**答案**

**选择题(每题3分）**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** |
| **C** | **C** | **A** | **B** | **D** | **C** | **D** | **D** | **D** | **D** | **C** | **C** |
| **13** | **14** | **15** | **16** |
| **D** | **B** | **B** | **A** |

**填空题（除特殊标注外，每空2分）**

17．   （10分）  AD     A     A     放出（1分）     b（1分）     放出（1分）     b-a（1分）

18．（14分）(1)D（1分）

(2)     BD     >     2H++2e-=H2↑     负（1分）     NA (或6.02×1023)     Cu + 4H++=Cu2+ +2NO2↑+2H2O

(3)CH4+10OH--=+7H2O

19．（14分）(1)Cl2＋2OH－=ClO－＋Cl－＋H2O

(2)     2NO＋3Cu＋8H＋=2NO↑＋4H2O＋3Cu2＋     0.05

(3)     2NH4Cl＋Ca(OH)2CaCl2＋2NH3↑＋2H2O     将湿润的红色石蕊试纸靠近气体，若试纸变蓝，则证明该气体为NH3

(4)     C＋2H2SO4(浓)CO2↑＋2SO2↑＋2H2O     取少量A的钠盐溶液于试管中，先加入稀盐酸，无白色沉淀，再加入BaCl2溶液，产生白色沉淀，证明含有

20．（14分）(1)     分液漏斗（1分）     

(2)     c（1分）     品红溶液红色褪色（1分）     吸收尾气（1分）

(3)     褪色     还原

(4)     酚酞褪色     SO2+2OH-=SO32-+H2O