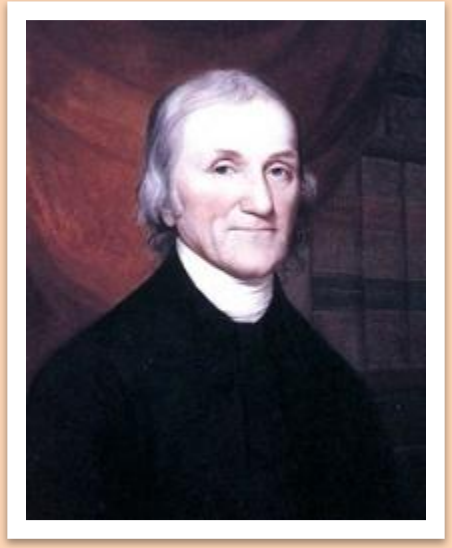
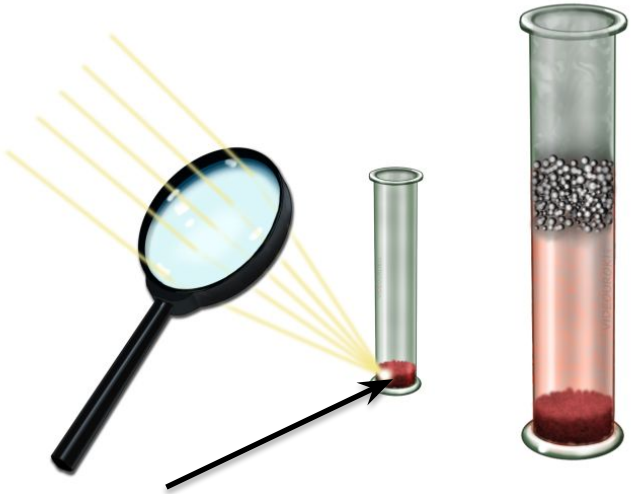
РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ

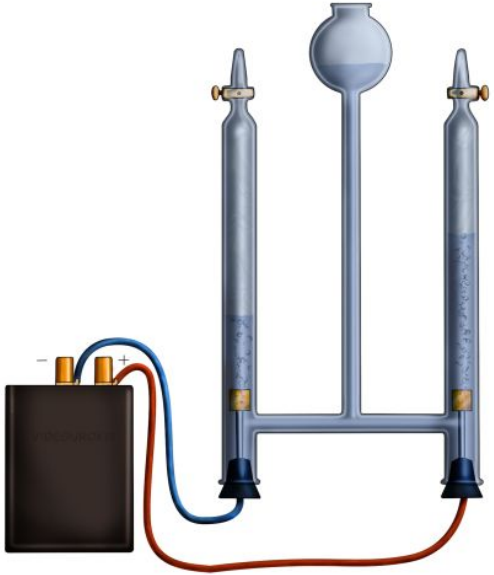


Д. Пристли



Оксид ртути (II)

$$2HgO \xrightarrow{t} 2Hg + O_2\uparrow$$



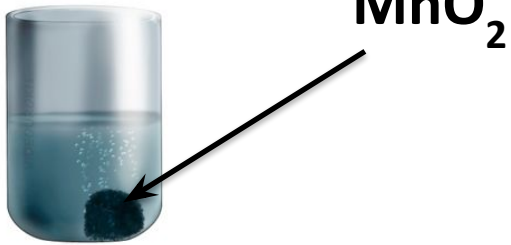
$$2H_2O \xrightarrow{\text{эл.ток}} 2H_2\uparrow + O_2\uparrow$$

