Приложение №1

Карточка №1

Гидроксид цинка массой 10 грамм растворили в соляной кислоте. Определите массу образовавшейся соли и напишите тип реакции.

|  |  |
| --- | --- |
| Дано:  m ( ZnO ) = 10г  Найти:  m ( ZnСl2 ) -? | Решение  10 г m г.  ZnO+2HCl = ZnCl2 + H2O   1. Mr (ZnO) = 65 + 16 = 81 2. n (ZnO) = n (ZnO) =  1. n (ZnO) = n (ZnCl2) =  1. Mr ( ZnСl2 ) = 65 + 35.5∙2 = 136 2. m ( ZnСl2 ) = M n m ( ZnСl2 ) = 136 г\моль ∙ 0.8моль = 108.8 г.   Ответ: m ( ZnСl2 ) = 108.8 г. |

Карточка №2

Цинк массой 10 грамм растворили в соляной кислоте. Определите массу образовавшейся соли и напишите тип реакции.

|  |  |
| --- | --- |
| Дано:  m ( Zn ) = 10г  Найти:  m ( ZnСl2 ) -? | Решение  10 г m г.  Zn+2HCl = ZnCl2 + H2   1. n (Zn) = n (Zn) =  1. n (Zn) = n (ZnCl2) =  1. Mr ( ZnСl2 ) = 65 + 35.5∙2 = 136 2. m ( ZnСl2 ) = M n m ( ZnСl2 ) = 136 г\моль ∙ 0.15моль = 20,4 г.   Ответ: m ( ZnСl2 ) = 20,4 г. |

Карточка №3

Оксид цинка массой 10 грамм растворили в соляной кислоте. Определите массу образовавшейся соли и напишите тип реакции.

|  |  |
| --- | --- |
| Дано:  m(Zn(OH)2)= 10г  Найти:  m ( ZnСl2 ) -? | Решение  10 г m г.  Zn(OH)2 + 2HCl = ZnCl2 + 2H2O   1. Mr (Zn(OH)2) = 65 + (16 + 1)∙2 = 99 2. n (Zn(OH)2) = n (Zn(OH)2) =  1. n (Zn(OH)2) = n (ZnCl2) =  1. Mr ( ZnСl2 ) = 65 + 35.5 ∙ 2 = 136 2. m ( ZnСl2 ) = M n m ( ZnСl2 ) = 136 г\моль ∙ 0.1моль = 13.6 г.   Ответ: m ( ZnСl2 ) = 13.6 г. |