

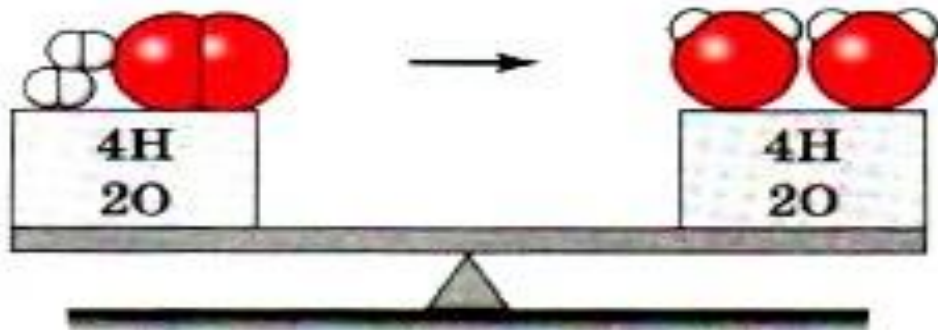
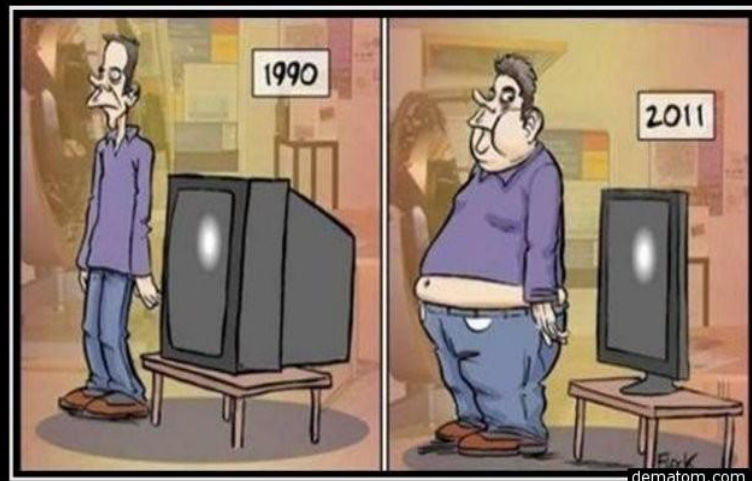


Рис. 99. Закон сохранения массы веществ на примере реакции, уравнение которой

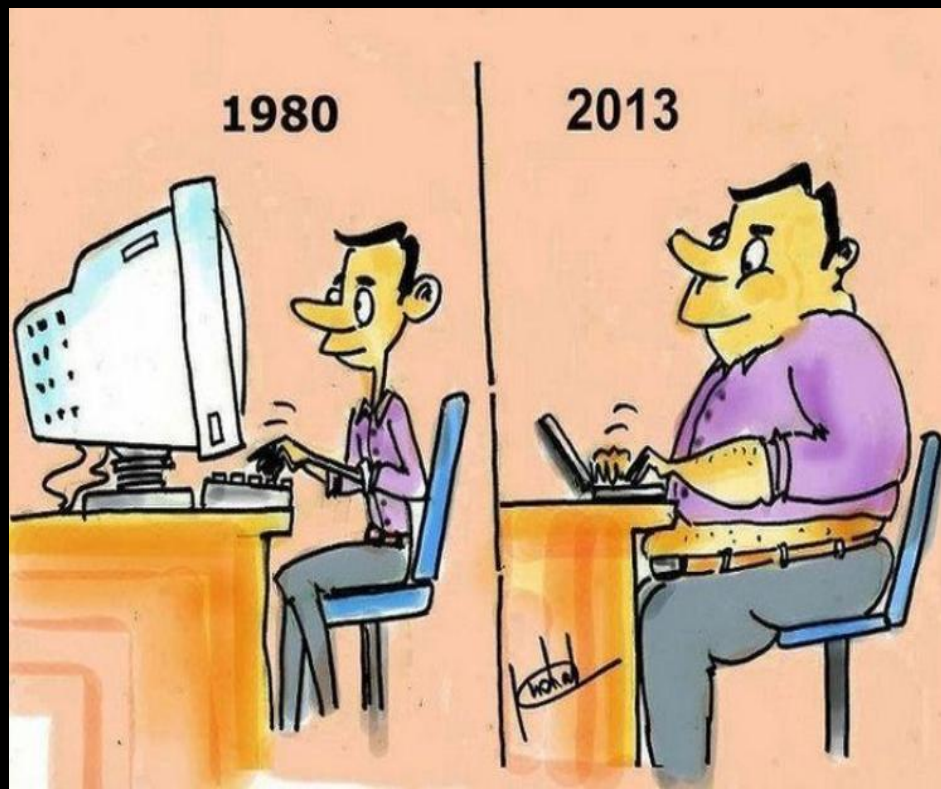
$$2\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O}$$

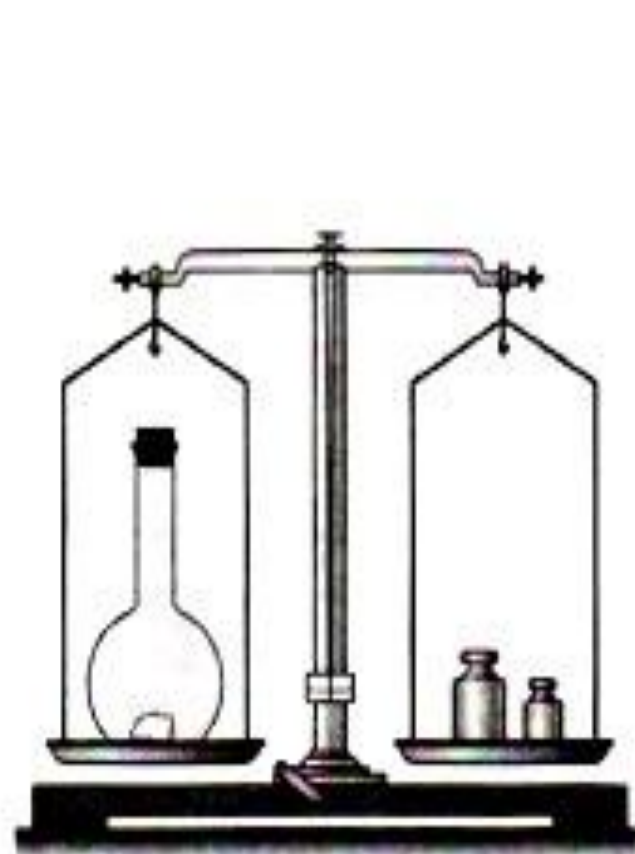


Закон сохранения массы



Закон сохранения масс





а)



б)



в)

Рис. 96. Экспериментальная проверка закона сохранения массы веществ: а — взвешивание колбы с фосфором до реакции; б — горение фосфора в закрытой колбе; в — взвешивание колбы с продуктом реакции
