

**2021-2022学年度第一学期期中质量检测九年级化学试卷答案**

1. **选择题**

**CBDDC CBCAD DBBCB DDCCC ABCDC**

1. **填空题**

**26（1）H2O （2）H2 （3）Al2O3 （4）Fe2+ （5）O （6）Ca**

点燃

**27（1） 4P+5O2===2P2O5**

**（2）烧杯中的水由导管进入集气瓶，且约占瓶内空气体积的1/5**

**（3）氧气约占空气体积的1/5 （4）氮气难溶于水；氮气不燃烧也不支持燃烧**

**28（1）2：1 ；木条燃烧更旺 （2）增强水的导电性 （3）氢元素和氧元素**

**电解**

**（4） 2H2O === 2H2↑ +O2↑**

**29（1）否 ；遵守 （2）等于 （3）原子种类，原子数目，原子质量**

**（4）密闭**

**MnO2**

**30（1）催化作用 （2）供给呼吸或支持燃烧 （3）2H2O2===2H2O+O2↑**

**点燃**

**（4）3Fe+2O2===Fe3O4**

**三、实验探究**

**31（1）酒精灯 长颈漏斗 （2）BD ； CaCO3+2HCl===CaCl2+H2O+CO2↑**

**CO2+Ca（OH）2＝CaCO3↓+H2O （3）A ； 检查装置气密性 ； 防止加热时**

**粉末进入并堵塞导气管 ； D或 E ； 正 ； 先将导管移出水面再熄灭酒精灯**

**（4）m**

**四、计算**

**32. 解： 设生成的氢气质量为x**．  
 Zn+H2SO4═ZnSO4+H2↑  
  98             2  
 9.8g           x

98 9.8g

--------

**==**

--------

2 x

   x=0.2g

**答：生成氢气的质量为0.2g．**