

Геосферы планеты Земля и проблемы устойчивого развития

Атмосфера

Гидросфера

Литосфера

Биосфера

The background features several sets of concentric circles in a lighter shade of blue, resembling ripples in water. These circles are scattered across the lower half of the slide, with a larger set on the right and smaller ones on the left and bottom.

Кузнецов Владимир Алексеевич,
профессор кафедры ЮНЕСКО
«Зеленая химия для устойчивого
развития»

Основная литература

Н.П. Тарасова., В.А. Кузнецов . Химия окружающей среды.
Атмосфера.

Н.П. Тарасова., В.А. Кузнецов и др. Задачи и вопросы по химии
окружающей среды.



ЦЕЛИ

в области



УСТОЙЧИВОГО
РАЗВИТИЯ

1 ЛИКВИДАЦИЯ
НИЩЕТЫ



2 ЛИКВИДАЦИЯ
ГОЛОДА



3 ХОРОШЕЕ ЗДОРОВЬЕ
И БЛАГОПОЛУЧИЕ



4 КАЧЕСТВЕННОЕ
ОБРАЗОВАНИЕ



5 ГЕНДЕРНОЕ
РАВЕНСТВО



6 ЧИСТАЯ ВОДА
И САНИТАРИЯ



7 НЕДОРОГОСТОЯЩАЯ
И ЧИСТАЯ ЭНЕРГИЯ



8 ДОСТОЙНАЯ РАБОТА
И ЭКОНОМИЧЕСКИЙ
РОСТ



9 ИНДУСТРИАЛИЗАЦИЯ,
ИННОВАЦИИ И
ИНФРАСТРУКТУРА



10 УМЕНЬШЕНИЕ
НЕРАВЕНСТВА



11 УСТОЙЧИВЫЕ
ГОРОДА И
НАСЕЛЕННЫЕ ПУНКТЫ



12 ОТВЕТСТВЕННОЕ
ПОТРЕБЛЕНИЕ
И ПРОИЗВОДСТВО



13 БОРЬБА
С ИЗМЕНЕНИЕМ
КЛИМАТА



14 СОХРАНЕНИЕ
МОРСКИХ
ЭКОСИСТЕМ



15 СОХРАНЕНИЕ
ЭКОСИСТЕМ СУШИ



16 МИР, ПРАВОСУДИЕ
И ЭФФЕКТИВНЫЕ
ИНСТИТУТЫ



17 ПАРТНЕРСТВО
В ИНТЕРЕСАХ
УСТОЙЧИВОГО РАЗВИТИЯ



ЦЕЛИ
в области
УСТОЙЧИВОГО
РАЗВИТИЯ

Атмосфера.

Строение.

Состав.

