|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **1**.Вычислите массовую долю каждого элемента в формуле **H2SO4** | **4**.Вычислите массовую долю каждого элемента в формуле **MnSO4** | **7**.Вычислите массовую долю каждого элемента в формуле **Fe2(SO4)3** |
| Составьте формулу соединения по массовым долям элементов W(Na)=27% ,W(N)=16.5%  и относительной массе вещества Mr (Na.N.O)=85 | Составьте формулу соединения по массовым долям элементов W(Ca)= 34.5%,W(Si)= 24.1%  и относительной массе вещества Mr (Ca.Si.O)=116 | Составьте формулу соединения по массовым долям элементов W(K)=71% ,  и относительной массе вещества Mr (K.O)=110 |
| **2**.Вычислите массовую долю каждого элемента в формуле **KNO3** | **5**.Вычислите массовую долю каждого элемента в формуле **K2SO4** | **8**.Вычислите массовую долю каждого элемента в формуле **H3PO4** |
| Составьте формулу соединения по массовым долям элементов W(K)=50.7% ,W(Si)=18.2%  и относительной массе вещества Mr (K.Si.O)=154 | Составьте формулу соединения по массовым долям элементов W(Na)= 74%,  и относительной массе вещества Mr (Na.O)=62 | Составьте формулу соединения по массовым долям элементов W(Zn)=44.8% ,W(S)=22%  и относительной массе вещества Mr (Zn.S.O)=145 |
| **3.**Вычислите массовую долю каждого элемента в формуле **HNO3** | **6.**Вычислите массовую долю каждого элемента в формуле **FeSO4** | **9.**Вычислите массовую долю каждого элемента в формуле **CuSO4** |
| Составьте формулу соединения по массовым долям элементов  W(Mg)=23.1%,W(O)=46.1%  и относительной массе вещества Mr(Mg.S.O)=104 | Составьте формулу соединения по массовым долям элементов W(Ca)=29.4% ,W(S)=23.5%  и относительной массе вещества Mr (Ca.S.O)=136 | Составьте формулу соединения по массовым долям элементов W(Al)=52.9% ,  и относительной массе вещества Mr (Al.O)=102 |