

Девиз урока

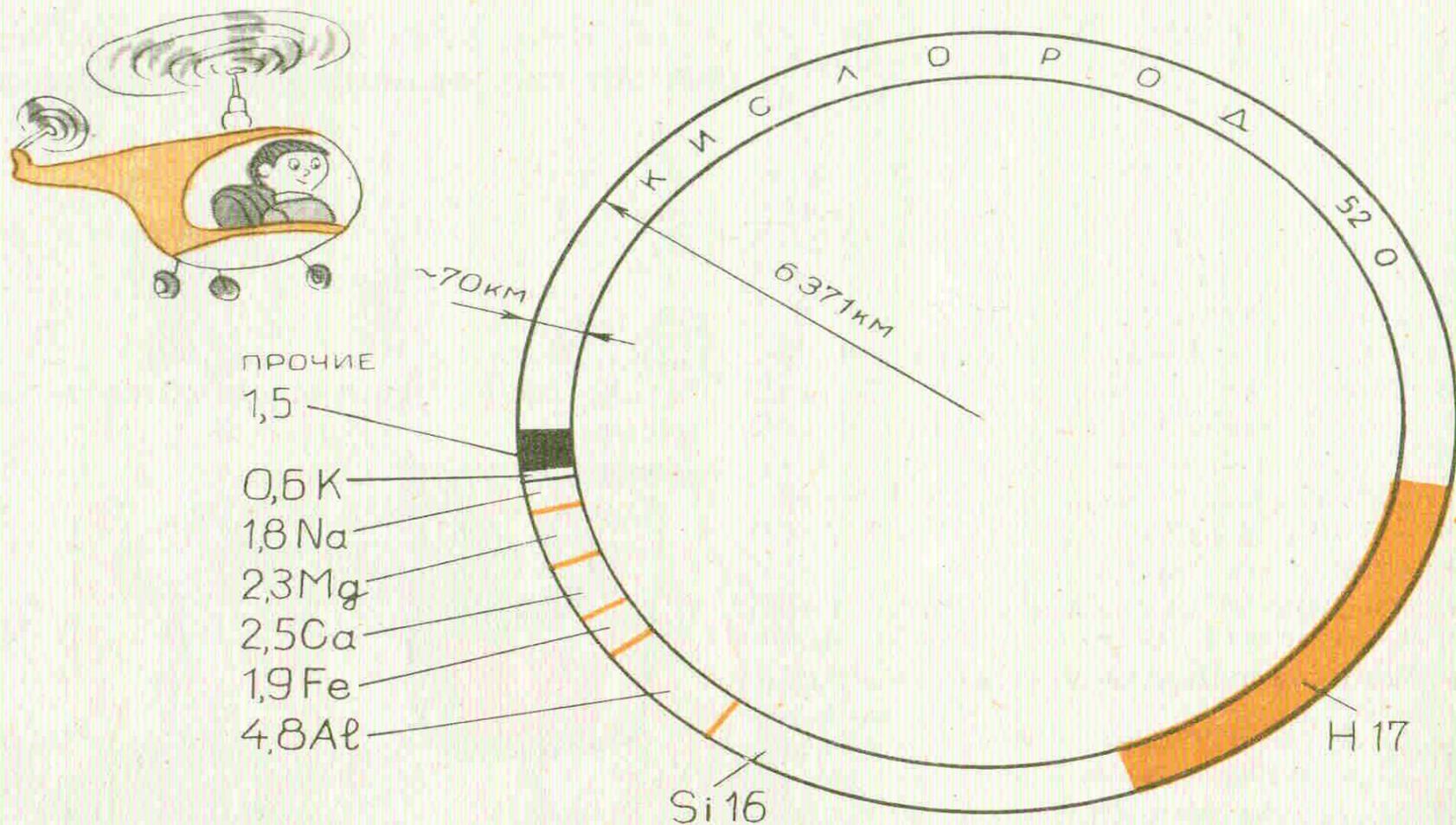
« Взорвемся? Ни в
коем случае!

Всегда держись на-
чеку ...!»



Козьма Прутков

Самый первый, но всегда второй ...



