《电解质 电离 离子反应A》拓展提升作业答案

1.（1）①③④⑩、 ②③⑤、⑥⑧⑨、①④⑦⑩

（2）⑤⑥⑩、①②⑥⑩、③④⑦⑧⑨

（3）①NaHCO3= Na++HCO3- ②NH4NO3= NH4++NO3-

③NaHSO4= Na++H++SO42- ④Al2(SO4）3=2Al3++3SO42-

2.（1）CaCO3↓BaCl2、KOH ;CuSO4、Na2SO4

1. CaCO3+2H+=Ca2++CO2+H2O
2. Ba2++2OH-+CO2=BaCO3+H2O

（4）将产生的气体通入澄清石灰水中，观察有白色沉淀产 Ca2++2OH-+CO2=CaCO3+H2O

3.（1）BaCO3 BaCO3+2H+ = Ba2+ +H2O + CO2

（2）NaOH溶液 CO2+2OH-=CO32-+H2O

（3）稀硫酸 CO32-+2H+ = H2O + CO2

4.（1）NaHSO4 = Na++H+ + SO42-

（2）NaHSO4 = Na++HSO4-

（3）BCD

（4）NaHSO4 +Ba(OH)2= BaSO4↓+NaOH

5.（1）由于溶液呈无色透明，而Fe3+、Cu2+有颜色，可以肯定原溶液中不存在Fe3+、Cu2+，故答案为：Fe3+、Cu2+；
（2）过量稀盐酸，有白色沉淀生成，再加入过量稀硝酸，白色沉淀不消失，说明原溶液中肯定有Ag+离子，反应的离子方程式为Ag++Cl-═AgCl↓，
故答案为：Ag+；Ag++Cl-═AgCl↓；
（3）在除去Ag+离子的溶液中，加入过量NaOH溶液，出现白色沉淀，则原溶液中一定存在Mg2+，
故答案为：Mg2+；
（4）由于Cl-和Ag+离子，CO32-、OH-与Mg2+都能生成沉淀，只有NO3-与Ag+、Mg2+不生成沉淀，故原溶液中可能大量存在的阴离子是NO3-，
故答案为：C．