**2022年重庆市普通高中学业水平选择性考试**

**化学参考答案**

**一、选择题**

1. A 2. C 3. A 4. D 5. B 6. B 7. A 8.C 9. B 10. D 11.D 12. C 13. C 14. B

**二、非选择题**

15. （1） ①. +4价 ②. Sn(NO3)2、NH4NO3 ③. SnO2+2NaOHNa2SnO3+H2O

（2） ①. Fe(OH)3 ②. 2×10—7

（3）①. 滴入最后一滴KIO3标准溶液，溶液由蓝色变为无色，且半分钟内不复原 ②. 2IO+5Sn2++12H+=I2+5Sn4++6H2O ③. 47.6%

16. （1） ①. 煤油 ②. b ③.  ④. K2、K3

（2） ①.  ②. 防止PCl5遇空气中的水蒸气而发生水解 ③. 甲苯 ④. NaCl ⑤. 104 ⑥. 0.027

17. （1） ①.  ②. 优点是升高温度，反应速率较快；缺点是正反应为放热反应，升高温度，平衡逆向移动，产物的转化率较低

（2） ①. 接触面较大，反应更充分，转化率更高 ②. BD ③. 5:6

（3） ①. 氧离子导体 ②.  ③. 

**(二)选考题**

18. （1）3d10

（2） ①. 哑铃形 ②. 8 ③. 7 （3）BC

（4） ①. 与Zn2+相连的双键氧原子不在对称轴的同侧 ②. 1.25 ③. a—2d ④. 

19. （1）加成反应

（2）酯基 （3）乙炔

（4）

（5） ①. +2Ag(NH3)2OH+3NH3↑+2Ag↓+H2O ②. 6 ③. (CH3)2C=C=O

（6）2+nCH3CH2CH2CHO+nH2O

（7）