2022～2023学年第一学期九年级第四次综合性作业设计

化 学 试 卷 参 考 答 案

一、选择题（12分）

1、D 2、B 3、C 4、D 5、B 6、C

7、D 8、A 9、B 10、A 11、C 12、D

二、填空题（28分）（化学方程式每空2分，其他每空1分）

13、5（分）（1）沸点     物理变化 （2）热能    （3）SO2 （4）  c、d

14、（6分）(1)   试管      （2）  A     (3) m     CO2 + Ca(OH)2 = CaCO3↓ + H2O

（4） 将带火星的木条伸入收集到的气体中，观察木条是否复燃（合理即可）

15、（6分）（1）N2     （2）混合物     碳（C）     （3）



（4）  水（H2O）

16、（6分） （1）白磷的温度没有达到着火点

（2）4P+5O22P2O5 化合反应

①与水反应放出热量，温度达到白磷的着火点，使白磷燃烧

②导热

（答出以下问题每空奖励1分，试卷总分不超过40分）

（3）0﹣t1时间内，蜡烛燃烧消耗了氧气（合理即可）

（4）AC

（5）铁

17、（5分）（1）10g

（2） 解：设最多可生成二氧化碳的质量为x。





x=4.4g

答：最多可制得二氧化碳的质量为4.4g。.