**Физико-химические
процессы в атмосфере.**



Межфакультетский учебный курс

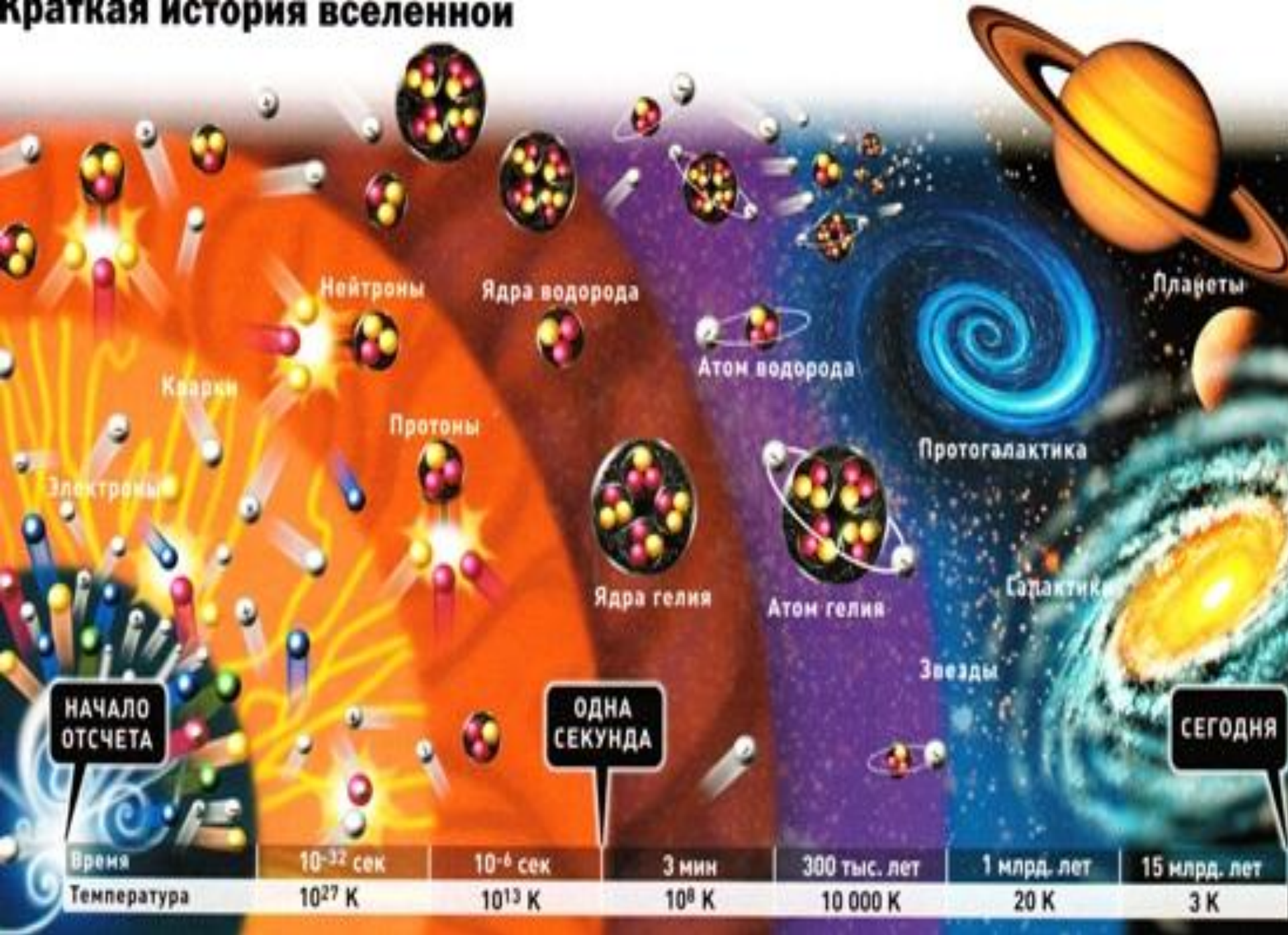
Общая астрономия

