|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| ДАТА | ТЕМА УРОКА В 8 КЛАССЕ | ТЕОРЕТИЧЕСКАЯ ЧАСТЬ | Д/З | ОТПРАВИТЬ  на e-mail |
| 03.02. | Реакции разложения | Посмотреть видео урок по ссылке:  <https://iu.ru/video-lessons/97475f75-8756-4ee1-aab8-796a9bfd0ea5> | Расставьте коэффициенты в схемах уравнений химических реакций, подчеркните те из них, которые относятся к реакциям разложения   |  | | --- | | а) HgO = Hg + O2 б) PbCl2 + Zn = Pb + ZnCl2 в) Na2CO3 + HCl = NaCl + CO2 + H2O г) Cu(NO3)2 = CuO + NO2 + O2 д) SO3 + H2O = H2SO4  е) MgCO3 = MgO + CO2 ж) Fe2O3 + Al = Al2O3 + Fe з) H3PO4 + KOH = K3PO4 +H2O и) KClO3 = KCl + O2 к) Mg + O2 = MgO | | [irinasergeevna\_sh@mail.ru](mailto:irinasergeevna_sh@mail.ru) |