化学试题参考答案

一、选择题（本题包括14个小题，每小题1分，共14分）

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

二、填空题（本题包括6个小题，每空1分，共16分）

15．+5 P2O5

16．金属 26.98（或27） 4Al +3O22Al2O3

17．SO2 C2H5OH＋3O22CO2＋3H2O 燃烧产物是水，无污染



18．(1)小 (2)冷却热饱和溶液结晶法 (3)100

19．②①③④ 3∶4

20．(1)一氧化碳 (2)复分解反应 (3)Fe+2FeCl33FeCl2(其他合理答案也可)

三、简答题(本题包括4个小题,共10分)

21．（1）铜片上的白磷燃烧，水中的白磷不燃烧。(1分)

（2）达到燃烧所需的最低温度(着火点)。(1分)

22．(1)Mg+2HCl=MgCl2+H2↑(1分)

(2)镁与盐酸反应放热，反应结束后溶液温度逐渐降至室温，气压减小。(1分)

23．(1)Ni+H2SO4=NiSO4+H2↑(1分)

(2)绿色溶液变为无色。(1分)

(3)Zn、Ni、Cu（或锌、镍、铜）。(1分)

24．(1)2KMnO4K2MnO4+MnO2+O2↑(或2KClO32KCl+3O2↑) (1分)

△

(2) 稀盐酸和石灰石（或大理石） (1分)

(3)D收集气体密度比空气小，E收集气体密度比空气大。(1分)

四、综合应用题(共10分)

25．（1）a （1分）

（2）①2NaOH + CO2Na2CO3+2H2O (1分)

②变浑浊。（1分）

③取少量溶液，加入足量的BaCl2溶液，有白色沉淀生成；静置，取上层清液，滴加酚酞溶液，观察现象。(1分)

（3）①2NaOH + MgCl2Mg(OH)2↓+2NaCl （1分）

②BaSO4、Mg(OH)2、CaCO3和BaCO3。(1分)

③除去溶液乙中的氢氧化钠和碳酸钠。(1分)

（3）解：设该硫酸溶液的溶质质量分数为*x。*

（1分）

   （1分）

*x*=24.5% （1分）

答：该硫酸溶液的溶质质量分数为24.5%