

# 苏州市 2020 年学业质量阳光指标调研卷

## 高三化学参考答案及评分标准 2020.1

### 选择题 (40 分)

单项选择题 (本题包括 10 小题, 每小题 2 分, 共 20 分。每小题只有一个选项符合题意。)

1. C 2. A 3. C 4. D 5. A 6. C 7. D 8. B 9. B 10. D

不定项选择题 (本题包括 5 小题, 每小题 4 分, 共 20 分。每小题有一个或两个选项符合题意。若正确答案只包括一个选项, 多选时, 该小题为 0 分; 若正确答案包括两个选项, 只选一个且正确的给 2 分, 选两个且都正确的给满分, 但只要选错一个该小题为 0 分。)

11. BC 12. AD 13. A 14. B 15. AC

### 非选择题 (80 分)

16. (12 分)



(2) 减少  $\text{Fe}^{2+}$  的损失, 提高氧化铁黑的产率

(3)  $1.0 \times 10^{-5} \text{ mol L}^{-1}$

(4) ①增大



(每空 2 分, 共 12 分)

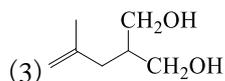
17. (15 分)

(1) 醚键 羰基

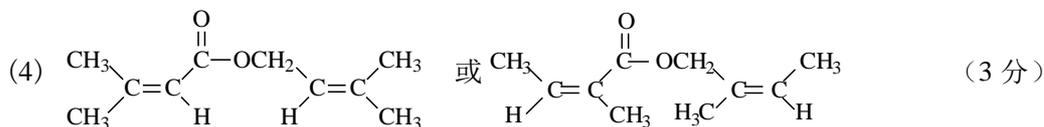
(每空 1 分)

(2) 取代反应

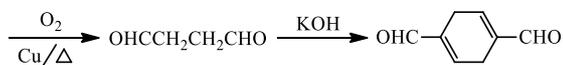
(2 分)



(3 分)



(3 分)



(5 分)

18. (12分)



(2) ①当滴入最后一滴  $\text{Na}_3\text{AsO}_3$  溶液，溶液蓝色恰好褪去，且半分钟不恢复 (2分)

②偏高 (2分)

③  $\text{NaIO}_4 \sim \text{I}_2 \sim \text{Na}_3\text{AsO}_3$  (2分)

溶液中： $n(\text{NaIO}_4) = 0.0500 \text{ mol L}^{-1} \times 12.50 \times 10^{-3} \text{ L} = 6.250 \times 10^{-4} \text{ mol}$  (2分)

溶液中  $\text{NaIO}_4$  的物质的量浓度： $c(\text{NaIO}_4) = \frac{6.250 \times 10^{-4} \text{ mol}}{25.00 \times 10^{-3} \text{ L}} = 0.02500 \text{ mol L}^{-1}$

(2分)

19. (15分)

(1) 增大



防止已经还原的  $\text{CuCl}$  再次被空气氧化，可以保证  $\text{Cu}^{2+}$  的还原速度

(3) 生成的氯化亚铜又溶解于氯化铵溶液中

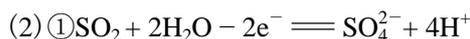
(4) 取最后一次洗涤液少许于试管中，加入  $\text{BaCl}_2$  溶液，若无白色沉淀，说明洗涤完全

(5) 向产品中加入  $10 \text{ mol L}^{-1}$  盐酸，不断搅拌，至固体不再溶解，过滤，向滤液中加蒸馏水至大量固体析出，过滤，用无水乙醇洗涤 2~3 次，干燥

(第(1)~(4)小题每空2分，第(5)小题5分，共15分)

20. (14分)

(1) ①  $2a+2b+c$



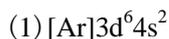
② 1 : 1

(3) ①石灰乳可以直接吸收  $\text{SO}_2$ ，而  $\text{NO}$  吸收需氧化剂存在， $\text{NaClO}_3$  浓度变化对  $\text{NO}$  吸收率影响大。

②温度过高  $\text{NaClO}_3$  分解，氧化剂浓度减小

(第(1)(2)小题每空2分，第(3)小题每空3分，共14分)

21. (12分)



(2) 平面正三角形  $\text{NO}_3^-$  或  $\text{CO}_3^{2-}$  (合理答案均得分)



(4)  $\text{Fe}_8\text{N}_3$

(每空 2 分，共 12 分)