**

**8%**

**1**

**2、 ⑴**4P+5O25149584698922270759 2P2O5

红磷不足 未待集气瓶冷却至室温就打开止水夹(合理即可)

五氧化二磷会污染环境

**⑵调节锥形瓶中的气压（缓冲）**

**注射器活塞向下运动, 水喷射(流)入锥形瓶中**

**锥形瓶中的氧气被消耗，压强减小 16 **

**四、计算题（本题共14分，第一题每空3分，第2题第⑴小题 2分,第⑵小题6分）**

**1、 ①9**

**②191**

**2、⑴94.8**

**⑵解:反应中生成的氧气的质量为：68+2+28-94.8=3.2g**

**设原过氧化氢溶液中H2O2的质量为X：**

**2H2O2[3386706919783294979](http://img.blog.163.com/photo/YFSCtT4lRkgjdZosesv2Tg==/3386706919783294979.jpg) 2H2O+O2↑-- -- --- - - - ---**2

**68 32**

**X 3.2g -- - -- - - - -**1

**68：32=X:3.2g**

**X=6.8g -- ---- -- -- -- -- -- -----**2

**原过氧化氢溶液中H2O2的质量分数为：**

**6.8g/68g\*100%=10% ---- -- - - - - -**1

**答: 该过氧化氢溶液中H2O2的质量分数为10%。(合理也可)**

**2**