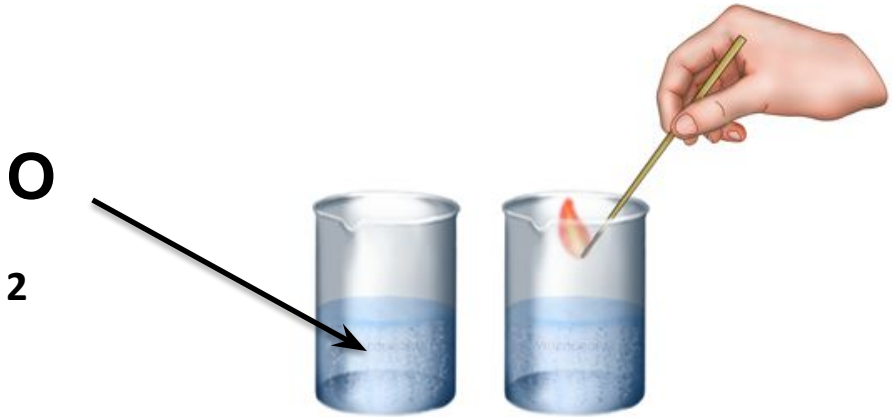
Разложение H_2O_2 при нагревании

O

2

$$2H_2O_2 \overset{t}{=} 2H_2O + O_2\uparrow$$





MnO_2 – катализатор

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

Фермент каталаза

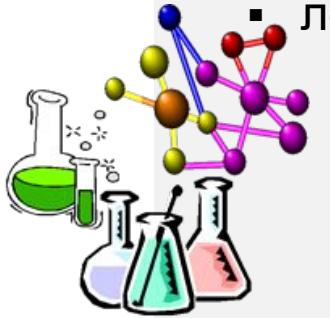
Ферменты – биологические катализаторы
белковой природы