Немецкий ученый и естествоиспытатель



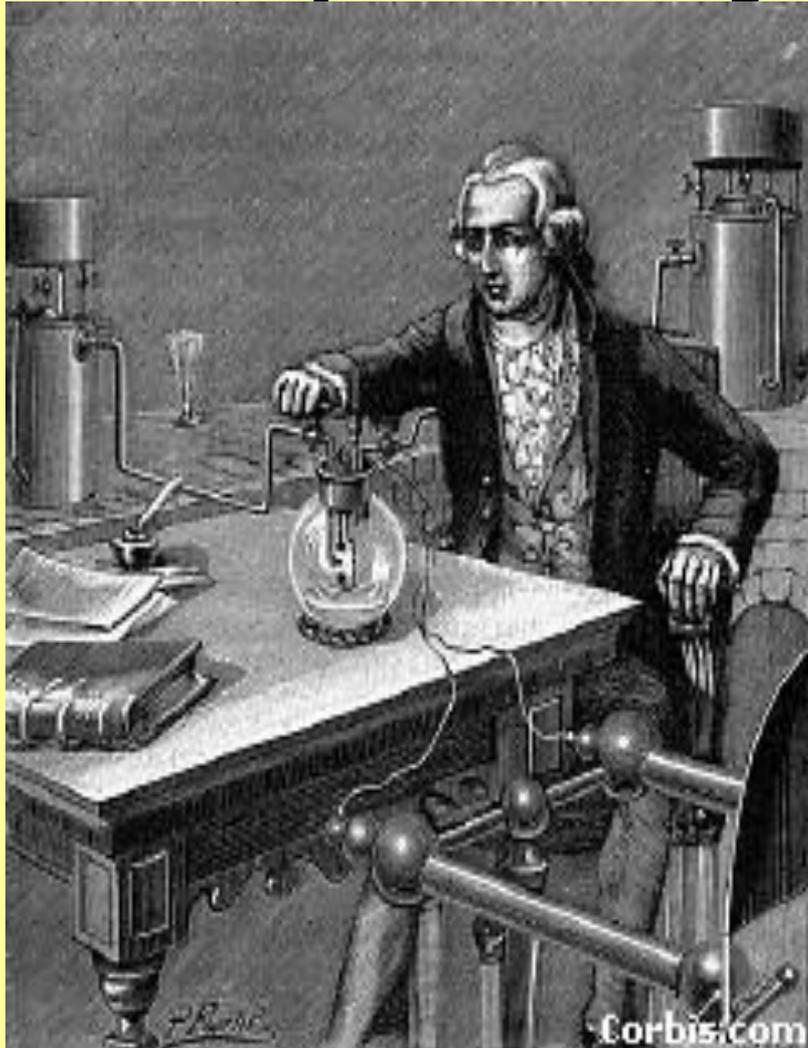
Парацельс

Английский ученый- Генри Кавендиш



- Английский физик и химик, член Лондонского королевского общества (с 1760 г.). Родился в Ницце (Франция). Окончил Кембриджский университет (1753 г.). Научные исследования проводил в собственной лаборатории. Выделил (1766 г.) в чистом виде **водород**

Французский химик **Антуан-Лоран Лавуазье** (1743-1794)



- Еще обучаясь на юридическом факультете Парижского университета, будущий генеральный откупщик и выдающийся химик одновременно изучал естественные науки. Часть своего состояния Лавуазье вложил в обустройство химической лаборатории, оснащенной прекрасным по тем временам оборудованием, ставшую научным центром Парижа.
Лавуазье доказал, что вода - соединение кислорода с водородом

Распространение в природе

в виде -

отдельных атомов



Соединений

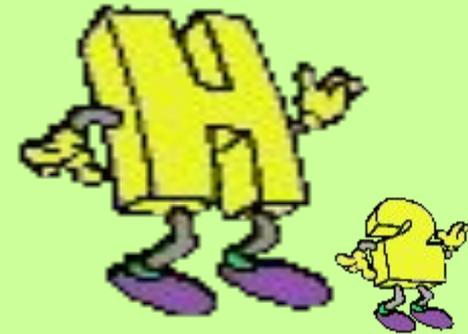
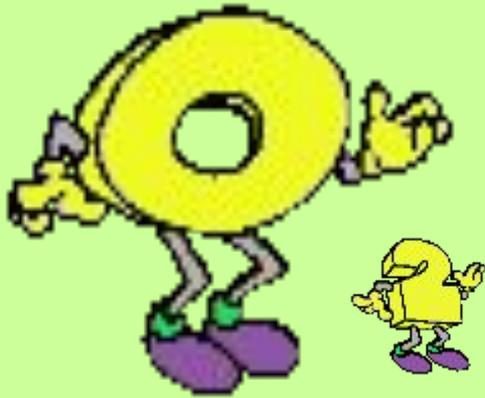


Простого вещества

Характеристика

- Химический знак – H
- Относительная атомная масса-1
- Валентность - 1
- Номер в ПС ДИМ -1
- Латинское название – водород
- « рождающий воду».
- Химическая формула – H_2
- Относительная молекулярная масса -2

Сравнение



Кислород

Водород

Физические свойства

	Водород H_2	Кислород O_2
Сходство	Газы, без цвета, запаха, вкуса, мало растворимы в воде.	
Различие	Легче воздуха.	Тяжелее воздуха.

Способы собирания

	Водород H_2	Кислород O_2
Сходство	Методами вытеснения воды и воздуха.	
Различие	Отверстие сосуда вниз	Отверстие сосуда вверх

Способы распознавания

	Водород H_2	Кислород O_2
Сходство	Тлеющая лучинка	
Различие	Взрывоопасен	Поддерживает горение