2019—2020 学年度第一学期

九年级化学期末模拟试题答案

一、　选择题（45 分）

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

二、填空题（本大题 2 小题，共 15 分.）

16、（1）① 16.00 ；② 8　(2) ①　

② $6H_2O + 2N_2 \xlongequal[光照]{一定条件} 4NH_3 + 3O_2$　③分子

17、（1）2:1（2）　把带火星木条伸入试管中，木条复燃则是氧气

（3）　$Ca(HCO_3)_2 \xlongequal{\Delta} CaCO_3+H_2O+CO_2\uparrow$

（4）　液面左高右低　　b　　生锈需要水和氧气

（5）$Fe+CuSO_4 = FeSO_4+Cu$

三、实验题（本题包括 2 小题，共 20 分）

18、（1）锥形瓶　（2）$2KMnO_4 \xlongequal{\Delta} K_2MnO_4+MnO_2+O_2\uparrow$　（3）便于控制产生氧气的速率　（4）$CaCO_3+2HCl=CaCl_2+H_2O+CO_2\uparrow$　（5）两侧导管内有液面差且一段时间内液面差不变化

（6）　a　（7）控制反应发生和停止　　CGH

19、（1）$Fe+2AgNO_3=Fe(NO_3)_2+2Ag$　由蓝色逐渐变无色　（2）漏斗　$Al(NO_3)_3$

（3）银、铜、铁、铝　　滤液 B 为无色，即溶液中不存在铁元素（或溶液不含亚铁离子），因此滤渣中一定含有铁　　浅绿　　III　　固体不溶解　　II

四、综合能力题（本大题包括 1 个小题，共 10 分）

20、（1）C、稀盐酸（2）黑色固体变红　　（3）还原

（4）②$CH_4+2O_2 \xlongequal{点燃} CO_2+2H_2O$　④$C+2CuO \xlongequal{高温} 2Cu+CO_2\uparrow$　置换

（5）制取二氧化碳

五、计算题（本大题包括 1 个心题，共 10 分）

21、（1）Cu－Zn　　（2）0.2

（3）**解：设 Cu－Zn 合金中锌的质量为 x**

$Zn+2HCl = ZnCl_2+H_2\uparrow$

65　　2

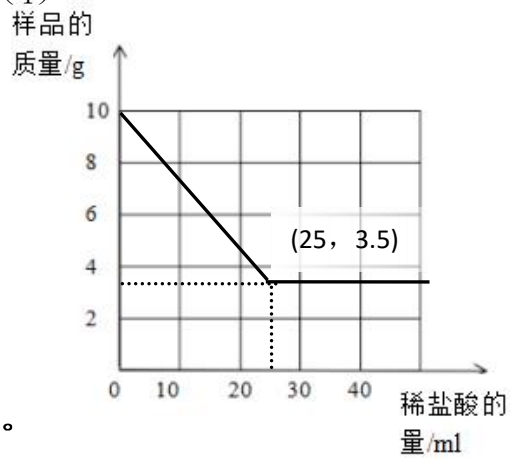
x　　0.2 g

$$\frac{65}{x}=\frac{2}{0.2\ g}$$

$x=6.5\ g$

Cu－Zn合金中铜的质量分数为：

$$\frac{10\ g-6.5\ g}{10\ g}\times 100\%=35\%$$

答：Cu－Zn合金中铜的质量分数为35%。

（4）