**化学月考1参考答案**



**一、选择题**

1．B 2．C 3．A 4．D 5．C 6．A 7．B 8．C 9．D 10．B 11．C 12．D 13．A 14．B

**二、填空题**

15．（1）1/3 （2）1-2 （3）10 （4）0.94%

16．凹液面的最低处 大于

17．B烧杯内溶液变红 分子在不断运动

18．④ ②

19．（1）吸收二氧化硫，防止污染空气 （2）氧气浓度太低（答案合理即可）

点燃

20．（1）②酒精 + 氧气 二氧化碳+水 用灯帽盖灭

（2）发出白光，放热 （3）化学

**三、简答题（本题包括4个小题，共10分）**

21． （1）液体流出，腐蚀标签 （2）冷凝水倒流炸裂试管

点燃

22．（1）H2+O2  H2O

（2）氢分子化分为氢原子，氧分子化分为氧原子，两个氢原子和一个氧原子结合成一个水分子

23．（1）装置气密性不好（或没有冷却到室温就打开止水夹）

（2）环保，不污染环境（或装置始终密闭，测量结果更准确）

（3）木炭燃烧后生成二氧化碳气体，使装置内压强减少不明显。

MnO2

24．（1）H2O2  H2O+O2 催化

（2）氧气的浓度不同，燃烧现象不同

**四、综合应用题（共10分）**

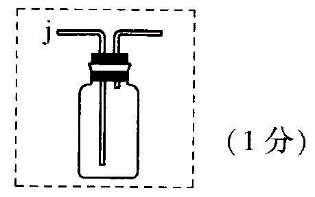
25．（1）防止生成的气体从长颈漏斗中逸出 分液漏斗（或注射器）

（2）KMnO4 K2MnO4+MnO2+O2 分解反应 AE

防止高锰酸钾被氧气流吹入到导管内，堵塞导管。

（3）将导管的一端伸入水中，手握试管外壁，观察到导管口有气泡冒出，说明装置气密性良好。

（4）将带火星的木条放在集气瓶口，木条复燃，说明已经收集满。

（5）B