**九年化学答案**

**一、选择题（每小题3分，共45分）**

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

**二、填空题（本大题共2小题，共15分）**

16. （1） ①. 失 ②. Al3+ ③. AC

（2） ①.  ②. 24：17

17. （1） C ； 灼烧，闻气味 （2） +4

（3）氧气和水 ；表面有一层致密的氧化铝薄膜 （4）A

（5）N2 （6）CD

**三、实验题（本大题包括2小题，共20分）**

18．（10分）（1）试管 （2）A C  试管口放棉花

（3）A

（4）① 将燃着的木条放在a口，若木条熄灭，则气体已集满

② 两端 下方

③ 密度大于空气

19.（10 分）（1）②， ； 红 无

（2）偏小 （3）H+ Cl- （4）① （5）氢氧化钠固体溶于水会放热。

**四、综合能力题（本大题包括1个小题，共10分）**

20．（1）AB （2）增大接触面积，充分反应 Al2O3 + 3H2SO4＝Al2（SO4）3+ 3H2O

（3）紫色石蕊溶液 （4） 过滤 漏斗 （5）2Al2O34Al+3O2↑

**五、计算题（本大题包括1道小题，共10分）**

解：设大理石中 CaCO3的质量为 X，生成的 CaCl2的质量为 y。



100 111 44

x y 4.4g

 解得  

（1）CaCO3 的质量分数为：

（2）反应后所得溶液中溶质的质量分数为： 答：（略）