доцент, к.ф.-м.н. Владимир Георгиевич Сурдин

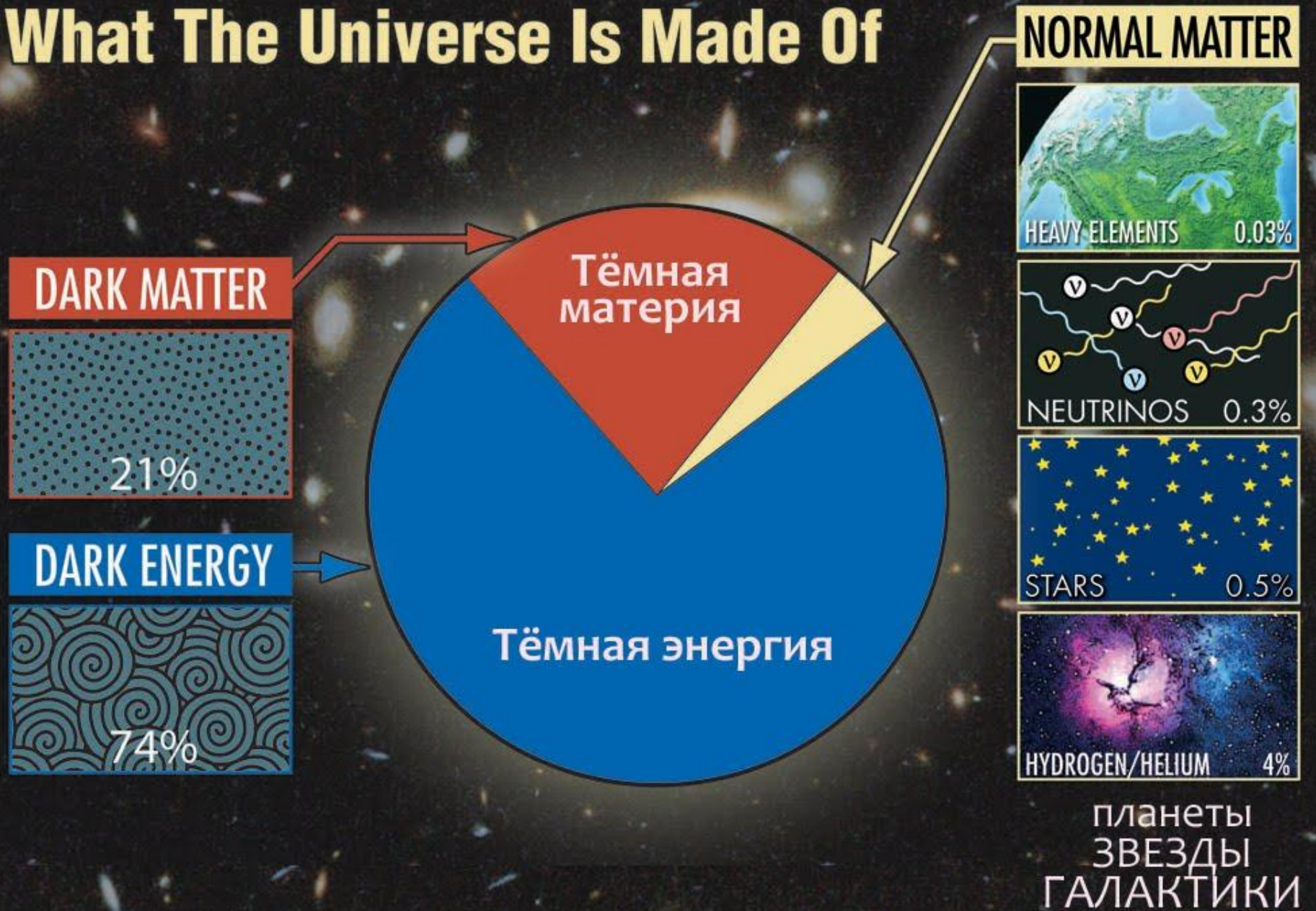


Лекция 2 - Состав Вселенной

Краткая история вселенной



What The Universe Is Made Of



