Хг 4г

2Сu + O2= 2CuO

 32г 160г

Из 32г О2 образуется 160г CuO

А из Хг О2 образуется 4г CuO

Х= 32г\*4г :160г=0,8г n (O2)= 0,8г : 32г/моль= 0,025 моль

3. Найти массу и количество кислорода, образовавшегося при разложении воды массой 144г .

 144г Хг

2Н2О= 2Н2 +О2

72г 32г

Из 72г Н2О образуется 32г О2

А из 144г образуется Хг О2

Х= 144г \*32г : 72г=64г О2, n= m/M n = 64г: 32г/моль=2 моль

Ответ: m(O2)= 64г n(O2)=2 моль