

科目名称:	无机化学
-------	------

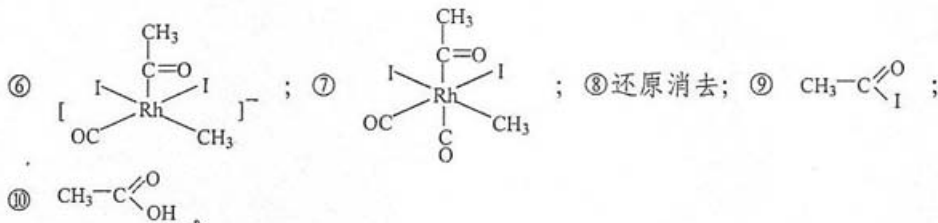
一、选择题 (40 分, 每小题 2 分)

1. 12. B 13. 14. C 15. 16. C 17. 18. D 19. 20.

二、填空题 (20 分, 每空 1 分)

1. ①反式-氯·硝基·二氨合铂(II); ②氯化 μ -氨基·二(μ -羟)·二[三氨合钴(III)]
2. ①IIIB; ②+3; ③离子性; ④+4; ⑤Ce^{IV} 的价电子构型为 4f⁰; ⑥+2; ⑦Eu²⁺ 的价电子构型为 4f⁷; ⑧镧系收缩; ⑨Sc³⁺; ⑩Y³⁺; ⑪稀土。

3. ①酯化反应; ②CH₃I; ③氧化加成; ④ $\left[\begin{array}{c} \text{I} \quad \text{CH}_3 \quad \text{CO} \\ \diagdown \quad | \quad / \\ \text{Rh} \\ / \quad | \quad \diagdown \\ \text{OC} \quad \text{CH}_3 \quad \text{I} \end{array} \right]^-$; ⑤插入反应;



4. ①凝固点降低; ②沸点升高; ③溶液的渗透压; (任意次序)
④粒子数; ⑤本质(或性质); ⑥半透膜; ⑦浓。

三、正确书写化学(或离子)反应方程式 (10 分, 每小题 2 分)