DARK MATTER

21%

DARK ENERGY

74%

Тёмная материя

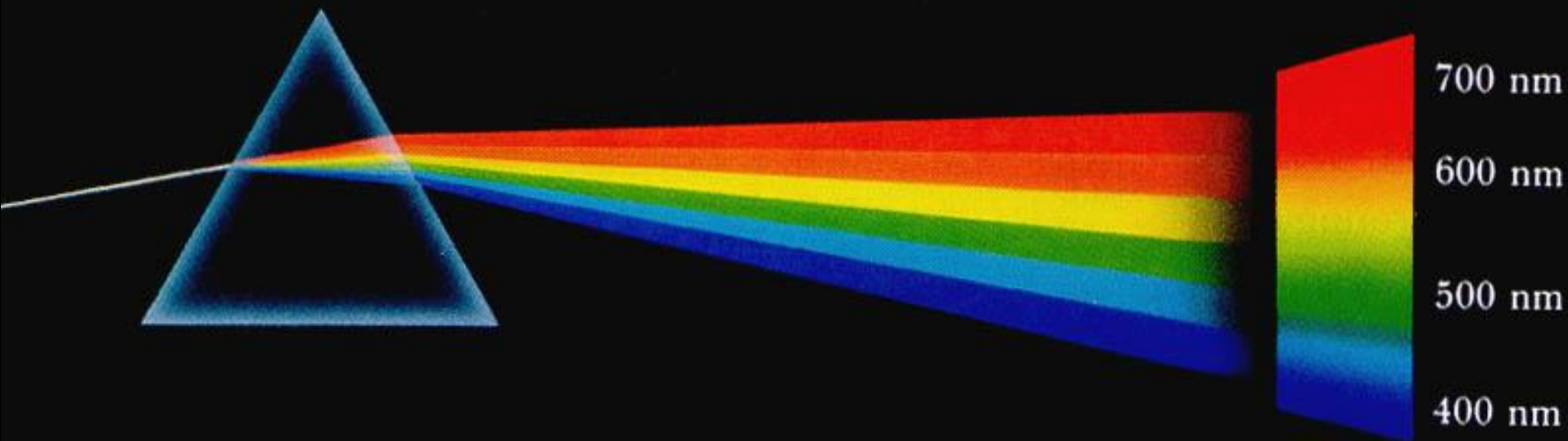
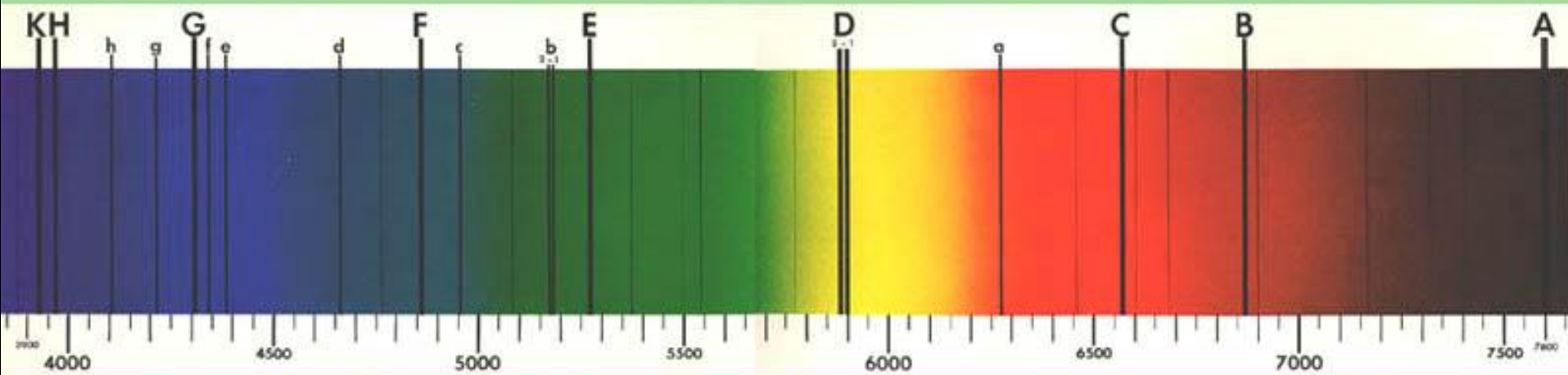
Тёмная энергия

