2022年初中毕业生升学模拟考试

化学试题参考答案

**一、选择题**（本大题共22个小题，共47分。1-19小题为单选题，每小题的四个选项中，只有一个选项符合题意，每小题2分；20-22小题为多选题，每小题的四个选项中，有两个或两个以上选项符合题意，每小题3分，全选对的给3分，选对但不全的给2分，有错选或不选的不给分）

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题 号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 |
| 答 案 | B | D | B | C | D | C | C | D | D | B | C |
| 题 号 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 |
| 答 案 | A | A | A |  |  |  |  |  |  |  |  |

**二、填空及简答题**（本大题共9个小题；每空1分，共31分）

27. 不可 6.3×106J 15

点燃

28. ⑴3Fe＋2O2 Fe3O4。⑵防止生成物溅落，炸裂瓶底。⑶纳米铁粉燃烧，放出大量的热，使空气膨胀，所以气球比原来变大；恢复原来温度后，因为空气中的氧气被消耗，锥形瓶内压强减小，所以气球比原来变小。

29. ⑴煮沸。⑵盖上锅盖（或放入青菜）。⑶乳化。⑷将菜刀擦干，长时间不用，在菜刀表面涂上食用油。⑸BC。

30.⑴氢气；同样的条件下,氧气比氢气的溶解度大（或少量氧气与电极发生反应等）。增加水的导电性。⑵过滤；BD。

31.⑴NH3。⑵复分解反应。⑶Na2CO3 + 2HCl = 2NaCl + H2O + CO2↑（或CaCO3 + 2HCl = CaCl2 + H2O + CO2↑）⑷冶炼金属。

**三、实验探究题**（本大题共4个小题；第32小题4分，第33小题6分，第34、35小题各7分，共24分）

35.【分析实验得出结论】氢氧化钠。【反思交流】Al2O3＋2NaOH = 2NaAlO2＋H2O。【拓展应用】H2。ABC。变红。NaAlO2易溶于水，其水溶液呈碱性，也能使无色酚酞溶液变红，铝粉。

**四、计算应用题**（本大题共3个小题；第36小题5分，第37小题7分，第38小题6分，共18分。解答时，要求有必要的文字说明、公式和计算步骤等，只写最后结果不得分）

36.⑴2.95g ……………………………………………………………………………（1分）

⑵解：设参加反应的H2SO4质量为x。

Ni ＋ H2SO4 = NiSO4 ＋ H2↑ ……………………………………………（1分）

59 98

2.95g x ……………………………………………………………………（1分）

 x＝4.9g ………………………………………………………（1分）所用稀硫酸中H2SO4的质量分数为9.8%。……………………（1分）

答：所用稀硫酸中H2SO4的质量分数为9.8%。