**与量有关的离子方程式的书写练习题**

**1、写出下面反应中的离子方程式。**

**（1）氢氧化钡溶液中滴入碳酸氢钠溶液(少量、过量)**

|  |
| --- |
| NaHCO3少量： |
| NaHCO3过量： |

**（2）碳酸氢钡[Ba(HCO3)2]溶液与NaOH溶液反应(少量、过量)**

|  |
| --- |
| NaOH少量： |
| NaOH过量： |

**（3）Ba(HCO3)2溶液中滴入NaHSO4溶液(少量、过量)**

|  |
| --- |
| NaHSO4少量： |
| NaHSO4过量： |

**（4）向Ca(OH)2溶液中滴入Ca(HCO3)2溶液——无少量、过量**

|  |
| --- |
| Ca(OH)2**溶液与过量**Ca(HCO3)2**溶液：** |

**（5）向NaOH溶液中滴入NaHCO3溶液——无少量、过量**

|  |
| --- |
| NaOH**溶液与过量**NaHCO3**溶液：** |

**（6）向NH4HCO3溶液中加入NaOH溶液**

|  |
| --- |
| 向足量的NH4HCO3溶液中逐渐滴入NaOH溶液： |
| 向NH4HCO3溶液中加入过量NaOH溶液并加热： |

**2、判断下列离子方程式书写是否正确，若不正确，则将正确的写在横线上**

(1)石灰水与过量碳酸氢钠溶液反应：HCO＋Ca2＋＋OH－===CaCO3↓＋H2O

(2)硫酸氢钠溶液中加入氢氧化钡溶液至中性：H＋＋SO＋Ba2＋＋OH－===BaSO4↓＋H2O

(3)Ca(HCO3)2溶液与少量NaOH溶液反应：HCO3－＋Ca2＋＋OH－=CaCO3↓＋H2O

(4)向NaHCO3溶液中加入过量的澄清石灰水，出现白色沉淀：2HCO3−+Ca2++2OH−= CaCO3↓+CO32−+2H2O

(5)NH4HSO3溶液与足量NaOH溶液混合加热：NH4＋+ HSO3－+2OH-NH3↑+ SO32－+2H2O

(6)向Ba(OH)2溶液中加入少量NaHSO3溶液：2HSO3－Ba2++2OH-===BaSO3↓+ SO32－+2H2O

**与量有关的离子方程式的书写练习题答案**

**1、写出下面反应中的离子方程式。**

**（1）氢氧化钡溶液中滴入碳酸氢钠溶液(少量、过量)**

|  |
| --- |
| NaHCO3少量：Ba(OH)2+NaHCO3(少量)BaCO3 ↓+NaOH+H2O |
| NaHCO3过量：Ba(OH)2+2NaHCO3(过量)BaCO3 ↓+Na2CO3+2H2O |

**（2）碳酸氢钡[Ba(HCO3)2]溶液与NaOH溶液反应(少量、过量)**

|  |
| --- |
| NaOH少量：Ba(HCO3)2+NaOH(少量)BaCO3 ↓+NaHCO3+H2O |
| NaOH过量：Ba(HCO3)2+2NaOH(过量)BaCO3 ↓+Na2CO3+2H2O |

**（3）Ba(HCO3)2溶液中滴入NaHSO4溶液(少量、过量)**

|  |
| --- |
| NaHSO4少量：Ba(HCO3)2+NaHSO4(少量)H2O+CO2↑+BaSO4↓+NaHCO3 |
| NaHSO4过量：Ba(HCO3)2+2NaHSO4(过量)2H2O+2CO2↑+BaSO4↓+Na2SO4 |

**（4）向Ca(OH)2溶液中滴入Ca(HCO3)2溶液——无少量、过量**

|  |
| --- |
| Ca(OH)2**溶液与过量**Ca(HCO3)2**溶液：Ca+OH-＋HCO3-===H2O＋CaCO3↓** |

**（5）向NaOH溶液中滴入NaHCO3溶液——无少量、过量**

|  |
| --- |
| NaOH**溶液与过量**NaHCO3**溶液：HCO3-＋OH-===CO32-＋H2O** |

**（6）向NH4HCO3溶液中加入NaOH溶液**

|  |
| --- |
| 向足量的NH4HCO3溶液中逐渐滴入NaOH溶液：**NH4++HCO3-＋2OH-==NH3.H2O＋H2O＋CO32-** |
| 向NH4HCO3溶液中加入过量NaOH溶液并加热：**NH4++HCO3-＋2OH-学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试题试卷、教案、课件、教学论文、素材等各类教学资源库下载，还有大量丰富的教学资讯！NH3↑＋2H2O＋CO32-** |

2、判断下列离子方程式书写是否正确，若不正确，则将正确的写在横线上

**(1)× 2HCO3−+Ca2++2OH−= CaCO3↓+CO32−+2H2O**

**(2)× 2H＋＋SO＋Ba2＋＋2OH－===BaSO4↓＋2H2O**

**(3)√**

**(4)× HCO＋Ca2＋＋OH－===CaCO3↓＋H2O**

**(5)√**

**(6)× HSO3－+Ba2++OH-===BaSO3↓+H2O**