|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| ДАТА | ТЕМА УРОКА В 8 КЛАССЕ | ТЕОРЕТИЧЕСКАЯ ЧАСТЬ | Д/З | ОТПРАВИТЬна 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 + O2б) PbCl2 + Zn = Pb + ZnCl2в) Na2CO3 + HCl = NaCl + CO2 + H2Oг) Cu(NO3)2 = CuO + NO2 + O2д) SO3 + H2O = H2SO4е) MgCO3 = MgO + CO2ж) Fe2O3 + Al = Al2O3 + Feз) H3PO4 + KOH = K3PO4 +H2Oи) KClO3 = KCl + O2к) Mg + O2 = MgO |

 | irinasergeevna\_sh@mail.ru |