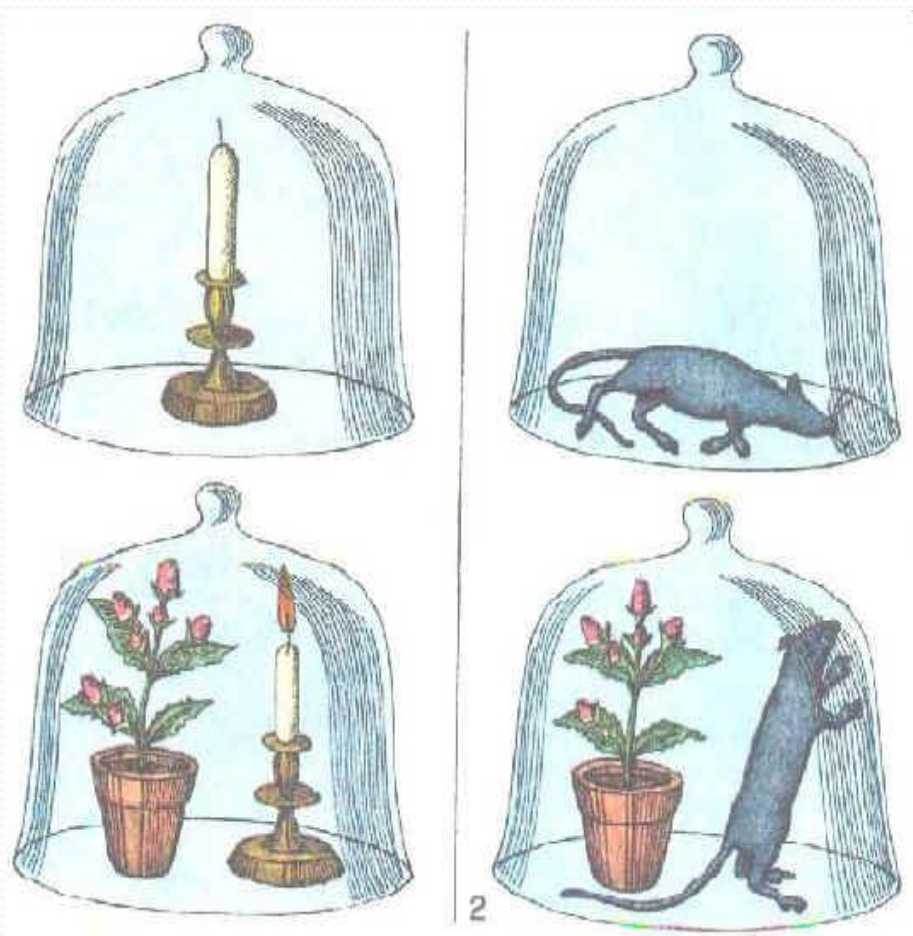
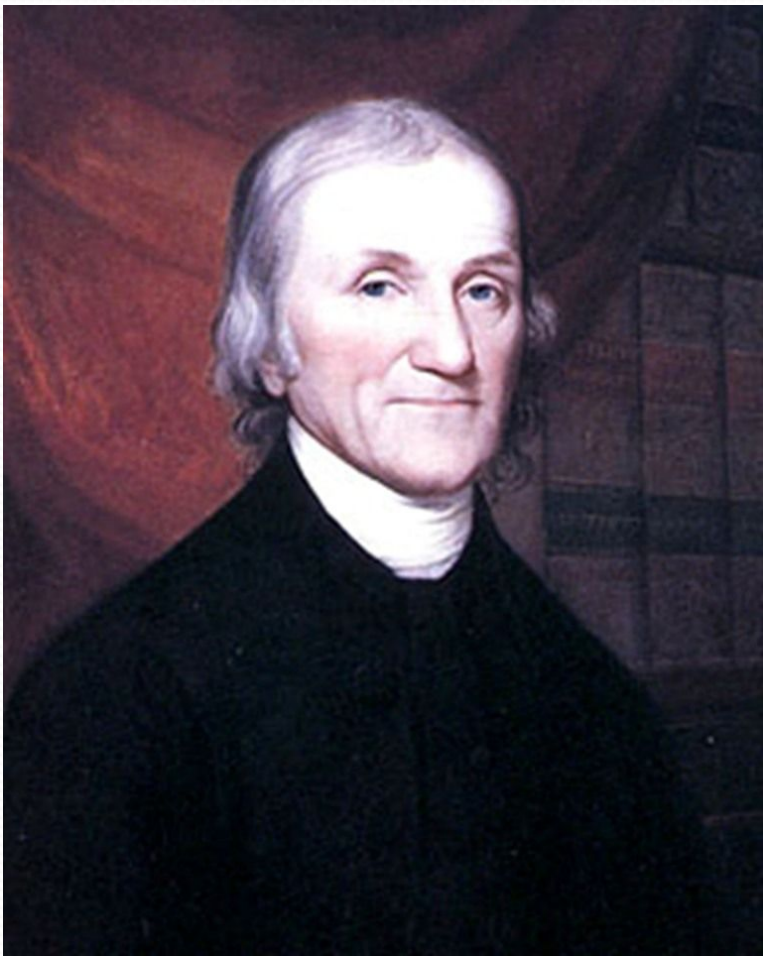


