化学答案



一、选择题(每题2分)

1—5CBDAD 6—10BCCCD 11—15CDDD B 16A

二、填空题（除标注的外，每空2分）

17．（1）① 放热(1分) ②N2(g)+3H2(g)2NH3(g) △H=-92kJ/mol

（2）-817.6

（3）环形玻璃搅拌棒 0.55(1分)

18．（1）正极(1分) 阴极(1分)

（2）

 （3）2.9

19．（1）碱；由于NH3·H2O的电离平衡常数大于HCO3-的电离平衡常数，因此CO32-水解程度大于NH4+水解程度，溶液中c(OH-)>c(H+),溶液呈碱性

（2）a c d

20．（1）＋3 NaAlO2、NaOH

（2）将Co3+还原为Co2+ Fe3+

（3）温度升高，H2O2分解速率加快，参与酸浸反应的H2O2的量减少，导致浸出率下降

（4）H2SO4溶液

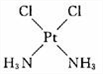
（5）Co2+＋2HCO==CoCO3↓＋CO2↑＋H2O

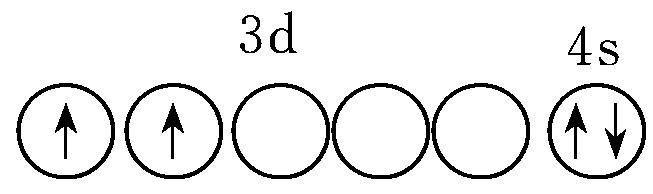
21．（1）6s26p2 2

（2）因为锌的4P轨道为全空，比较稳定， 而镓的4P轨道有一个电子，所以锌的第一电离能比镓大

（3）平面三角形 sp3（4）①（或） 1：1

②C

(5) ①ＳＯ２ ②5 (6) 

22. (1)d　　(2)N>O>C

(3)4　F—H…F(或F—H…O或O—H…F或O—H…O)