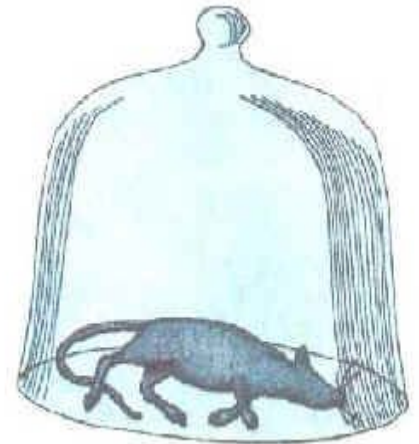
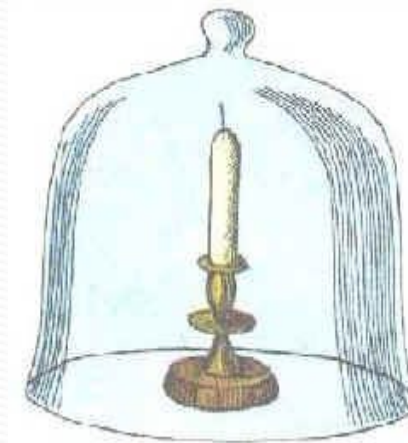
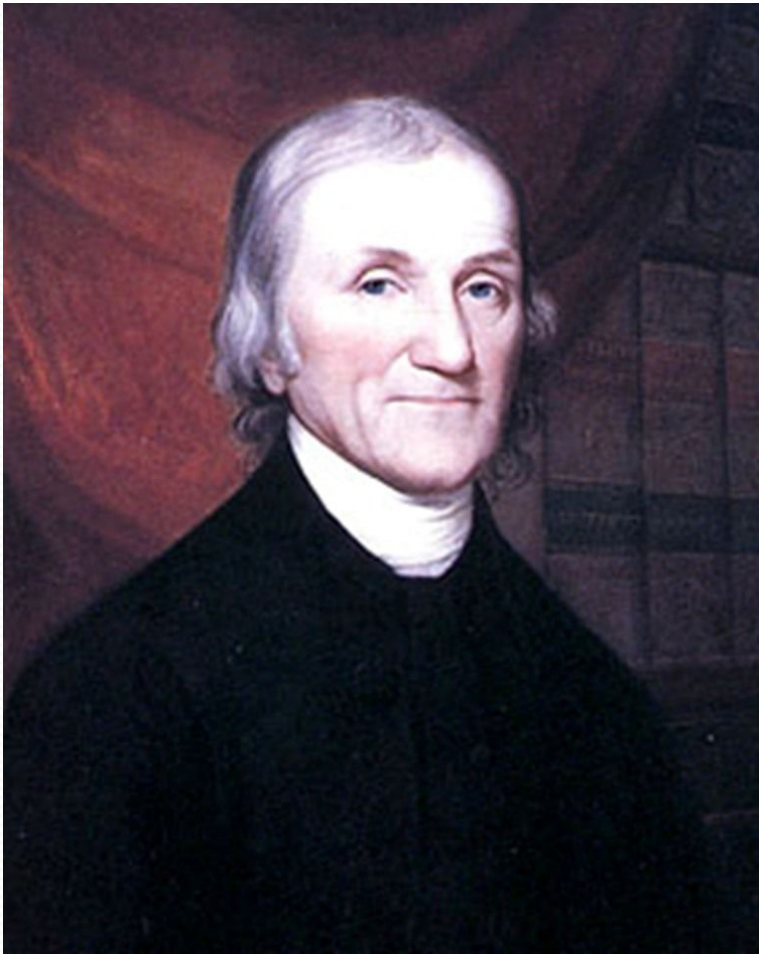




Спасти человечество

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

Открытие фотосинтеза





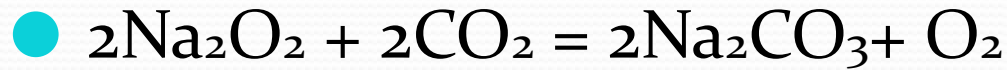
Задание

Придумать способ превращения CO_2 в кислород и любое невредное соединение углерода. Способ должен быть наиболее экологичным, простым и дешёвым.

