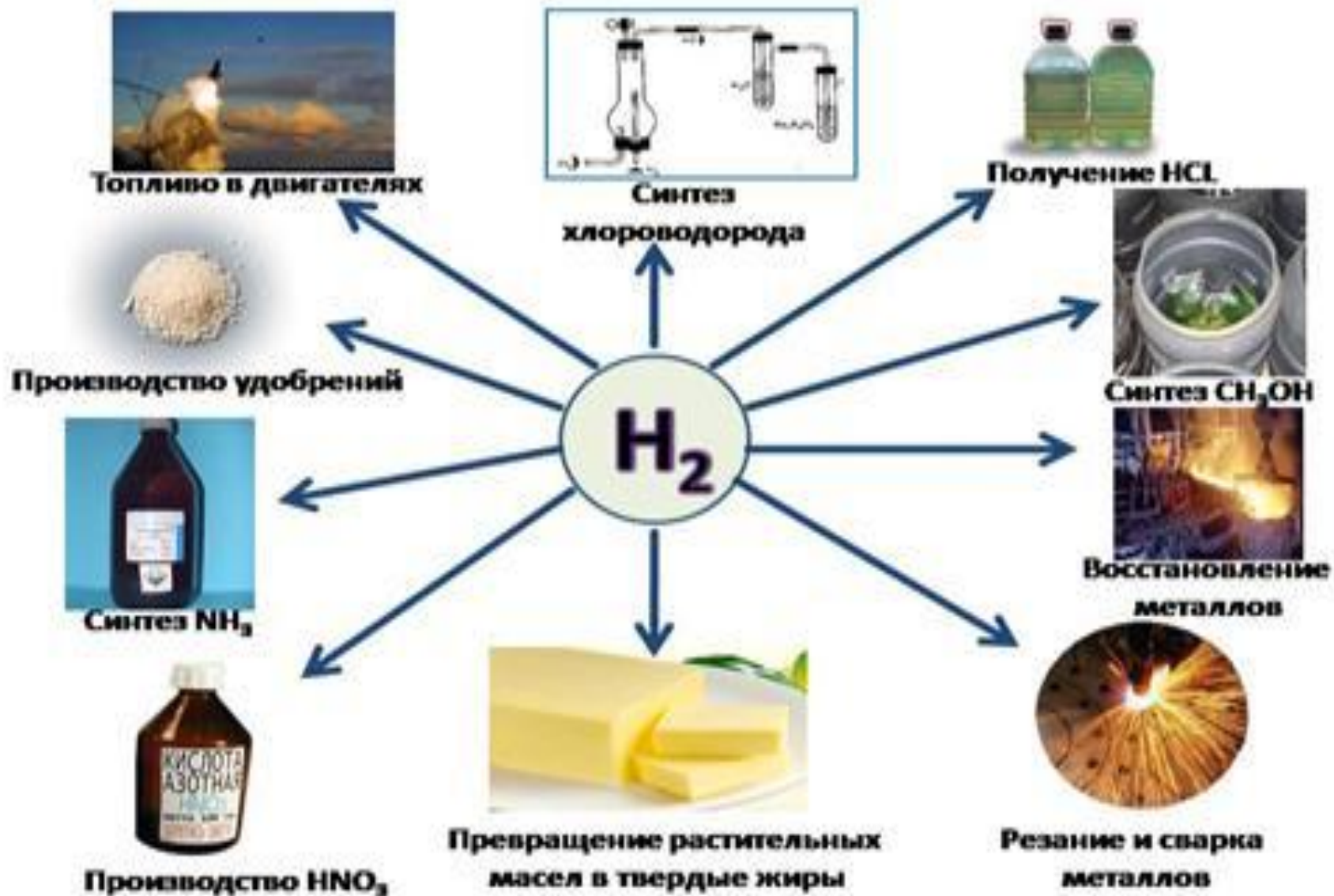


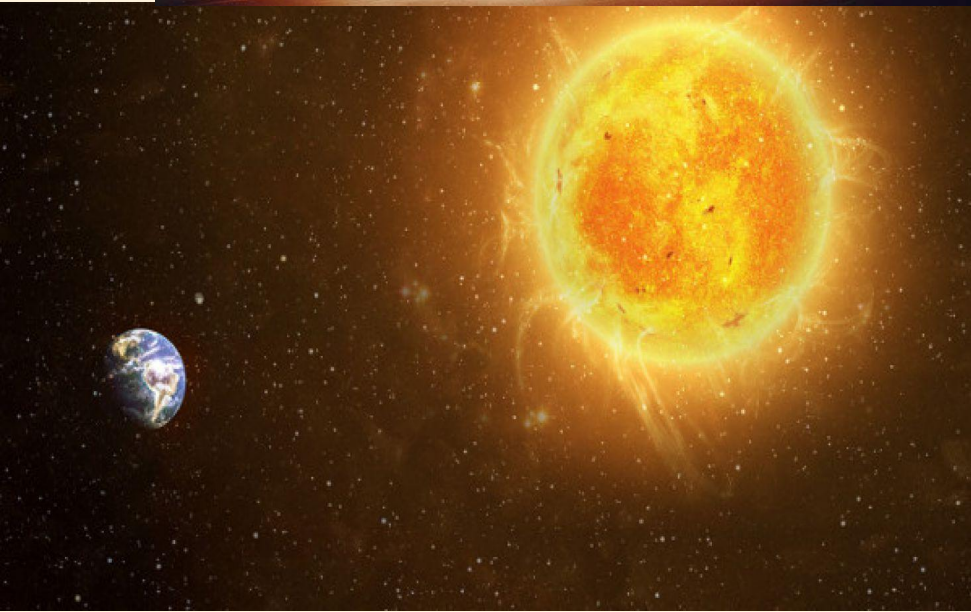
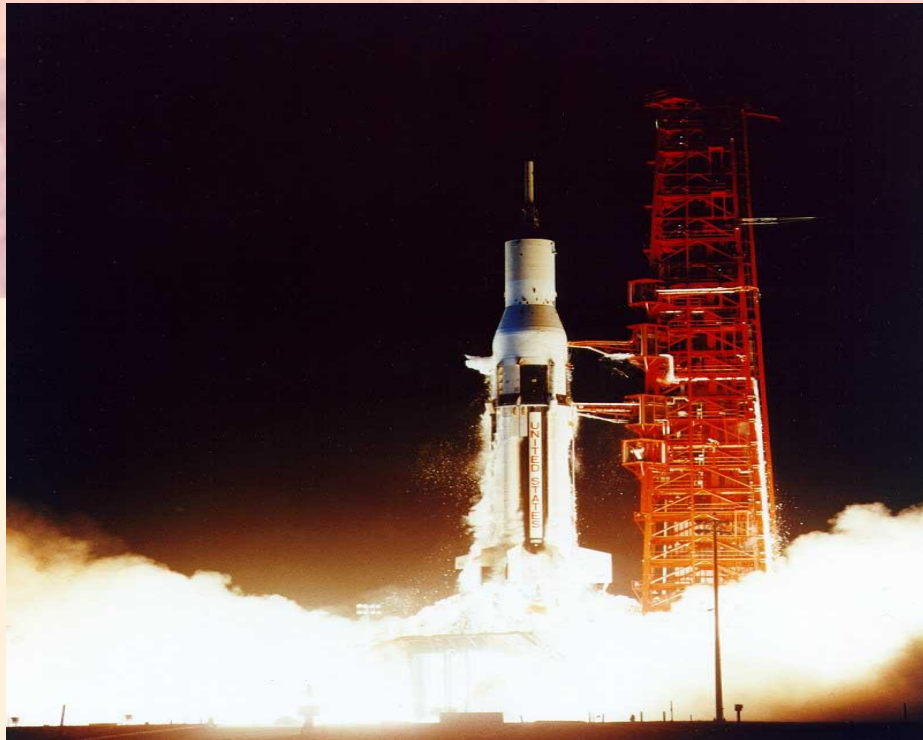
Получение, собирание и распознавание газов.

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



Хладоагент 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 NH_4Cl
Карбамид (мочевина) $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$
Аммиачная вода $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$
Жидкий аммиак NH_3

Заголовок

А теперь перейдём к
практической части.

