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

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu 1****(1đ)** | 1. CO2 + C 2CO2. CO + ½ O2 CO23. CO2 + 2NaOH → Na2CO3 + H2O4. Na2CO3 + CO2 + H2O →2 NaHCO3 | 0,25x4 |
| **Câu 2 (1đ)** | a. SiO2 + 2NaOH đặc Na2SiO3 + H2Ob. C+ O2 CO2c. Ca(HCO3)2 + 2HCl →CaCl2 + 2CO2 + 2H2O Ca(HCO3)2 + Ca(OH)2 →2CaCO3 + 2H2O | 0,25x4 |
| **Câu 3****(1,5đ)** | a. (NH2)2COb. Ca(HCO3)2 , CaSO4c. NH4H2PO4 , (NH4)2HPO4 d. (NH4)2HPO4 , KNO3 | 0,375x4 |
| **Câu 4****(1,5)** | Đầu tiên có kết tủa trắngCO2 + Ca(OH)2 →CaCO3 + H2OSau đó kết tủa trắng tan ra thành dung dịchCaCO3 + CO2 + H2O →Ca(HCO3)2 | 0,250,50,250,5 |
| **Câu 5****(1đ)** | H2SO4 + Na2CO3 →Na2SO4 + CO2 + H2OCO2 + H2O + Na2SiO3→ Na2CO3 + H2SiO3 | 0,5x2 |
| **Câu 6****(2đ)** | CO2+ Ca(OH)2 →CaCO3 + H2Ox x x 2CO2 + Ca(OH)2 →Ca(HCO3)22y y y Ta có hệ:x+y=0,1x+2y=0,15nên x=0,05, y=0,05a. mCaCO3 =0,05.100=5 gamb. [Ca2+]=[Ca(HCO3)2] = 0,5M[HCO3-]=0,5.2=1M | 0,250,250,250,250,250,250,1250,125 |
| **Câu 7****(2đ)** | CO2+ Ba(OH)2 →BaCO3 + H2O0,01mol ← 0,01 molTa có 44.0,01+18.=0,62→=0,01molmC =0,01.12=0,12 gammH=0,01.2=0,02 gammO=0,3-0,12-0,02=0,16 gamGọi công thức của X là CxHyOzTa có a. CTĐGN : CH2O Công thức nguyên (CH2O)nb. Ta có 30n=60→n=2→CTPT là C2H4O2 | 0,50,250,250,250,50,25 |