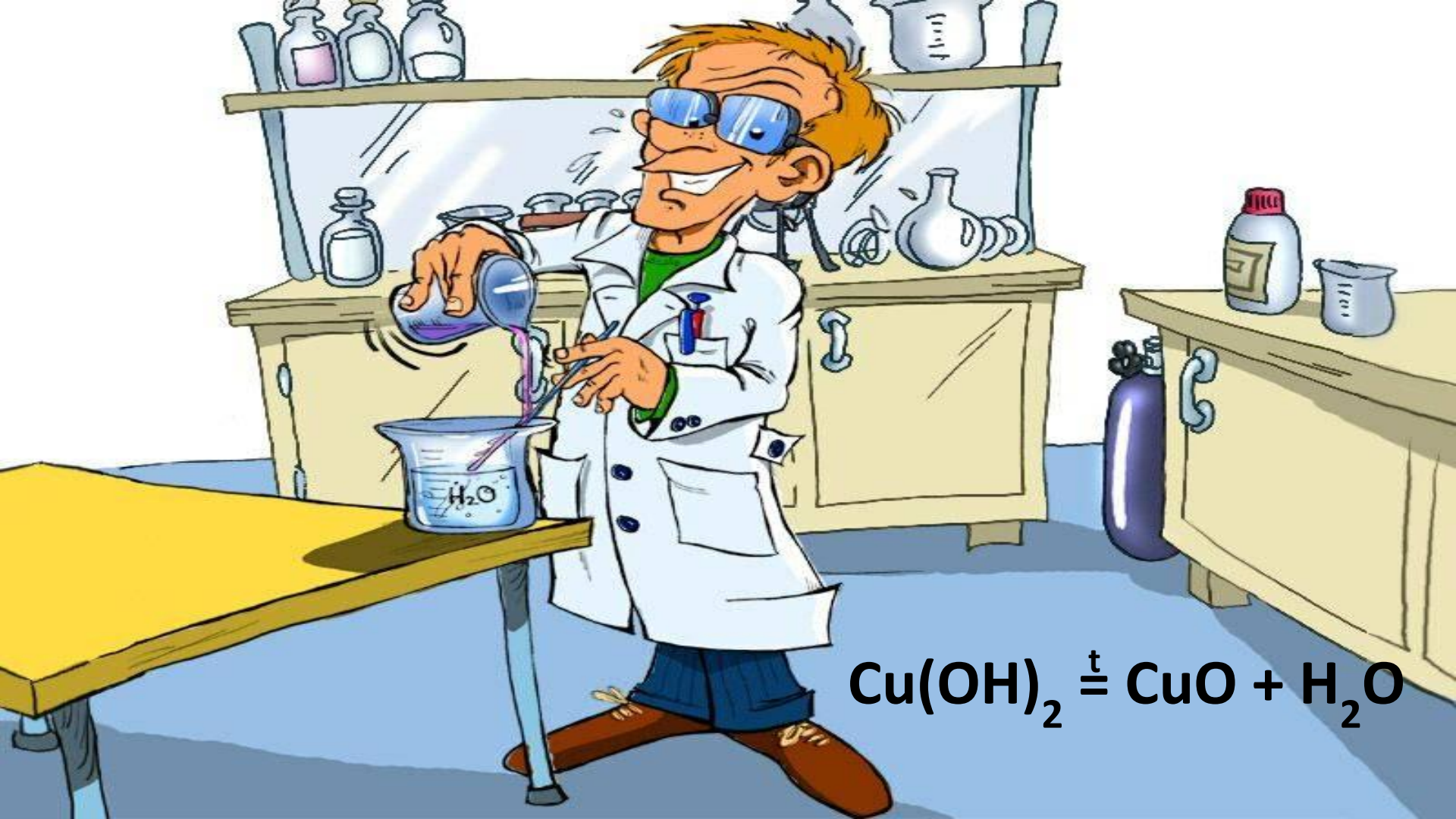
Ферменты используются в

- стиральных порошках

для удаления крови, белков, чая

- с помощью ферментов варят пиво
- изготавливают сыры,
- лекарственные средства

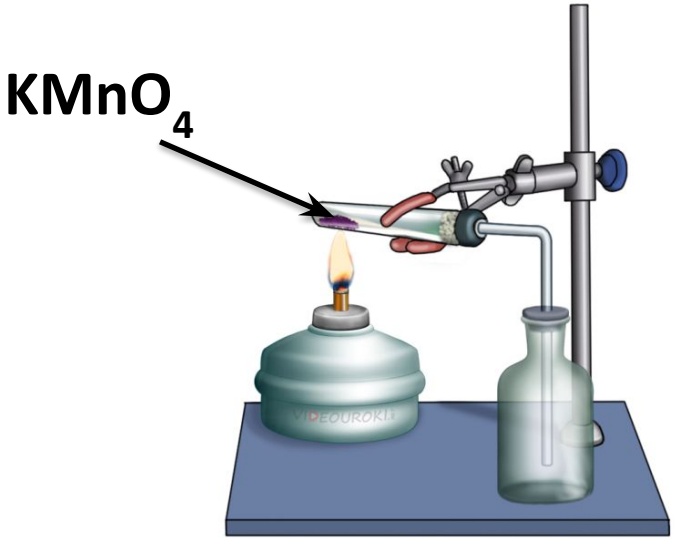


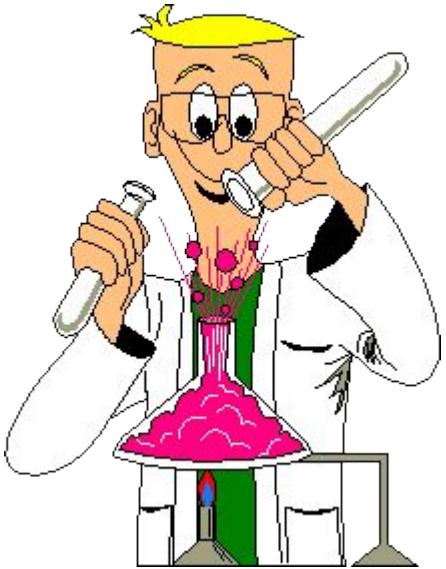
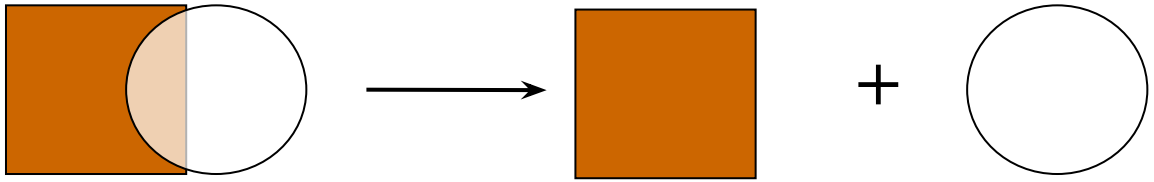

H2O
Cu(OH)2 = CuO + H2O

Получение негашёной извести

$$CaCO_3 \xrightarrow{t} CaO + CO_2\uparrow$$

Получение кислорода



$$2KMnO_4 \xrightarrow{t} K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2\uparrow$$

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