绵阳市2021年高中阶段学校招生暨初中学业水平考试

化学答案

1. 选择题（每小题4分，共36分。每个小题只有一个选项最符合题目要求）

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 |
| C | A | D | B | A | C | A | D | C |

23.（共 13 分）（1）（4 分）①蒸馏 吸附性 ②CO + 2NH3 CO(NH2)2 + H2O （2）（9 分）①无色易挥发，易溶于水和醋酸的液体 ②水 ③25

④2C2H4O3 ===2C2H4O2 + O2↑ 密封保存

24.（15 分）（1）（4 分）①2H2O2 2H2O+O2↑

②H2SO4 + Zn ==ZnSO4＋H2↑ （答案不唯一）

（2）（11 分）Ⅰ. 增大反应物的接触面积，使反应更加快速和充分。

TiOSO4 + H2O ==H2TiO3 +H2SO4

Ⅱ.玻璃棒和漏斗 Ⅲ. SO Ⅳ.40℃ Fe3+与 OH-也可能结合成Fe(OH)3沉淀

25.（14分）(1)不能控制反应速率和气体的量的多少（或者不能做到随关随停）

(2)A CaCO3+2HCl=== H2O + CO2↑+CaCl2

(3)量筒 b (4)B (5) ②③

26.（12分）(1)使HDPE 膜完全燃烧生成的气体能够全部被吸收

(2) CO +CuO Cu + CO2(3) 2NaOH+CO2===Na2CO3+H2O

(4)防止空气中的CO2和水蒸气进入C装置 C H 9.6 g ≤ m < 14.4 g

27. （10分）（1）1.96g

（2）设CuSO4的质量为*x*

CuSO4 + 2NaOH ===Cu(OH)2↓ + Na2SO4

160 98

*x* 1.96g

 

m(溶液)==100g+100g-1.96g==198.04g所以 Na2SO4 溶质的质量分数=×100%==8.96%