NORMAL MATTER



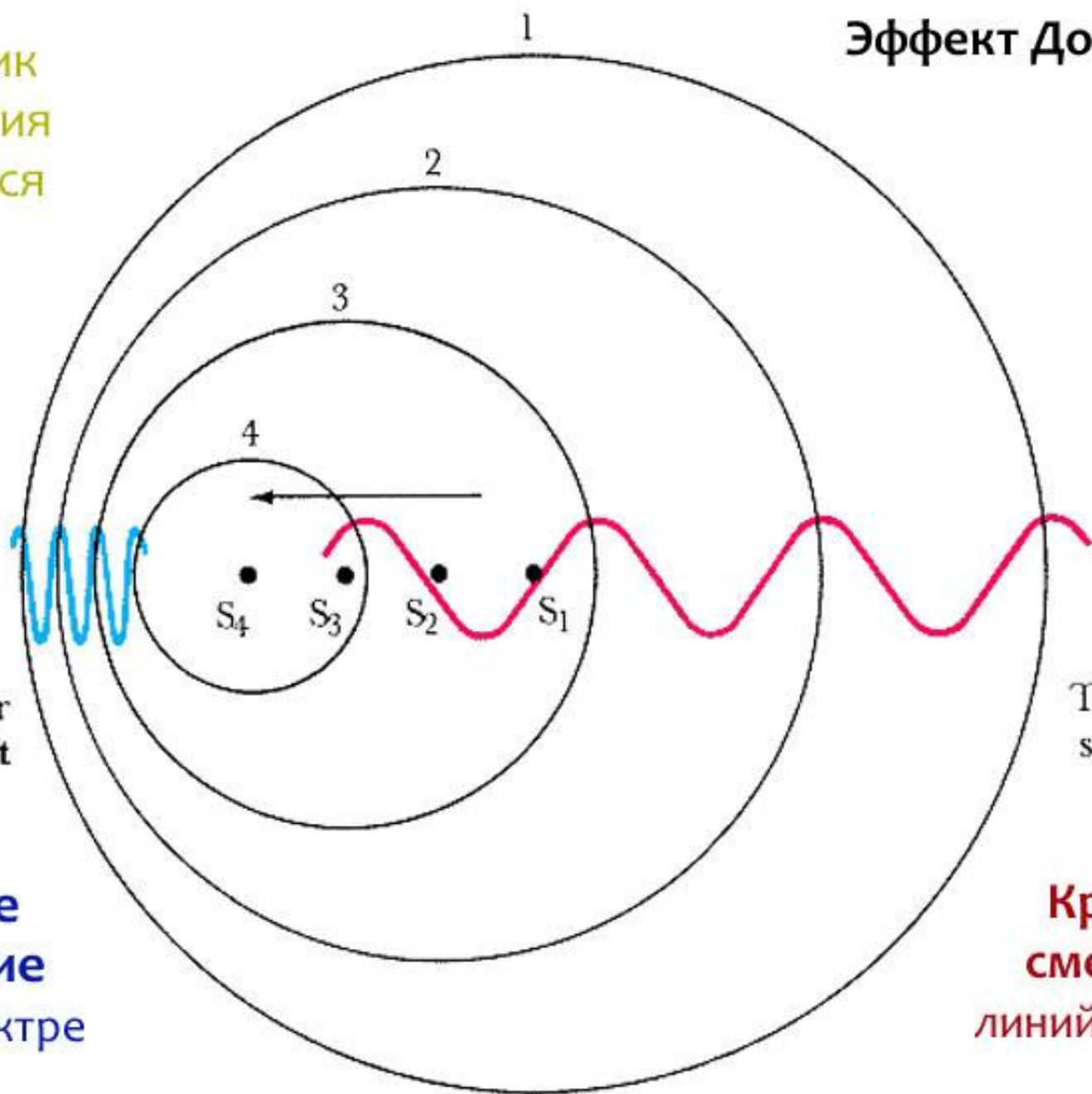
планеты
ЗВЕЗДЫ
ГАЛАКТИКИ

Оптический спектр типичной звезды



Эффект Доплера

Источник излучения движется



This observer sees **blueshift**

