**2022年上学期期中质量检测试卷**

**九年级化学参考答案**

1-5 BCDBD 6-10 DACBC 11-15 DCADA

16．   15     最外层电子数相同     Al2O3 B 7

17．  单质      E     CH4

 （或 ） （或其它合理答案）



18． C3H8+5O23CO2+4H2O



生成的二氧化碳在灯内聚集导致氧气不足而熄灭

天然 减少化石燃料的使用

19. 玻璃棒 或

分解反应 NaOH、 CaO

20. 烧杯 集气瓶中红磷燃烧消耗氧气，生成固体，使瓶中压强减小

4P+5O2 2P2O5 D



21. 碱 A 现象：有白色沉淀生成且红色不消失

理由：（红色消失）无法证明NaOH存在。

22． （1）、

（2）由图中信息可知，当加入50g稀盐酸溶液时是恰好反应完全，生成

4.4g的二氧化碳，设所需盐酸质量为*x*



 解得*x*=7.3g

稀盐酸的溶质的质量分数==14.6%，

答：所加稀盐酸的溶质质量分数为14.6%。

