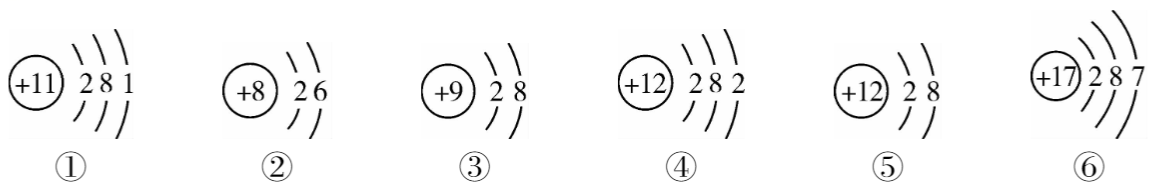
2021—2022学年第二学期九年级5月检测化学答案

1. **选择题 （15小题，共45分）**

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

**二、填空题（本大题包括2小题，共16分）**

1. （7分）（1） CaO+H2O=Ca(OH)2 牛肉 （2） B
2. ① a ② 2CH3COOOH=2CH3COOH+O2 ↑

催化剂

1. （8分）（1） 分子 汞元素 ， ，（2） 1652692310(1) 2CO+2NO====N2+2CO2

点燃

C2H5OH+3O2===2CO2+3H2O

**三、实验题（本大题包括2小题共22分**）

△

18.（10分）（1） 锥形瓶

（2）　在试管口放一团棉花　 2KMnO4菁优网-jyeooK2MnO4+MnO2+O2↑ 　F

（3）　可以控制反应的发生与停止　 　a

（4）　B（或C）　 　3NO2+H2O＝2HNO3+NO

19.（10分）（1）　闻气味

（2）结论：　氢氧化钙/Ca(OH)2　 现象：　A中有白色沉淀生成，B中有气泡冒出 拓展应用：①③⑤

（3）①Ca（OH）2+Na2CO3＝CaCO3↓+2NaOH　；

②　NaOH、Na2CO3　 　Na2CO3+2HCl==2NaCl++H2O+CO2↑　 ③　氯化钠/NaCl

1. **综合能力题（共1小题，共10分）**

（10分）（1）加热/粉碎废镍催化剂/ 适当增大硫酸的浓度等 Ni+H2SO4==NiSO4+H2↑

（2）2 （3）过滤 FeOOH

1. 

碳酸钠溶液呈碱性，若将NiSO4溶液滴入Na2CO3溶液将生成沉淀，不能得到NiCO3

**五、计算题（共10分）**

21、（1）碳酸氢钠（1分） （2）+6 （1分） （2分）

（3） （6分）解：设产生沉淀的总质量为*x*

参加反应的BaCl2的质量是：****

****

****

*x* = 46.6 g 答：产生沉淀的总质量是46.6 g。