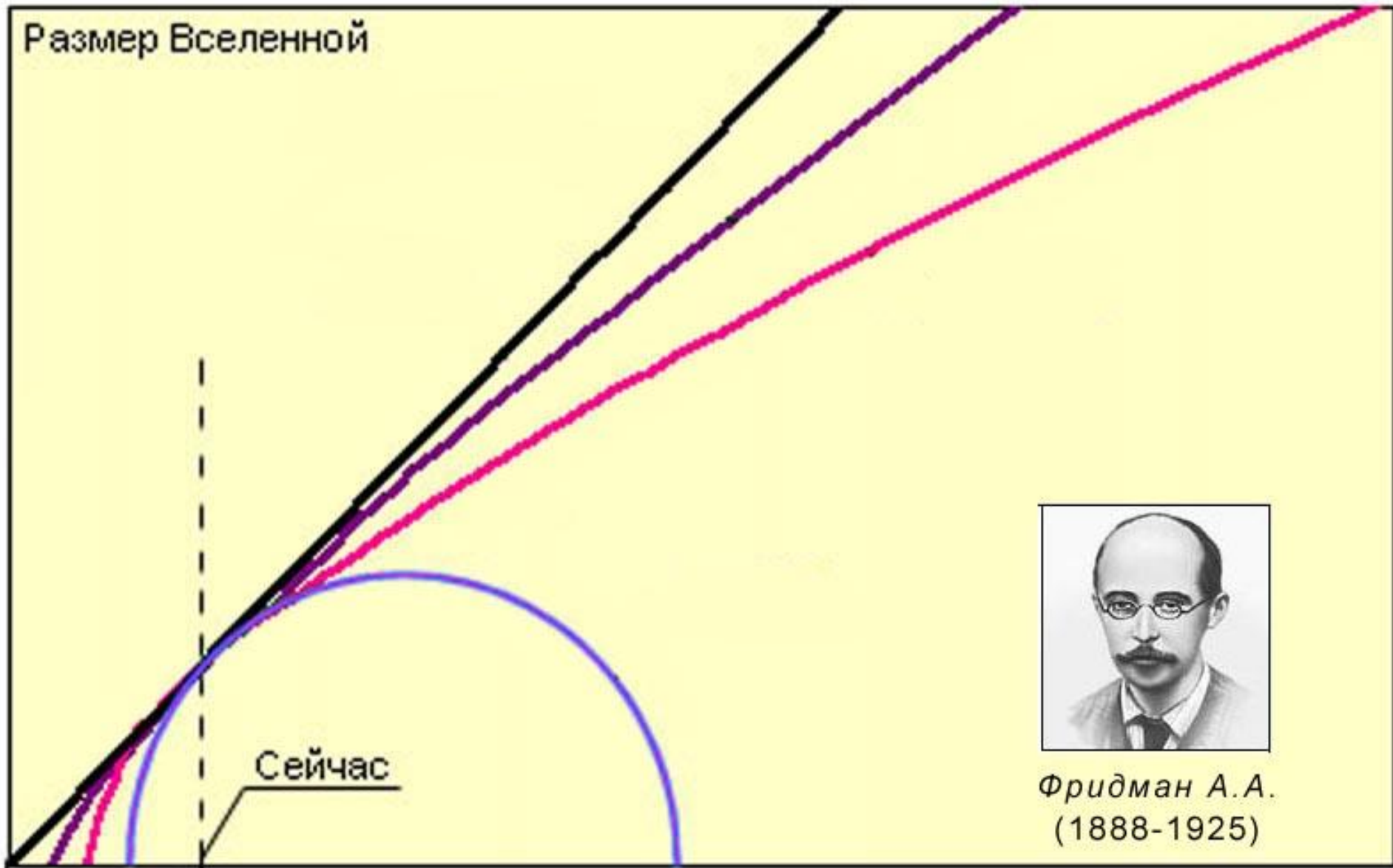


This observer sees **redshift**

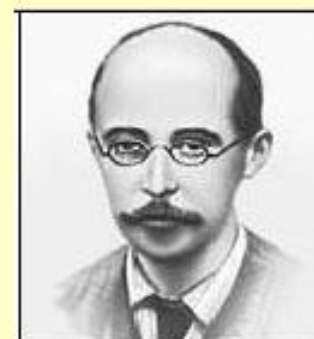
Голубое смещение
линий в спектре

Красное смещение
линий в спектре

Размер Вселенной



Сейчас



Фридман А.А.
(1888-1925)