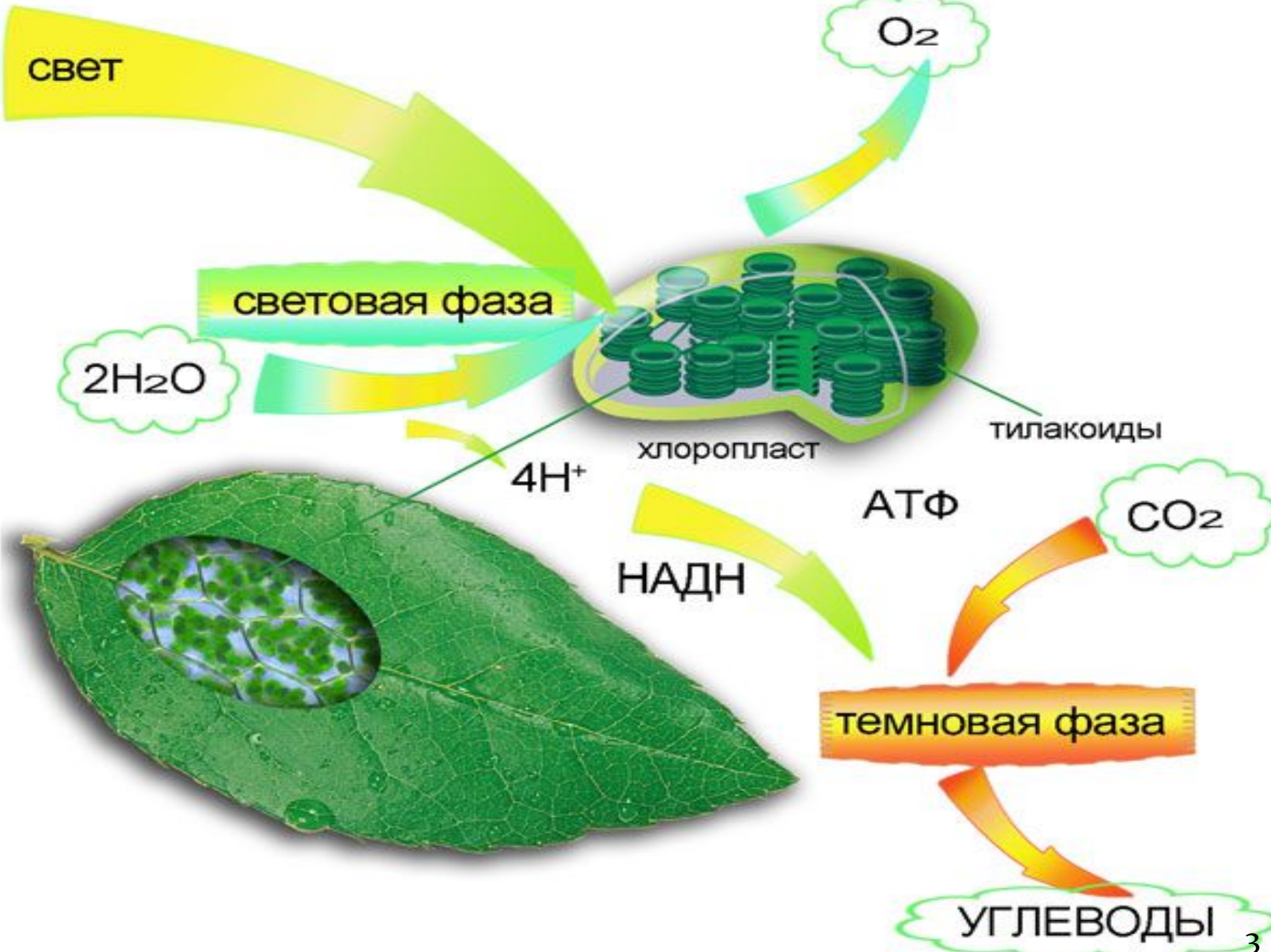


# Спасти человечество

Выполнила команда  
«Pulverum illum sanguineum»  
МБОУ-гимназия №1  
г. Тула

# Открытие фотосинтеза







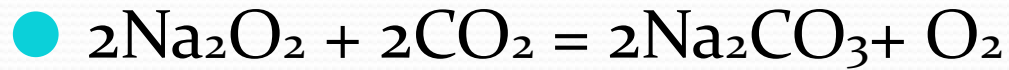
# Задание

Придумать способ превращения  $\text{CO}_2$  в кислород и любое невредное