厦门市2016-2017学年度第二学期高二年级质量检测

化学参考答案

一、选择题 （每小题3分，共45分）

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 |
| 答案 | A | D | C | B | A | C | B | B | C | C | D | B | D | D | C |

二、填空题 （共55分）

说明：化学用语、专有名词错误不得分；方程式物质写错不得分，配平、气标、“＝”、“可逆号.emf”写错均算作书写瑕疵，扣1分，不累计。

16．(14分)

(1)沉淀逐渐变为黑色 (2分)

(2)BaCl2 (1分)

(3)2H2C2O4＋CO32－＝2HC2O4－＋H2O＋CO2↑ (2分)

(4)①坩埚、泥三角、坩埚钳 (2分)

②趁热过滤 (1分)

(5)减少晶体溶解损失 (1分)

(6) ①d a b f e c (2分)

② 或 (2分)

③偏大 (1分)

17．(13分)

(1)6:1 (1分)

(2)PbO＋4Cl－＋2H+＝PbCl42－＋H2O (2分)

(3)FeCl3 (1分)

(4)Bi－3e－＝Bi3+ (1分)

Pb－2e－＋2Cl－＝PbCl2 (2分)

(5)①11(说明：在10.7~11.3均可) (1分)

Bi3+＋H2O＋NO3－＝BiONO3↓＋2H+ (2分)

②8(或8~10) (1分)

BiONO3＋2H2O＝Bi(OH)3＋H+＋NO3－ (2分)

18．(12分)

(1)Cr2O72- (1分)

(2)6Fe2+＋Cr2O72-＋14H+ = 6Fe3+＋ 2Cr3+ ＋7H2O (2分)

(3)d (2分)

(4)1390 (2分)

(5) ①碱式滴定管 (1分)

c a b d (1分)

②减小 (1分)

③0.03000 mol·L-1 (2分)

19.（16分）

(1) ①NH4+＋H2O可逆号.emfNH3·H2O＋H+ (2分)

② i (1分)

③CO(NH2)2(aq)＋H2O(l)＝2NH3(g)＋CO2(g) ⊿*H*＝+( *a* - *b* +*d*) kJ·mol－1 (2分)

(2) ①a d (2分)

② mol·L-1·min-1 (2分)

③发生副反应 (1分)

(3)①(NH4)2SO3 (1分)

②SO2＋H2O可逆号.emfH2SO3可逆号.emfH+ ＋HSO3－，pH较低时，H+浓度较大，平衡逆向移动，

不利于SO2的吸收，因此脱硫率较低。 (2分)

③HSO3－＋NH3·H2O可逆号.emfSO32－＋ NH4+ (2分)

1.7×101.8 (1分)