

Я– газ

*легчайший и бесцветный,
неядовитый и безвредный,
соединяясь с кислородом,
я для питья даю вам воду.*

Водород

1 вариант

1. водород

- А) без цвета
- Б) кипит при 100°C
- В) хорошо растворим в воде
- Г) является жидкостью при н.у.

2. запись « 3H_2 » обозначает

- А) 3 атома водорода
- Б) молекулярную формулу водорода
- В) 3 молекулы водорода
- Г) 6 атомов водорода

3. Химический знак элемента водорода, химическая формула простого вещества, формула основного соединения, содержащего водород, записаны в последовательности

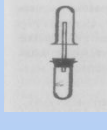
- А) H , H_2O , H_2
- Б) H_2O , H , H_2
- В) H , H_2 , H_2O
- Г) H_2 , H_2O , H

4. На долю водорода во Вселенной приходится

- А) около 1% всех атомов
- Б) около 8% всех атомов
- В) около 92% всех атомов
- Г) около 99% всех атомов

5. Какие приборы можно использовать для получения и собирания водорода

- А) Б) В) Г)



1 вариант: 1А; 2В; 3В; 4Г;
5БВГ.

2 вариант

1. водород

- А) кипит при 100°C
- Б) плохо растворим в воде
- В) является жидкостью при н.у.
- Г) голубого цвета

2. запись « 4H_2 » обозначает

- А) 4 атома водорода
- Б) молекулярную формулу водорода
- В) 4 молекулы водорода
- Г) 8 атомов водорода

3. Химическая формула простого вещества, химический знак элемента водорода, формула основного соединения природного газа, содержащего водород, записаны в последовательности

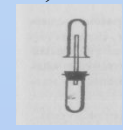
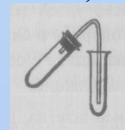
- А) H , CH_4 , H_2
- Б) CH_4 , H , H_2
- В) H , H_2 , H_2O
- Г) H_2 , H , CH_4

4. Массовая доля водорода в земной коре составляет

- А) 1%
- Б) 17%
- В) 92%
- Г) 52%

5. Какие приборы можно использовать для получения и собирания водорода

- А) Б) В) Г)



2 вариант: 1Б; 2В; 3Г; 4А;
5БВГ.

Свойства водорода и его применение

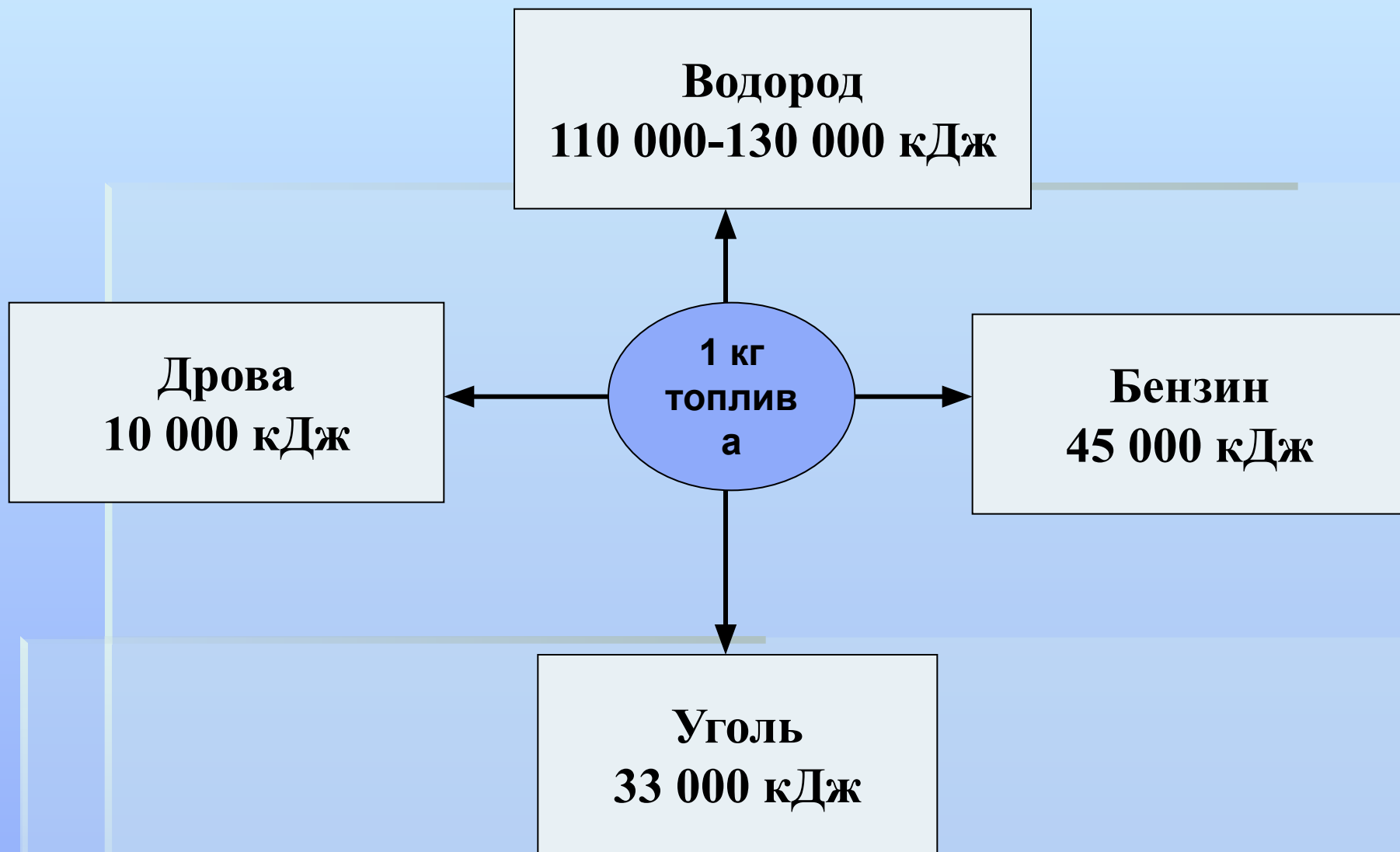
План :