соединение углерода. Способ должен быть наиболее экологичным, простым и дешёвым.

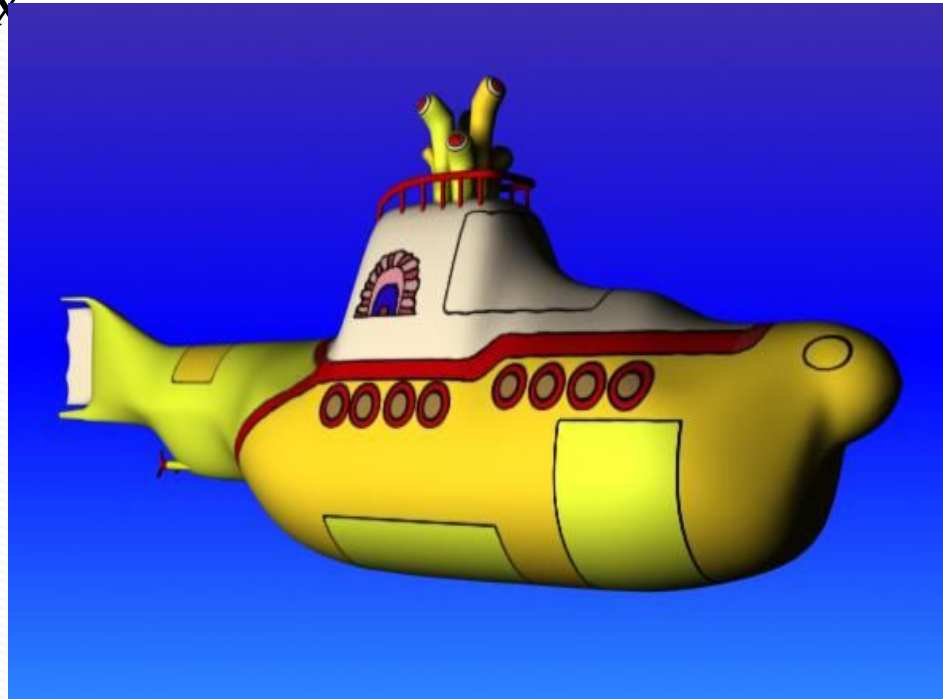
Источники энергии:



# Уже существующий способ



Данная реакция используется для поглощения углекислого газа и обогащения воздуха кислородом в подводных лодках и космических кораблях



