

参考答案：（填空题没有标注分数的是每空一分）

1. B 2. C 3. D 4. D 5. A 6. A 7. D 8. C 9. B 10. A（每题3分）

11. (1)Al (2)H₂O (3)Cl⁻ (4)P (5)O₂ (6)Fe

12. (1) 乙 $\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} \text{H}_2 + \text{O}_2$ （3分） 氢元素和氧元素

(2)明矾 (3)煮沸 (4)杀菌消毒 (5)引流

13. (1)19.00 (2)质子数不同 (3)BC (4)B (5)D

14. (1) 混合物 由两种分子构成（不同种分子构成）（2分）

(2)原子 碳+氨气 $\xrightarrow[\text{高温}]{\text{催化剂}}$ 氮气+甲烷（3分）

15. (1) ①能；② $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{CO}_3$ （3分）；

(2) 注入深度和时间（2分，答对一个给一分）；

(3) AD（2分，答对一个给一分，错选没分）；

(4) 骑自行车出行（合理即可）。

16. (1) 酒精灯 锥形瓶

(2) A 高锰酸钾 $\xrightarrow{\text{加热}}$ 锰酸钾 + 氧气 + 二氧化锰（3分） 在试管口加一团棉花

将带火星的木条放在集气瓶口，若木条复燃，则氧气已收集满（2分） ②

(4)碳酸钙+稀盐酸---氯化钙+水+二氧化碳（3分）

(5)BE

17. (1) 高（大）；少（小）；(3) ①；(4) 二氧化锰；【反思】质量；化学性质；

(5) 溶液中有大量气泡；0.2g；火星木条复燃。

(6) 过氧化氢 $\xrightarrow{\text{氧化铜}}$ 水 + 氧气（3分）

18. (1)H₂的相对分子质量：1×2=2；（2分，式子1分，答案1分，下同）

(2)CO₂的相对分子质量：12+16×2=44；（2分）

(2)Ca(OH)₂的相对分子质量：40+（16+1）×2=74；（2分）

(4)CuSO₄·5H₂O的相对分子质量：64+32+16×4+5（1×2+16）=250。（2分）