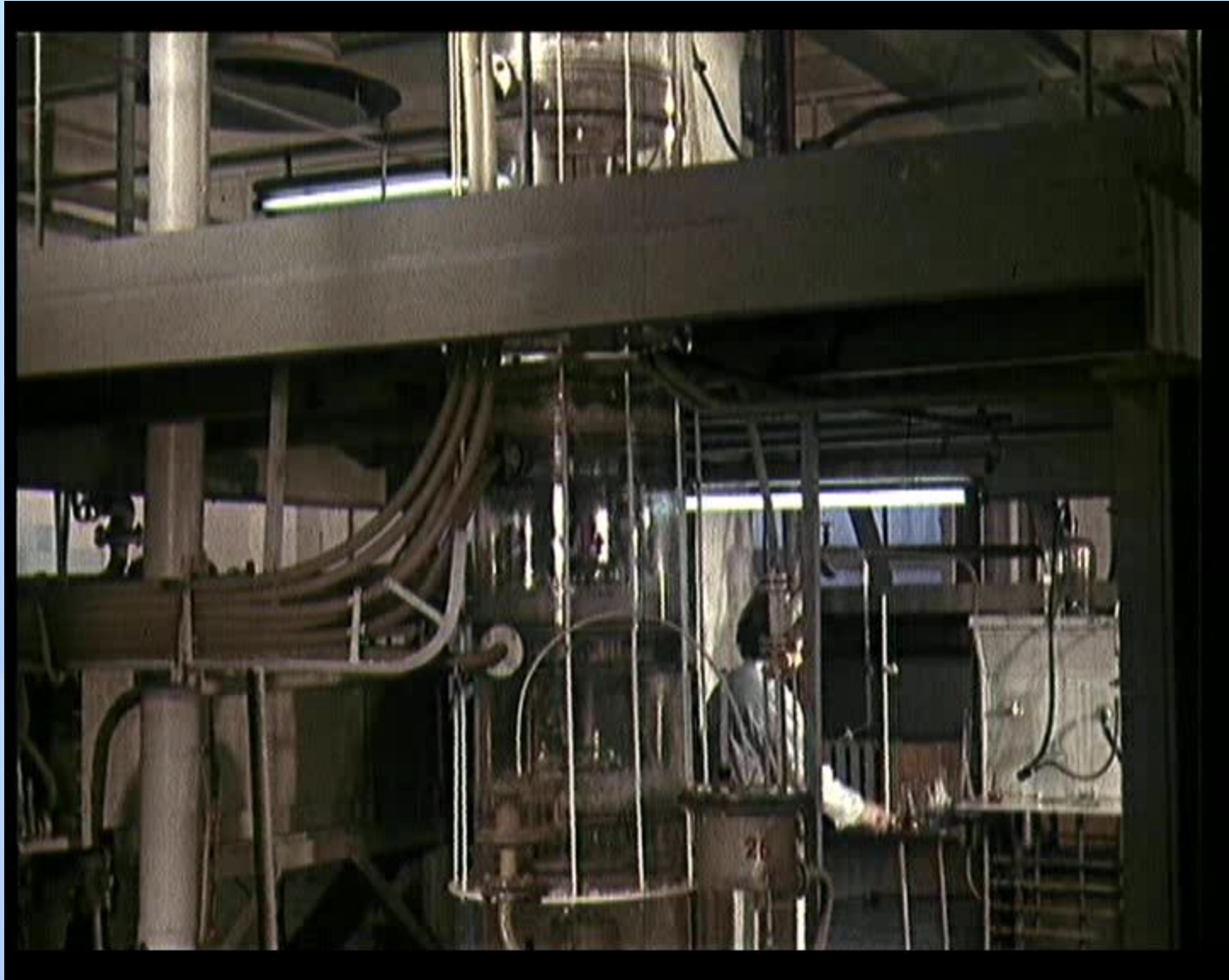
1. Физические свойства водорода.
2. Химические свойства водорода
 - Взаимодействие водорода с кислородом.
 - Взаимодействие водорода с неметаллами.
 - Восстановительные свойства водорода.
3. Применение водорода в промышленности.

