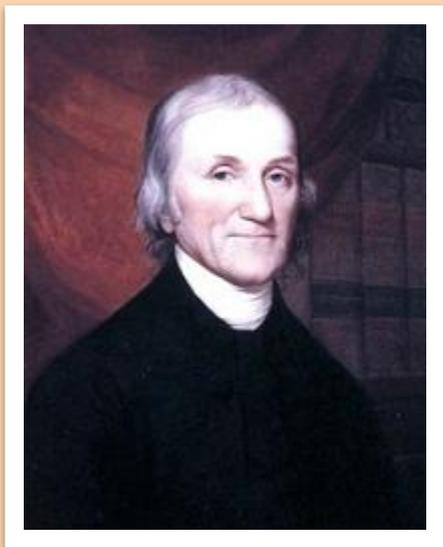
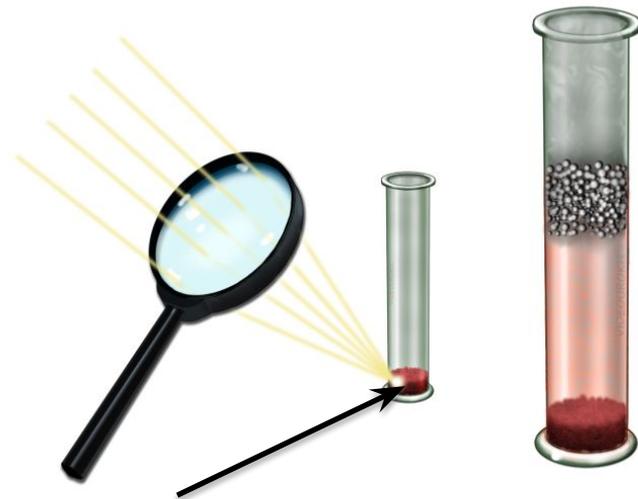




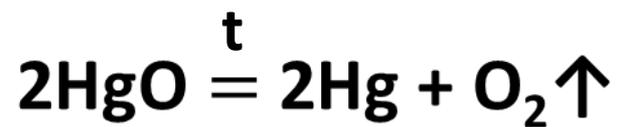
РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ

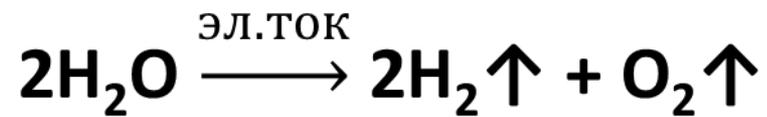
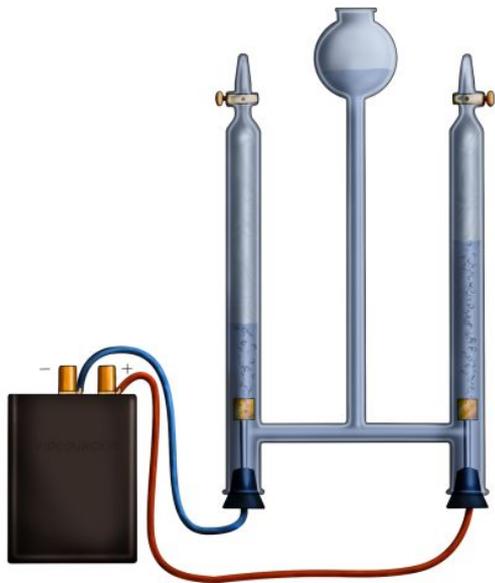


Д. Пристли

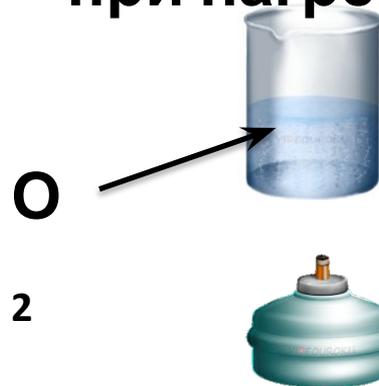


Оксид
ртути
(II)



