**2021~2022学年度第一学期期末学生学业质量评估**

**九年级化学参考答案及评分参考**

**说明：**1.提供的答案除选择题外，不一定是唯一答案，对于与此不同的答案，只要是合理的，同样给分。

2.以下化学方程式的书写中，化学式正确1分；其它1分，其中不配平、错漏条件和“↑”“↓”任一种、两种或三种情况扣1分。

**一、选择题：**本大题包括 15 小题，每小题 3 分，共 45 分。

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 |
| C | B | C | B | D | D | D | A | D | B | B | C | A | D | C |

**二、非选择题：**本大题共6小题，第16小题7分，第17小题8分，第18~21小题各10分，共55分。

16．沼气(甲烷/CH4) 白磷燃烧产生大量白烟，放热 与氧气接触 > 增大汽油与氧气的接触面积 光和热(只写光或热不给分) 氢能、核能、太阳能、生物质能、地热能、潮汐能等(填一种即可)

17．不活泼 Fe3O4 (2分) 冒气泡 Zn+CuSO4＝Cu+ZnSO4 氢元素 导热性和延展性

(答对1个就给分)

18．(1)长颈漏斗(或锥形瓶、导管) (2) A 2KClO32KCl+3O2↑

(3) 可以控制反应的发生和停止 3 (4)m (5) ab(全对才给1分) (6)易溶于水 实验二

19．CaO+H2O=Ca(OH)2 放热 过滤 Ca(OH)2+CO2=CaCO3↓+H2O

 碳、氢、氧 CO2

20．大 氢氧化钠 样品逐渐溶解，表面有气泡生成 浅绿 Fe+2HCl=FeCl2+H2↑

Cu+2AgNO3=2Ag+Cu(NO3)2 铝表面易生成致密的氧化膜 B

21．(1)40%(1分) (2)2.75g (1分)

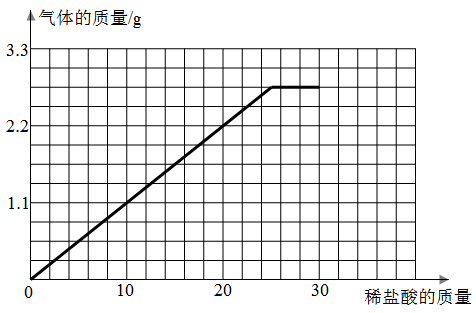
(3)①解：设5片钙片中含有碳酸钙的质量为*x*，

……(1分)

(1分)

(1分)

(1分)

答：5片钙片中含有碳酸钙的质量为6.25g  
 ②标注属实。(2分)

(4) 见右图

(2分)