**ФИЗИЧЕСКИЕ
СВОЙСТВА
ВОДОРОДА**

**ХИМИЧЕСКИЕ
СВОЙСТВА
ВОДОРОДА**

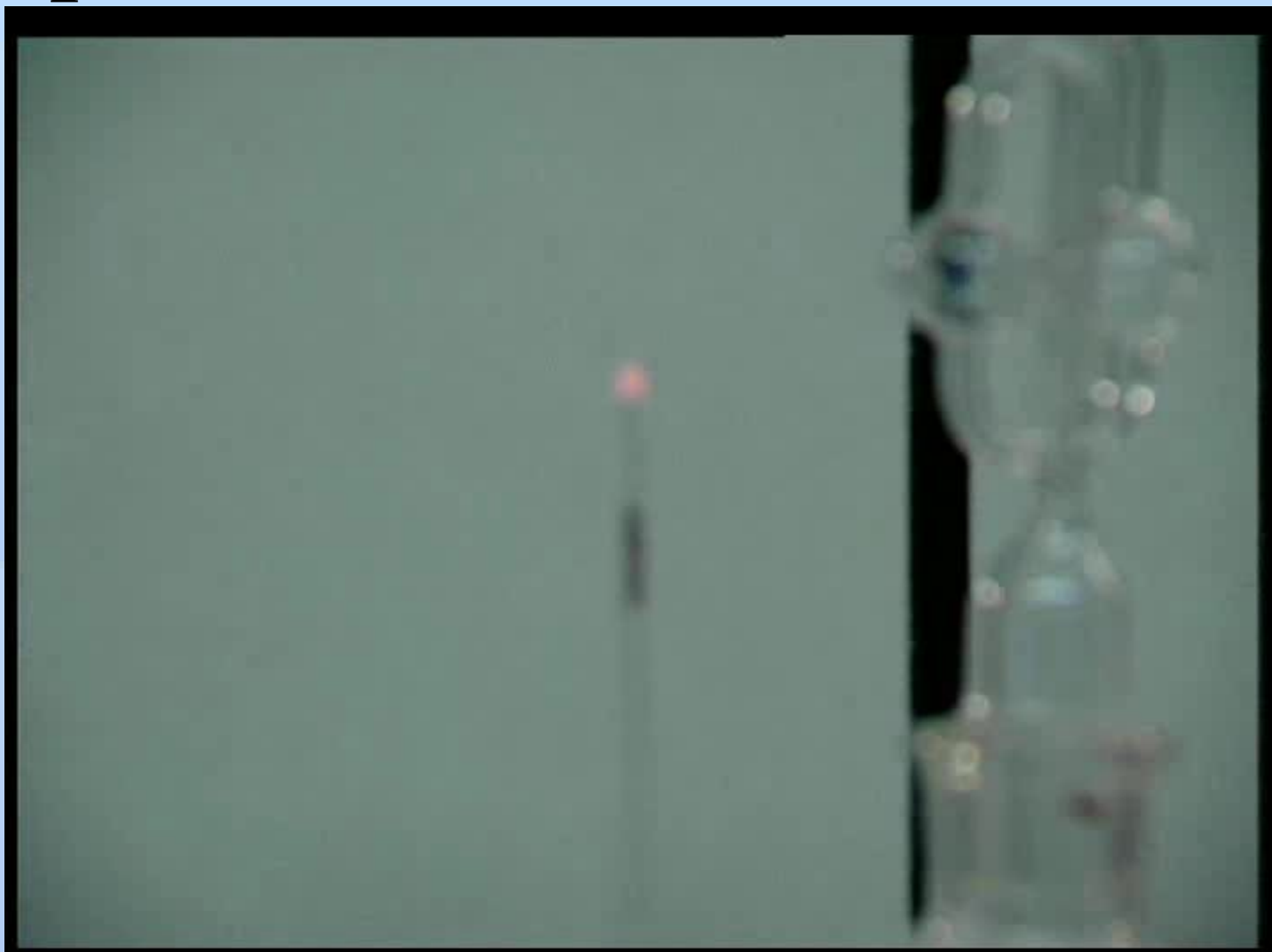








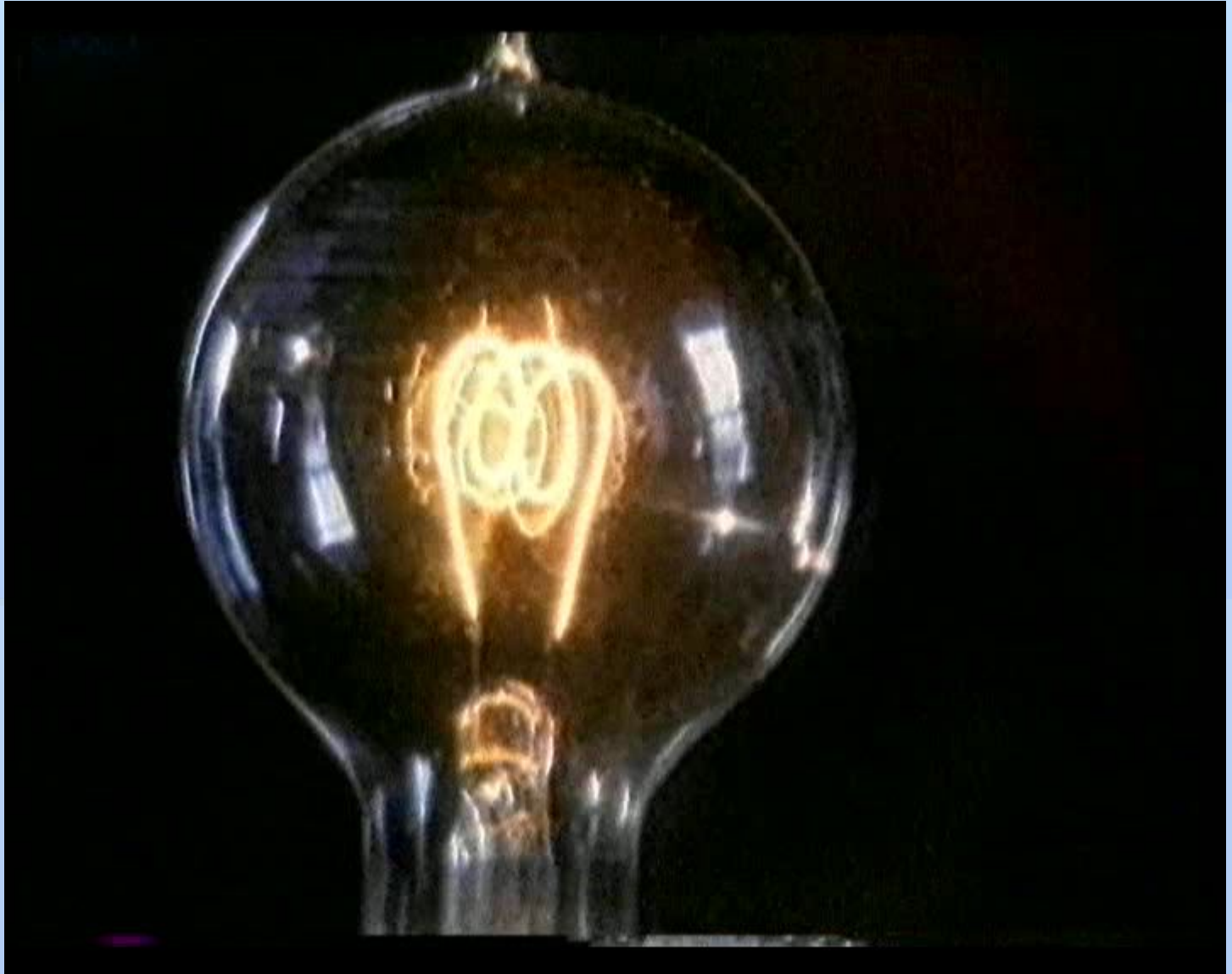
Восстановительные свойства водорода



Свойства водорода и его применение

План :

1. Физические свойства водорода.
2. Химические свойства водорода
 - Взаимодействие водорода с кислородом.
 - Взаимодействие водорода с неметаллами.
 - Восстановительные свойства водорода.
3. Применение водорода в промышленности.



Применение водорода

Свойства водорода	Применен ие
Самый легкий газ	Водородом наполняют метеорологические зонды
Горит с выделением большого количества теплоты	Используют как топливо
Взаимодействуе т с неметаллами	Получают аммиак и соляную
Восстановительные свойства	кислоту Получение металлов