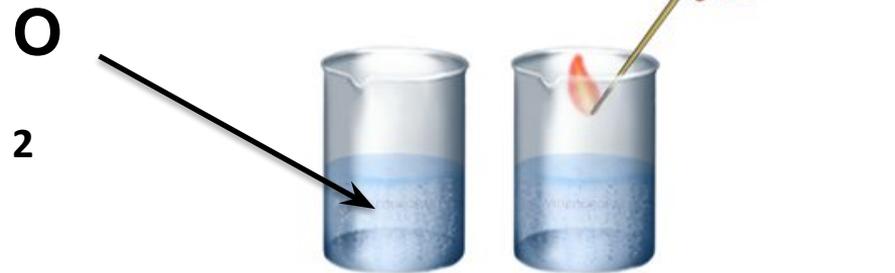
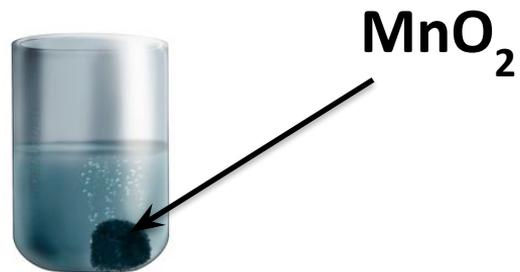


Разложение
 H_2O_2
при нагревании



2

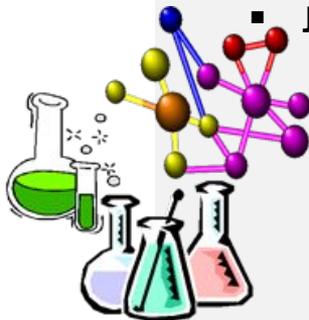
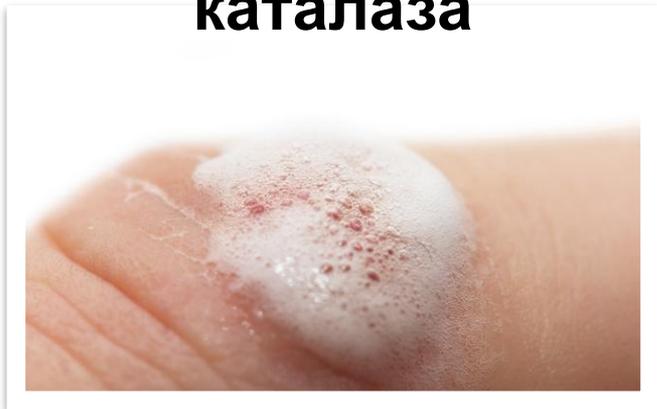




MnO_2 – катализатор

Катализатор – это вещество, ускоряющее химическую реакцию, но само при этом остаётся неизменным

