**ĐÁP ÁN MÔN HÓA 11 – HK I – NĂM HỌC 2017-2018**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu 1**  **(1đ)** | 1. CO2 + C 2CO  2. CO + ½ O2 CO2  3. CO2 + 2NaOH → Na2CO3 + H2O  4. Na2CO3 + CO2 + H2O →2 NaHCO3 | 0,25x4 |
| **Câu 2 (1đ)** | a. SiO2 + 2NaOH đặc Na2SiO3 + H2O  b. C+ O2 CO2  c. Ca(HCO3)2 + 2HCl →CaCl2 + 2CO2 + 2H2O  Ca(HCO3)2 + Ca(OH)2 →2CaCO3 + 2H2O | 0,25x4 |
| **Câu 3**  **(1,5đ)** | a. (NH2)2CO  b. Ca(HCO3)2 , CaSO4  c. NH4H2PO4 , (NH4)2HPO4  d. (NH4)2HPO4 , KNO3 | 0,375x4 |
| **Câu 4**  **(1,5)** | Đầu tiên có kết tủa trắng  CO2 + Ca(OH)2 →CaCO3 + H2O  Sau đó kết tủa trắng tan ra thành dung dịch  CaCO3 + CO2 + H2O →Ca(HCO3)2 | 0,25  0,5  0,25  0,5 |
| **Câu 5**  **(1đ)** | H2SO4 + Na2CO3 →Na2SO4 + CO2 + H2O  CO2 + H2O + Na2SiO3→ Na2CO3 + H2SiO3 | 0,5x2 |
| **Câu 6**  **(2đ)** | CO2+ Ca(OH)2 →CaCO3 + H2O  x x x  2CO2 + Ca(OH)2 →Ca(HCO3)2  2y y y  Ta có hệ:  x+y=0,1  x+2y=0,15  nên x=0,05, y=0,05  a. mCaCO3 =0,05.100=5 gam  b.  [Ca2+]=[Ca(HCO3)2] = 0,5M  [HCO3-]=0,5.2=1M | 0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,25  0,125  0,125 |
| **Câu 7**  **(2đ)** | CO2+ Ba(OH)2 →BaCO3 + H2O  0,01mol ← 0,01 mol  Ta có  44.0,01+18.=0,62→=0,01mol  mC =0,01.12=0,12 gam  mH=0,01.2=0,02 gam  mO=0,3-0,12-0,02=0,16 gam  Gọi công thức của X là CxHyOz  Ta có  a. CTĐGN : CH2O  Công thức nguyên (CH2O)n  b.  Ta có 30n=60→n=2→CTPT là C2H4O2 | 0,5  0,25  0,25  0,25  0,5  0,25 |