

科目名称:	普通化学
一、填空题 (42 分, 每空 1 分)	
1. 1) >0 2) >0 3) <0 4) >0 5) <0	
2. ①保持不变; ②溶液浓度; ③均发生变化; ④水溶液; ⑤通常不大; ⑥温度的影响; ⑦酸碱的相对强弱; ⑧ $10^{-2} \sim 10^{-7}$; ⑨ $<10^{-7}$; ⑩分步解离; ⑪ $K_{a1}^{\ominus} > K_{a2}^{\ominus} > K_{a3}^{\ominus}$ 。	
3. ①Fe, ② $\text{Fe} - 2\text{e} \longrightarrow \text{Fe}^{2+}$; ③Zn, ④ $\text{Zn} - 2\text{e} \longrightarrow \text{Zn}^{2+}$ 。	
4. ① $1\text{s}^2 2\text{s}^2 2\text{p}^6 3\text{s}^2 3\text{p}^6 3\text{d}^5 4\text{s}^1$ 或 $[\text{Ar}]3\text{d}^5 4\text{s}^1$; ② $3\text{d}^5 4\text{s}^1$; ③四; ④VIB。	
5. ① $2\text{CH}_3\text{CN}(\text{l}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{CNH}^+ + \text{CH}_3\text{CN}^-$	
② $2\text{NOCl} + \text{Sn} \rightleftharpoons \text{SnCl}_2 + 2\text{NO}$	
③ $\text{KF} + \text{IF}_5 \rightleftharpoons \text{K}[\text{IF}_6]$	
6. ① sp^3 ; ② $109^\circ 28'$; ③正四面体; ④ sp^3d^2 ; ⑤ 90° ; ⑥正八面体。	
7. ①离子键; ②共价键; ③离子晶体; ④分子晶体; ⑤降低。	