# Разложение углекислого газа

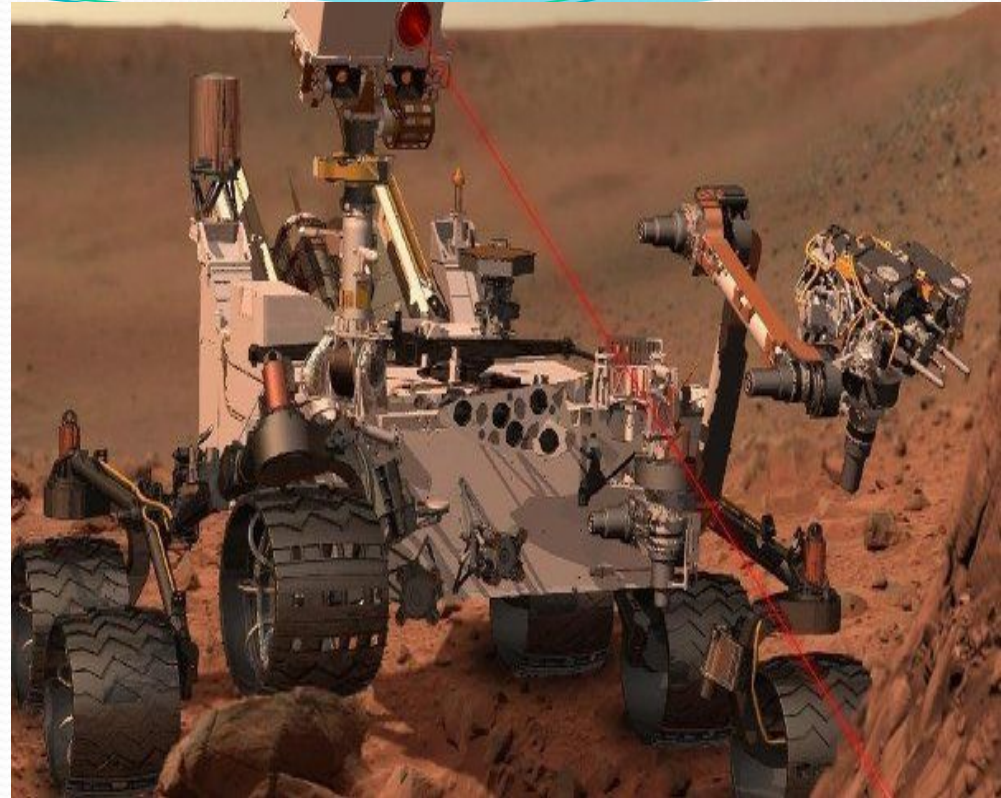
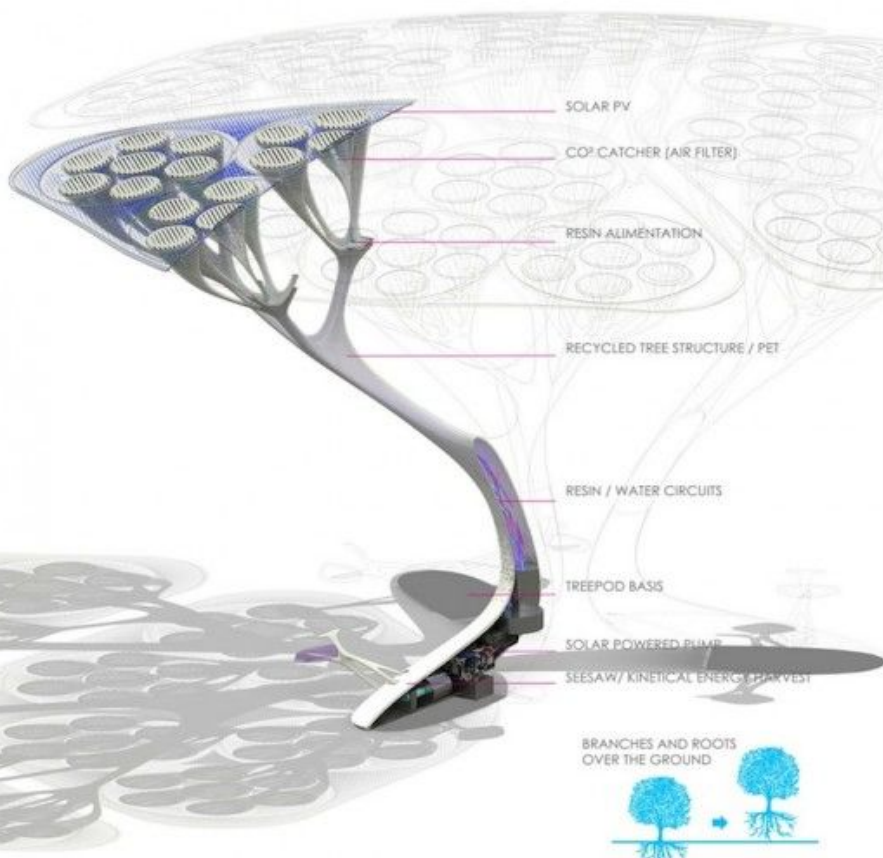
CO<sub>2</sub> - одна из самых прочных молекул. Тот факт, что даже в атмосфере Солнца (5900С) спектрально обнаруживается CO<sub>2</sub>, косвенно указывает на то, что разложение CO<sub>2</sub> на углерод и кислород **практически отсутствует при температуре ниже 6000-7000С.**

Реакция:  $2\text{CO}_2=2\text{CO}+\text{O}_2$

# Разработки учёных









# Выводы

Таким образом,

- 1) В настоящее время невозможно получить кислород из углекислого газа с помощью возобновляемых источников энергии методом расщепления  $\text{CO}_2$  без образования  $\text{CO}$ , однако, угарный газ можно использовать для образования жидкого топлива, не выбрасывая его в атмосферу.
- 2) Сейчас учёные занимаются разработкой солнечных батарей, способных разрушать углерод-кислородную связь в диоксиде углерода, используя энергию солнечного света.

Спасибо за внимание!