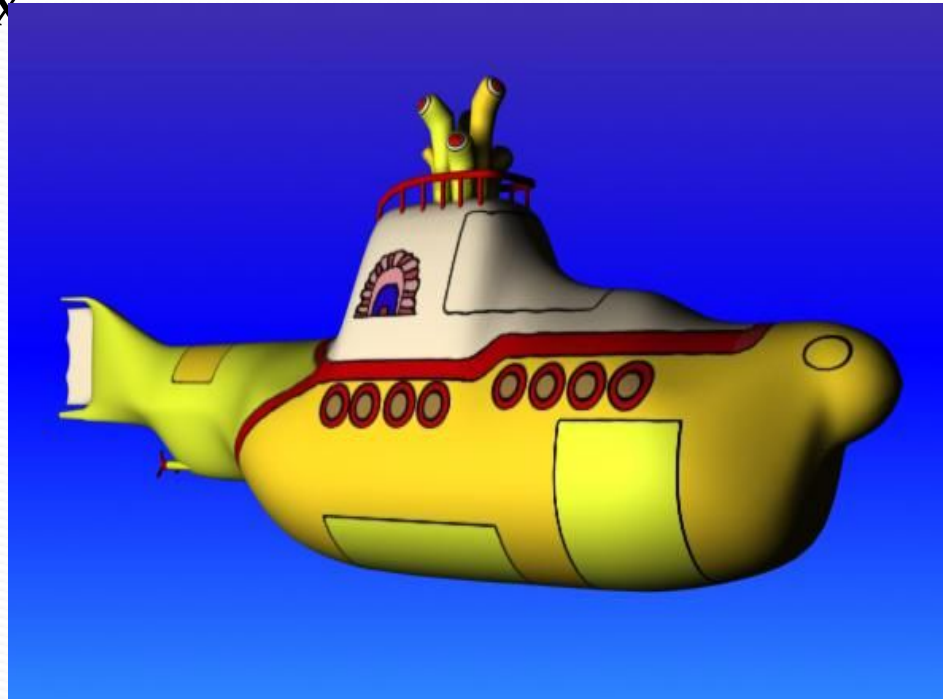
Источники энергии:



Уже существующий способ



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



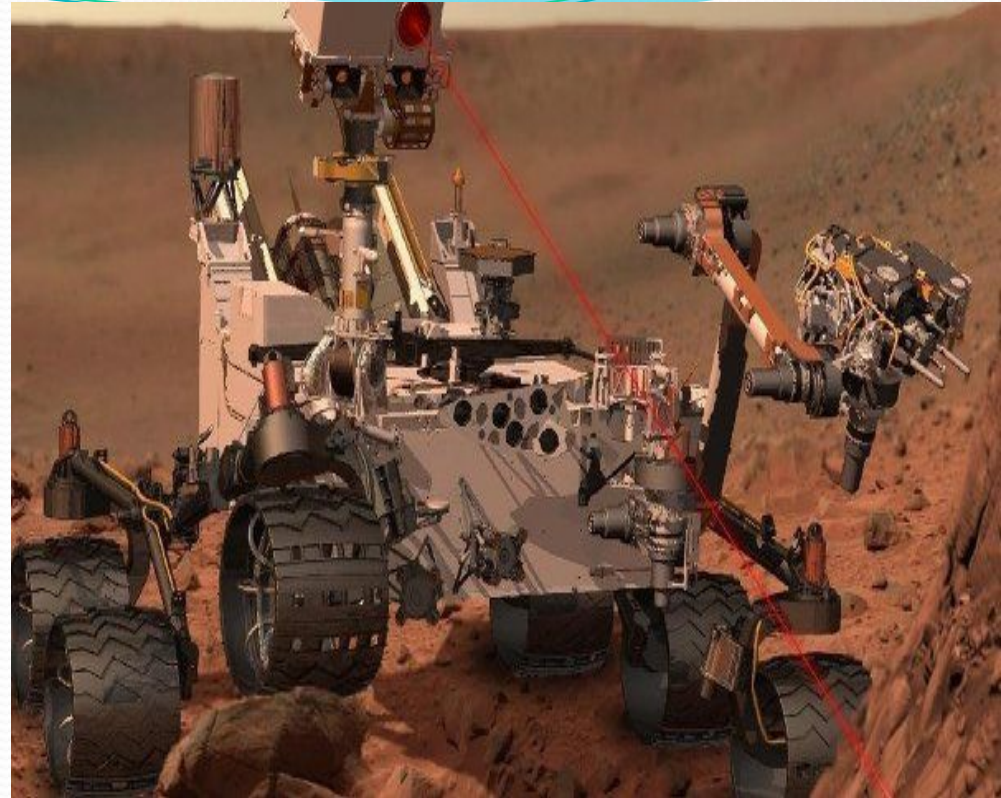
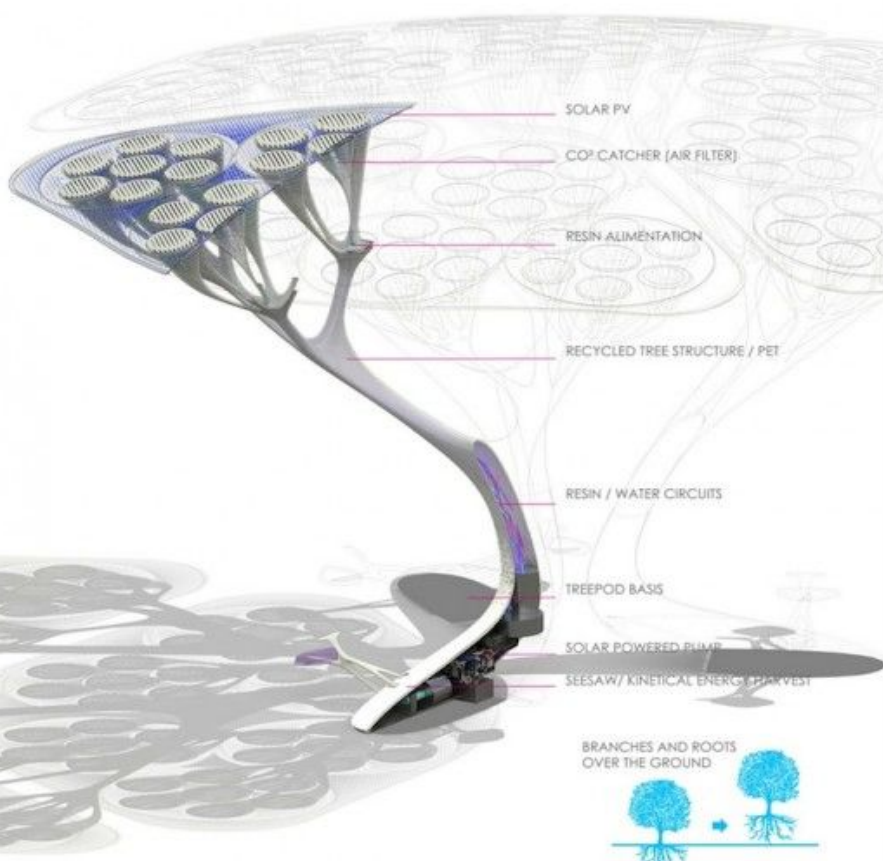
Разложение углекислого газа

CO₂ - одна из самых прочных молекул. Тот факт, что даже в атмосфере Солнца (5900С) спектрально обнаруживается CO₂, косвенно указывает на то, что разложение CO₂ 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 CO_2 без образования 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!