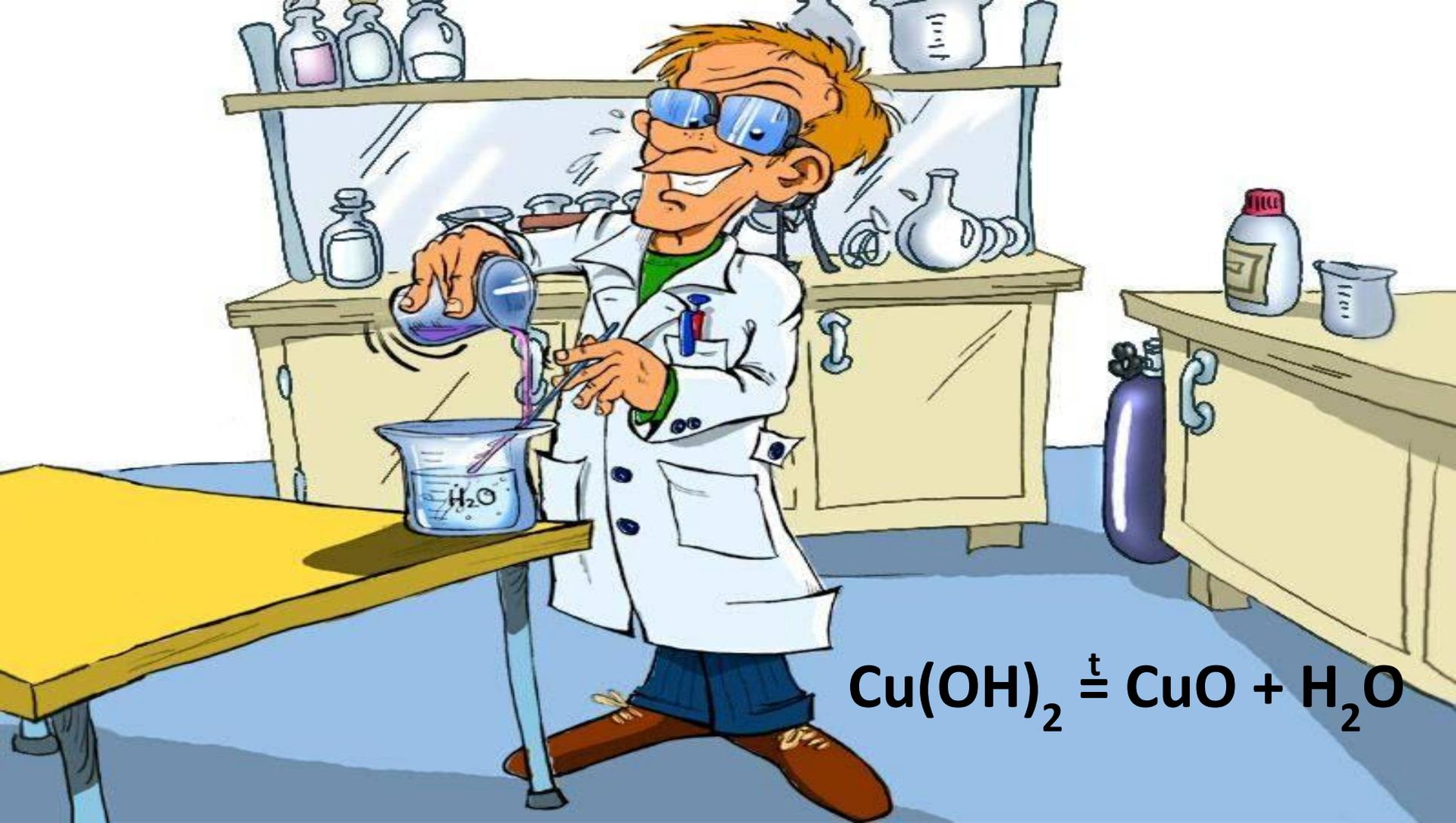
Фермент каталаза



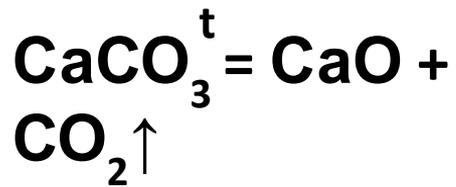
Ферменты – биологические катализаторы белковой природы

Ферменты используются в

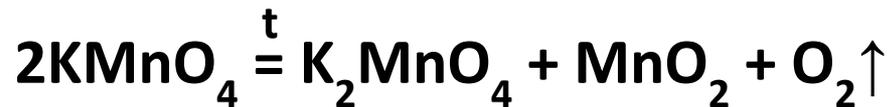
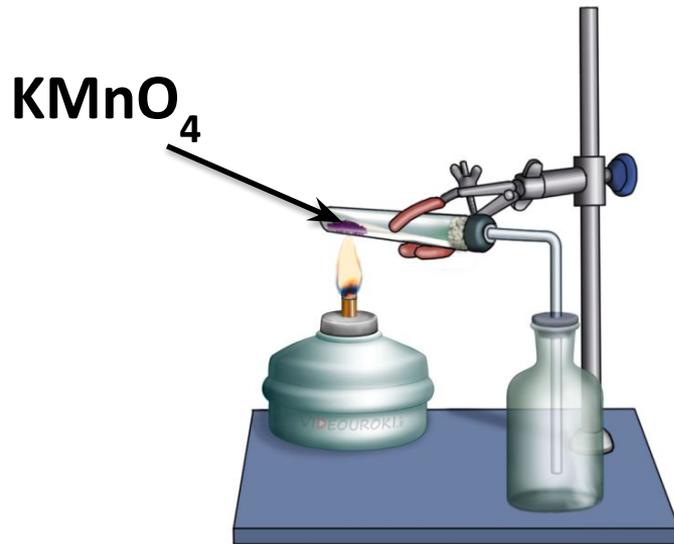
- стиральных порошках для удаления крови, белков, чая
- с помощью ферментов варят пиво
- изготавливают сыры,
- лекарственные средства



Получение негашёной извести



Получение кислорода



Реакции разложения – это реакции, в результате которых из одного сложного вещества образуется два и более новых веществ

