六、单项选择题（每题 **1** 分，共 **20** 分）

参考答案

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 27 | 28 | 29 | 30 | 31 | 32 | 33 | 34 | 35 | 36 |
| D | C | A | C | D | C | C | C | D | B |
| 37 | 38 | 39 | 40 | 41 | 42 | 43 | 44 | 45 | 46 |
| B | D | B | C | C | B | A | D | C | D |

七、填空题（每空 **1** 分，共 **19** 分）

47．（1）He （2）CO2 （或二氧化碳） （3）钠元素

（4） 单质碳在常温下性质稳定 （5）降低温度到着火点以下（降低温度）

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| （6） 3 | （7）9:1 | （8）3.612 ×1024 |
| 48.（9）增大 | （10）100g 水 | （11）31.6/31.6+100 |

（12）增加溶剂 （13）B D（错漏

不给分）

→ 2NaO

通电

49．（14）蒸发结晶 （15）2NaCl +2H2O H + H2↑+Cl2↑

（16） D （17）BaCl2 +H2SO4 → BaSO4 ↓+2HCl

（18）除去过量试剂氯化钡（或 BaCl2 ） （19）不严密，过量碳酸钠（或 Na2CO3 ）没有 除去

八、简答题（除标注以外，其余每空 **1** 分，共 **21** 分）

50．（1）分液漏斗

→ 2K

（2）2KClO MnO2 Cl + 3O ↑

3 2

△

（3）n （4）氧气的浓度低（或没有除锈等） （5）3Fe + 2O2

（6）B C （7）反应速率太快，达不到平稳易收集的效果

⎯点⎯⎯燃→ Fe3O4

（8）湿润的一侧由紫色变为红色 （9）二氧化碳能否使石蕊变红色

（10）0.05mol

（11）解：设参加反应的 HCl 的物质的量为 xmol

NaOH + HCl NaCl + H2O （1 分）

1 1

x 0.05mol

1 ：x = 1：0.05 x = 0.05 mol （1 分）

HCl 的质量为：0.05mol×36.5g/mol=1.825g

质量分数为：1.825/25×100% = 7.3% （1 分）

51. (12) Mg ＞ Fe ＞ Cu(或写名称) (13) Fe Cu 或 Fe Cu Mg（或写名称）

(14) CO + CuO

△ Cu + CO2

(15 反应后装置 A 中固体的质量（或测量反应前后装置 B 增加的质量）

（16）碱性 （17）A D （错漏不给分）

(18) 有白色沉淀生成且溶液红色不消失（完整得分）

(19) NaCl CaCl2 NaOH （或写名称）

第 7 页 / 共 7 页