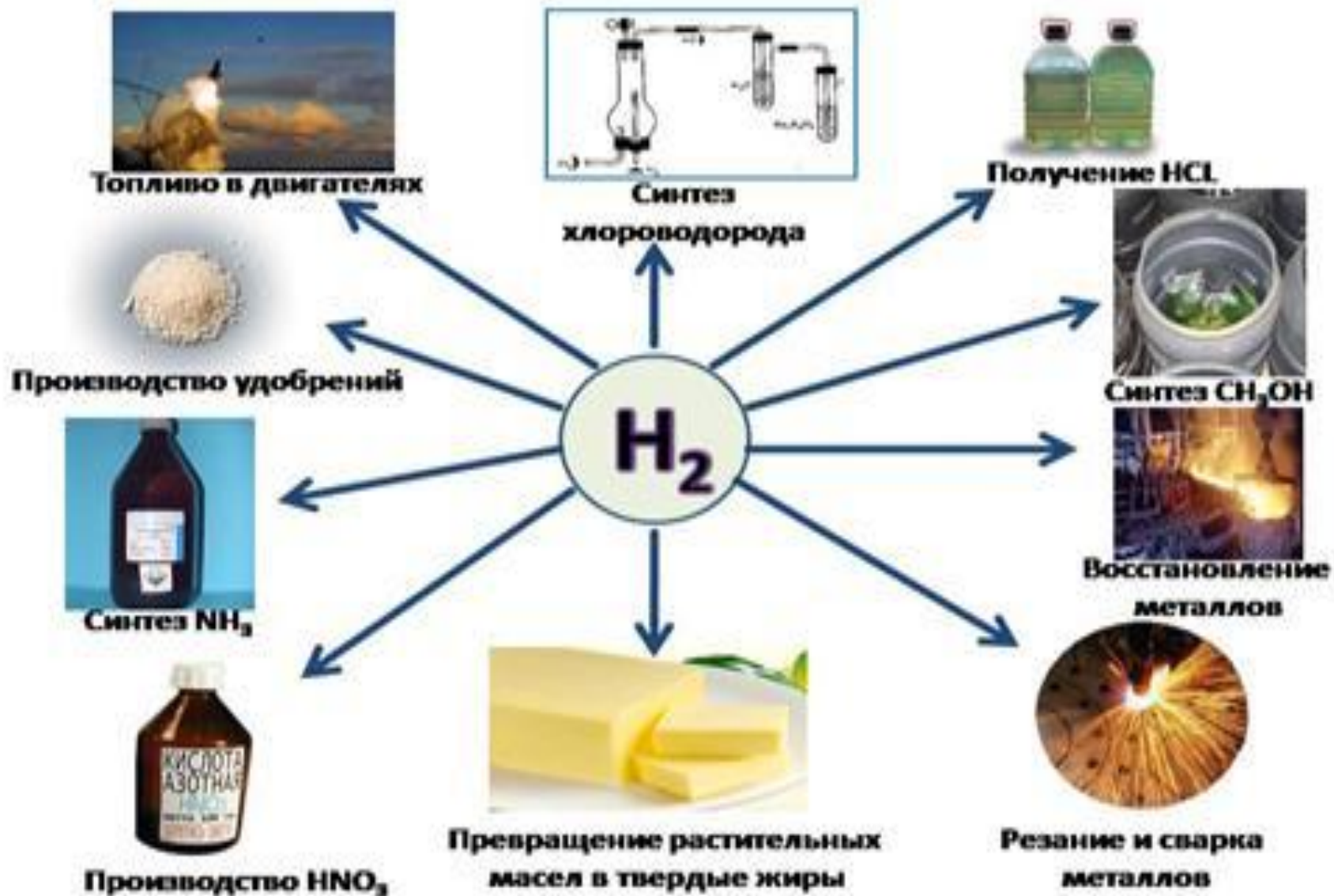


# *Получение, собирание и распознавание газов.*

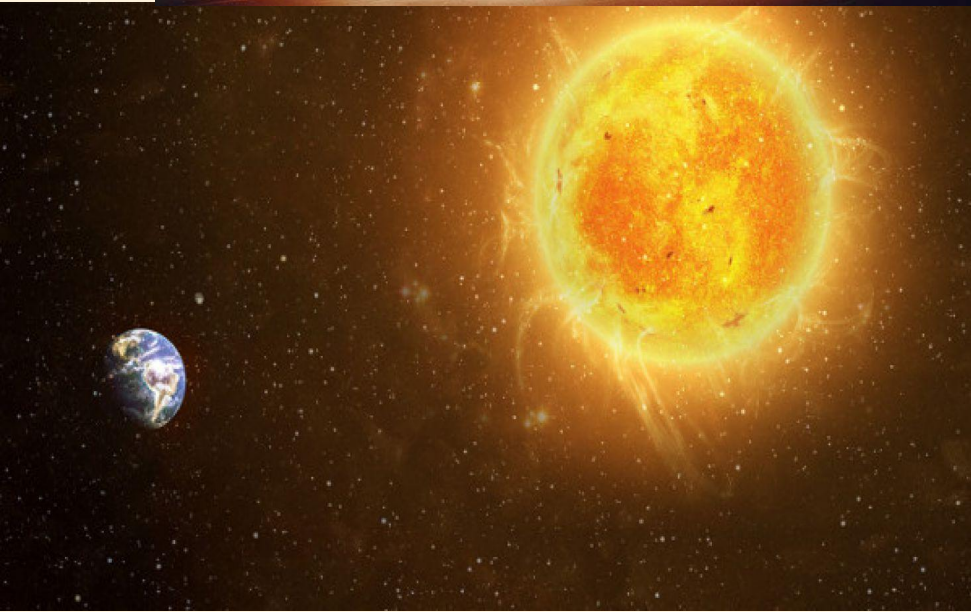
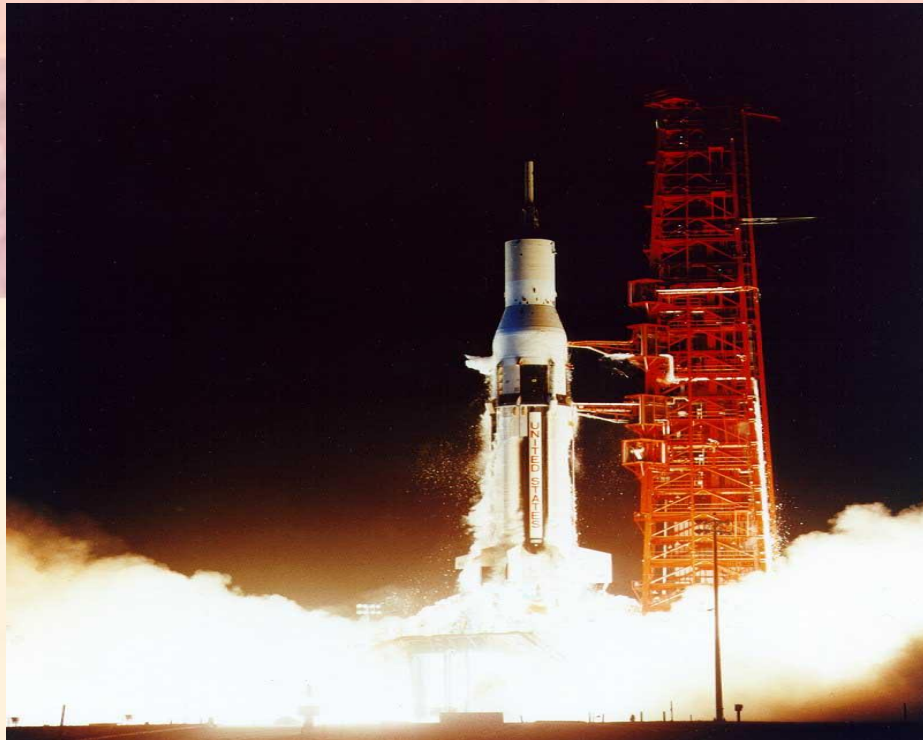
*Пруглова А.М.*



# Водород – самый лёгкий газ.







СварКомплект



# Кислород составляет 21 % атмосферы





# Углекислый газ $CO_2$

## Загол

Производство пищевой соды



Применение углекислого газа

"Дым" на сцене



Получение газированных напитков



Охлаждающий агент (твердый  $CO_2$ )





# Аммиак

## Применение аммиака и солей

### аммония



Производство  
лекарств



Получение  
соды



Хладогент в  
промышленных  
холодильных  
установках



Окислитель  
ракетного  
топлива



Производство  
фотопленки и  
красителей



Соли  
аммония  
для  
паяния

Азотная кислота



Обработка  
драгоценных  
металлов

Азотные  
удобрения



Производство  
взрывчатых  
веществ

Аммиачная селитра  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$   
Сульфат аммония  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$   
Хлорид аммония  $\text{NH}_4\text{Cl}$   
Карбамид (мочевина)  $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$   
Аммиачная вода  $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$   
Жидкий аммиак  $\text{NH}_3$

Заголовок

А теперь перейдём к  
практической части.