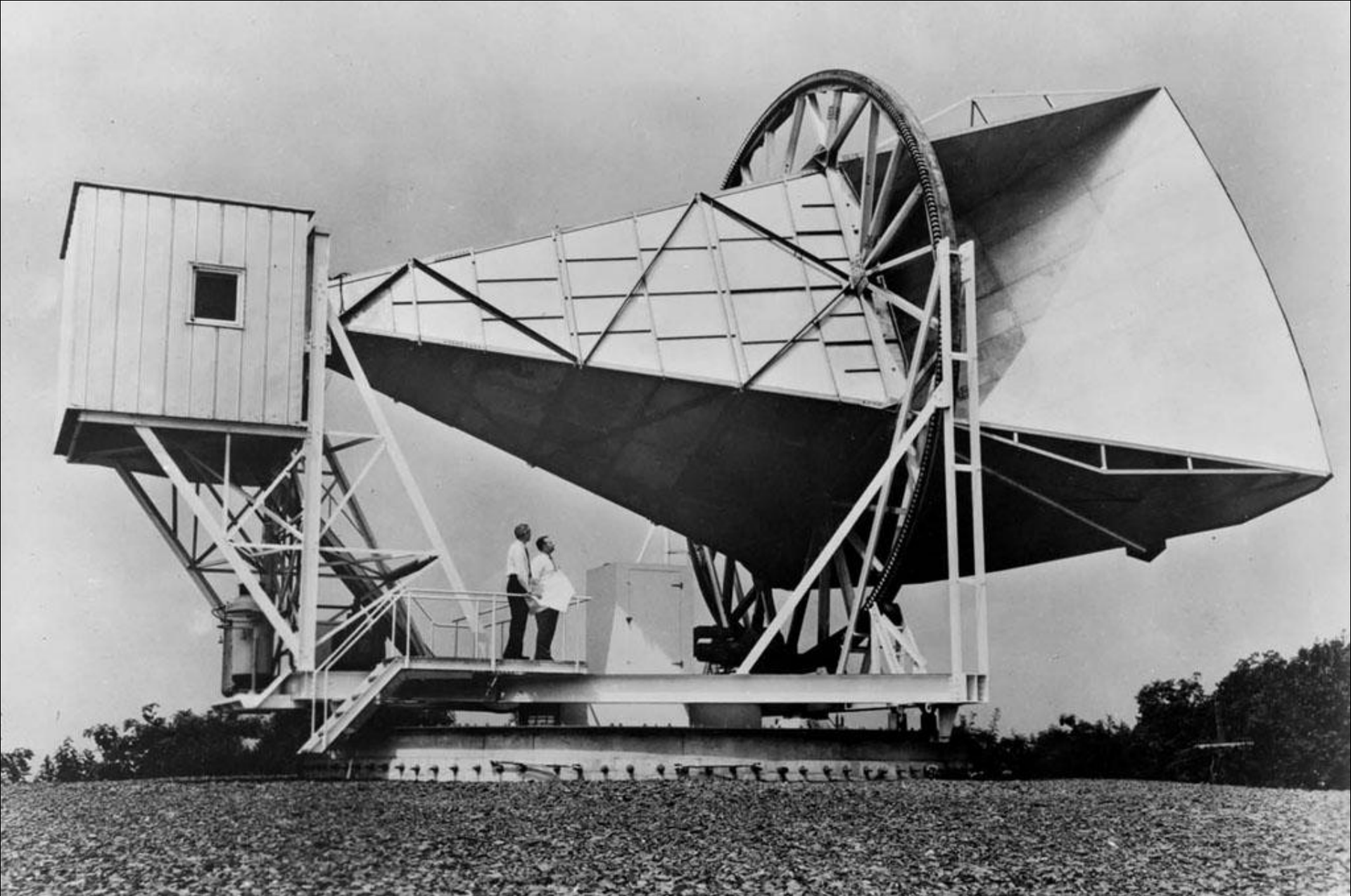
$1/H$

Время

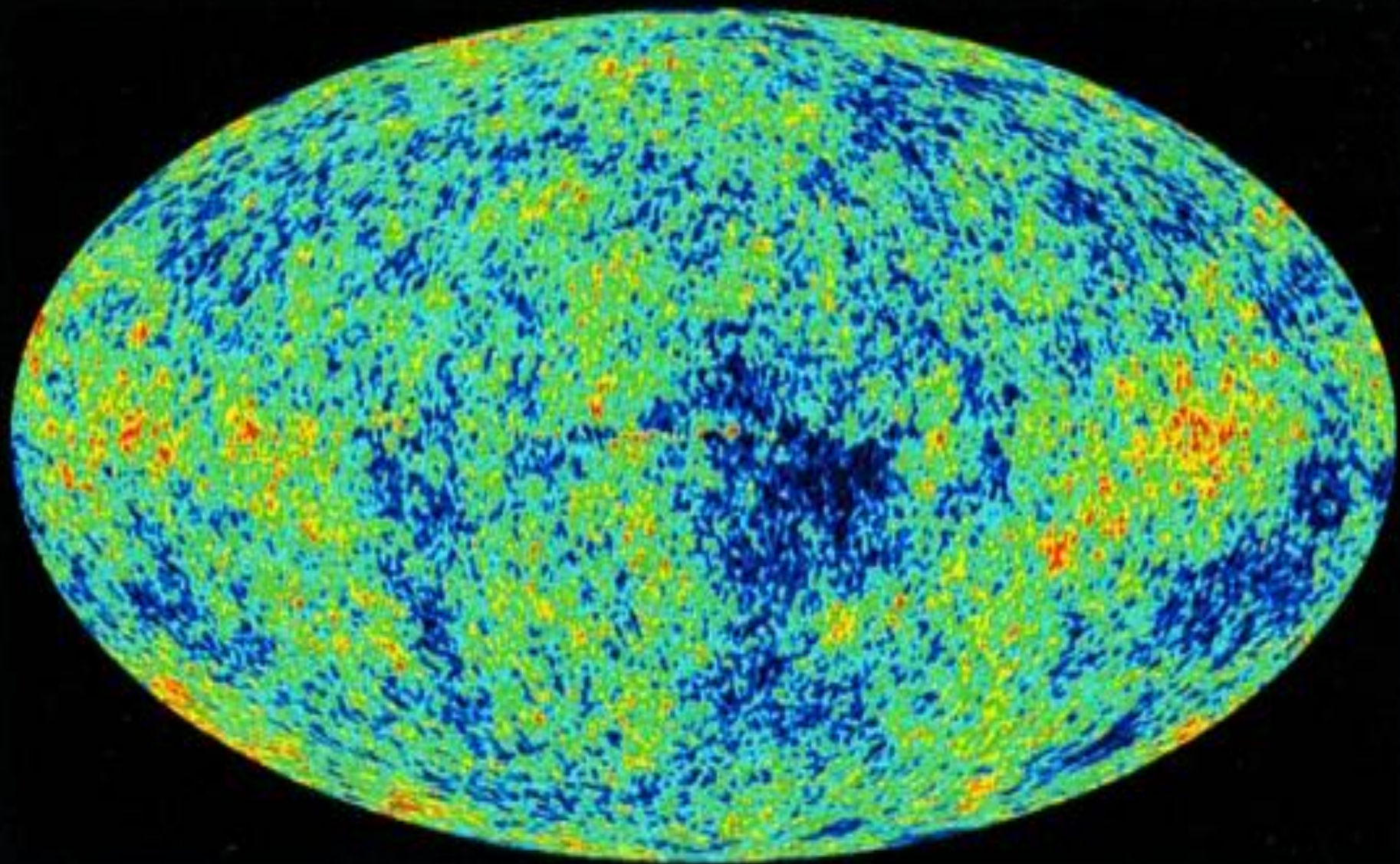
Изменение масштабного фактора со временем

