高二特色化学月考三答案

一、单项选择题：（每题3分，共45分）

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

二、填空题（共55分）

16. （12分，除特殊标柱外每空2分）

（1）圆底烧瓶 （1分） 防止倒吸 （1分）

（2）2ClO2+2OH－+H2O2=2C1O2－+2H2O+O2↑

（3）过滤（1分） 洗涤 （1分）

（4）NaClO2与H2SO4反应生成的Cl－对反应起催化作用

（5）溶液变蓝色

（6）从进气口通入一段时间的空气

17． （15分，每空3分）

（1） 3MnO2+KClO3+6KOH3K2MnO4+KCl+3H2O

（2）使Fe3+完全沉淀而其他离子不沉淀 ； 5.0×10-9

（3） 2Fe2++H2O2+2H+=2Fe3++2H2O

（4）16Fe+2NH32Fe8N+3H2

18． （13分，除特殊标柱外每空2分）

（1） +184.0 ； 温度升高，反应速率加快；且温度升高有利于平衡正向移动

（2） ac

（3）①低温（1分）

② 0.0067（1分）

③升高温度（1分）

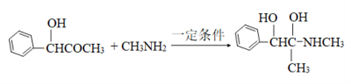
④  ； 逆向

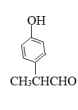
19．（15分，除特殊标柱外每空2分）

（1）甲苯（1分）；  （1分）

（2）羟基、碳碳三键 （1分）； 取代反应、 加成反应 （1分）

（3） 14

（4） 

（5）23；

（6）（3 分）

