

# 2020-2021 学年度第二学期九年级第一次联考

## 化 学 答 题 卷

2021.03

学校\_\_\_\_\_ 原班级\_\_\_\_\_ 学号\_\_\_\_\_ 姓名\_\_\_\_\_

-----密封线-----密封线-----密封线-----

### 第二部分 非选择题（共 30 分）

本大题包括 4 个小题，化学方程式每空 1.5 分，其余每空 1 分，共 30 分。

13. (7 分)

(1) \_\_\_\_\_

(2) \_\_\_\_\_

(3) \_\_\_\_\_

14 (6 分)

【猜想与假设】\_\_\_\_\_

【实验过程】(1) \_\_\_\_\_

(2) \_\_\_\_\_

(3) \_\_\_\_\_

(4) \_\_\_\_\_

15. (8 分)

(1) \_\_\_\_\_ (2) \_\_\_\_\_

(3) \_\_\_\_\_

(4) \_\_\_\_\_ (5) \_\_\_\_\_

(6) \_\_\_\_\_

16. (9 分)

(1) 当出现\_\_\_\_\_现象时，反应完全，刚好达到中和。

(2) 图一中的 P 点时，溶液中溶质的阳离子有哪些？请写出粒子符号\_\_\_\_\_。

(3) 根据图二温度变化情况，可以判断该反应是\_\_\_\_\_反应。(填“吸热”、“放热”)

(4) 用质量分数 98% 的浓硫酸配置 1000 克 1.96% 的稀硫酸，那么需要浓硫酸的质量\_\_\_\_\_克。

(5) 根据以上实验数据，请计算该氢氧化钠溶液的质量分数，写出计算过程。