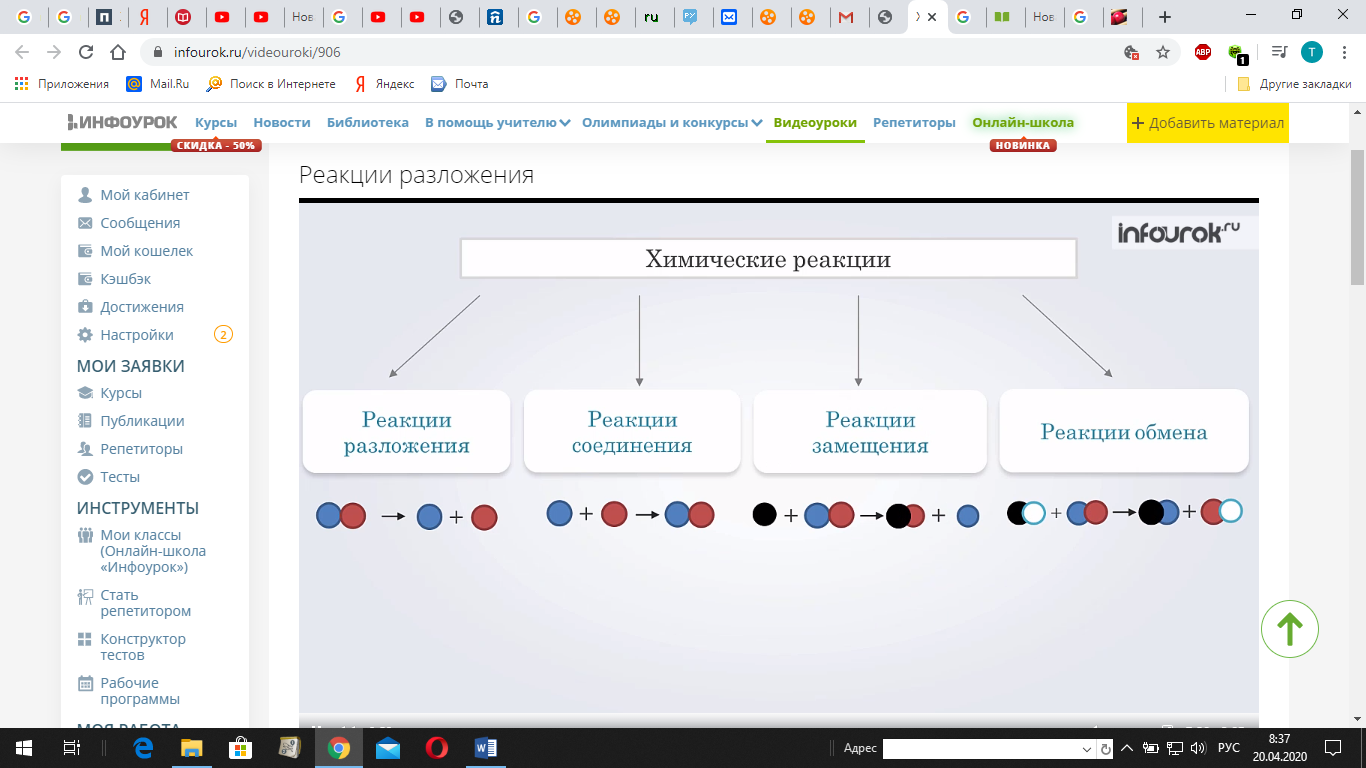
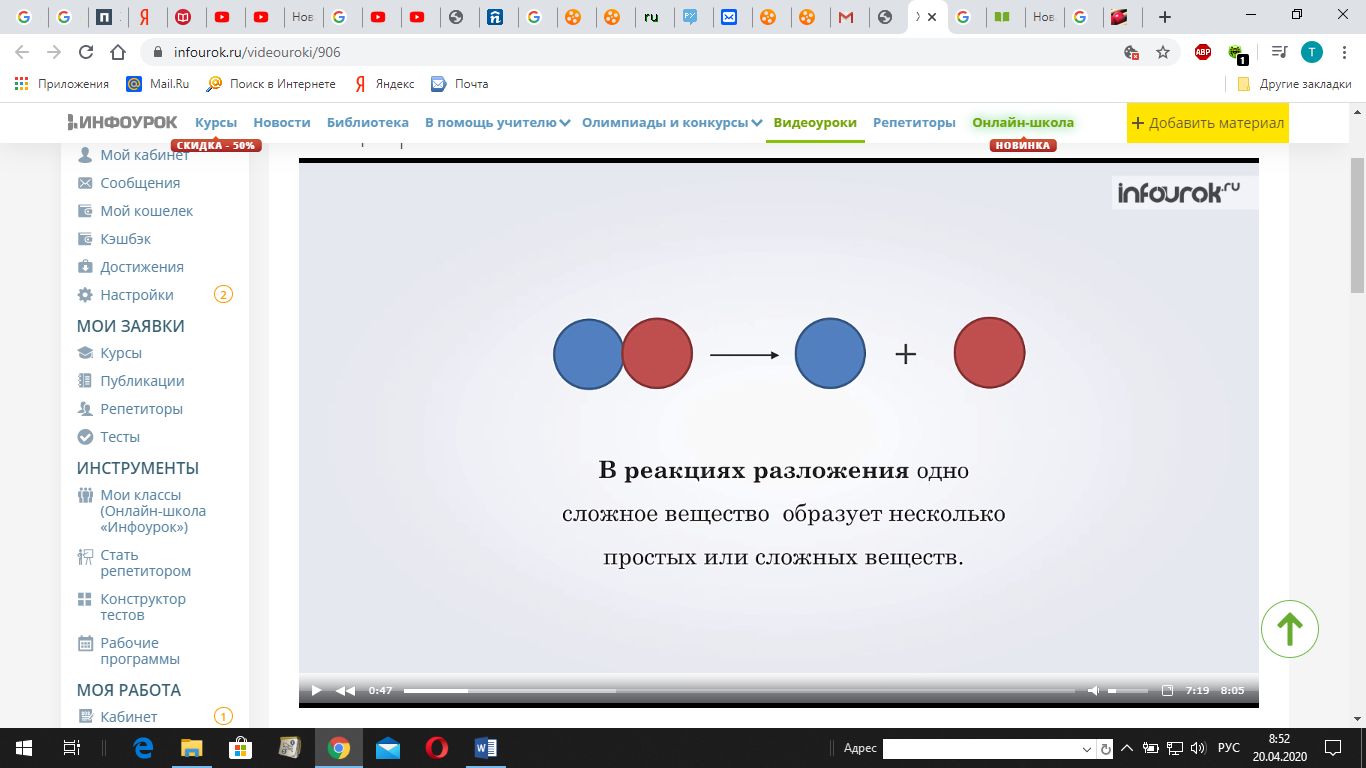
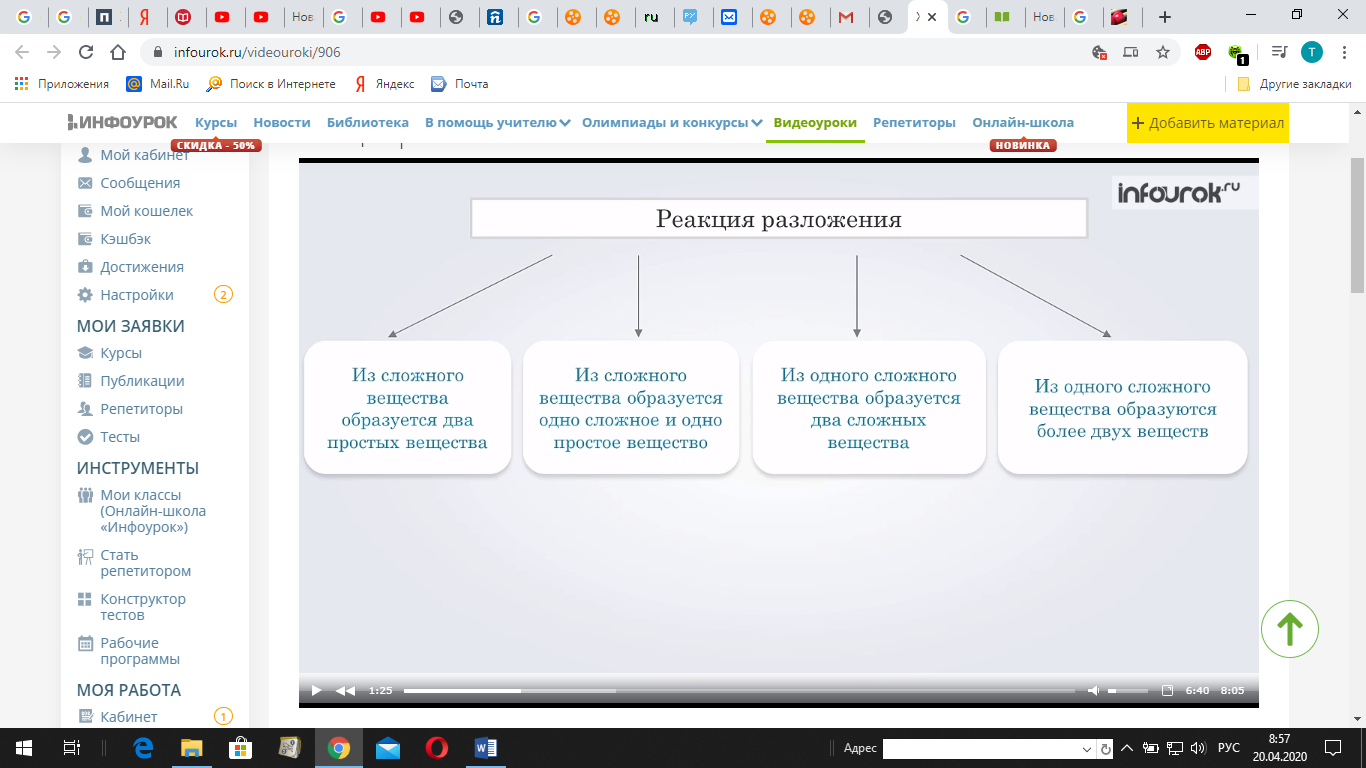
1. Запишите в тетрадь схему классификации химических реакций – «по числу и составу исходных веществ и продуктов реакции».



2. Запишите в тетрадь, что в общем собой представляют реакции разложения.



3. Запишите в тетрадь схему классификации реакций разложения.



4. Пользуясь учебником или информацией из видео (или из презентации), приведите пример на каждый вид реакции разложения.

5. Что такое скорость химической реакции, катализаторы и ферменты?

6. Запишите уравнения реакций и расставьте при необходимости коэффициенты.

1) карбонат магния = оксид магния + оксид углерода (IV)

2) сернистая кислота = оксид серы (IV) + вода

3) гидроксид железа(III) = оксид железа(III) + вода