Реликтовое излучение

Первое подтверждение факта взрыва пришло в 1964 году, когда американские радиоастрономы Р. Вильсон и А. Пензиас обнаружили реликтовое электромагнитное излучение с температурой около 3° по шкале Кельвина (-270°C). Именно это открытие, неожиданное для ученых, убедило их в том, что Большой взрыв действительно имел место и поначалу Вселенная была очень горячей.



Рупорная антенна, с которой в 1965 г. было открыто реликтовое излучение Bell Labs, Holmdel, New Jersey. Арно Пензиас и Роберт Вилсон (Ноб.премия 1978)



- 13,7 млрд лет назад – Большой взрыв
- Через 400 000 лет – атомы (водород, гелий, литий)
- Через 1 млрд лет – звезды первого поколения, галактики
- Через 3 млрд лет – звезды второго поколения
- Около 4,6 млрд лет назад – наша Солнечная система

Вопросы к теории

Что было до Большого взрыва?

Что привело к начальному нагреву

**Вселенной до невообразимой
температуры более 10^{13} К?**

Теория Большого взрыва

- 3. Химический состав Вселенной: $\frac{3}{4}$ водорода, $\frac{1}{4}$ гелия и 1% другие элементы (по спектрам звезд и межзвездного газа). Тяжелые элементы образовались внутри звезд. И при их взрыве попадают в межзвездное пространство. Преобладание водорода позволило предсказать реликтовое излучение.

Атмосфера

В переводе с греческого

ατμός — «пар»

σφαῖρα — «сфера»

Газовая оболочка небесного тела, удерживаемая
около него гравитацией.

Атмосферой принято считать область вокруг
небесного тела, в
которой газовая среда вращается вместе с ним
как единое целое

Состав атмосферы вблизи земной поверхности

Концентрация квазипостоянных компонентов, % об.		Концентрация “активных” примесей, % об.	
N ₂	78,11 ± 0,004	H ₂ O	0 – 7
O ₂	20,95 ± 0,001	CO ₂	0,01 – 0,1 (среднее 0,04)
Ar	0,934 ± 0,001		
Ne	$(18,18 \pm 0,04) \cdot 10^{-4}$	Общее количество O ₃	0 – 10 ⁻⁴ (среднее 3 · 10 ⁻⁵)
He	$(5,24 \pm 0,04) \cdot 10^{-4}$		
Kr	$(1,14 \pm 0,01) \cdot 10^{-4}$	SO ₂	0 – 10 ⁻⁴
Xe	$(0,087 \pm 0,01) \cdot 10^{-4}$	CH ₄	1,6 · 10 ⁻⁴
H ₂	0,5 · 10 ⁻⁴	NO ₂	2 · 10 ⁻⁶

Способы выражения концентрации примесей в воздухе

Объемная доля – a

$$a = v / V,$$

где v – объем примеси, V – объем газа, в котором она находится.

$$\% \text{ об.} = a * 100$$

$$\text{ppm} = \text{млн}^{-1} = a * 10^6$$

$$\text{ppb} = \text{млрд}^{-1} = a * 10^9$$

Количество молекул в каждом кубическом сантиметре воздуха

$$N_0 \text{ (Молекул /см}^3\text{)} = N \text{ см}^{-3}$$

При нормальных условиях

($T_0 = 273^\circ\text{К}$, $P_0 = 1 \text{ атм.} = 101,3 \text{ кПа} = 760 \text{ мм.рт. ст.}$)

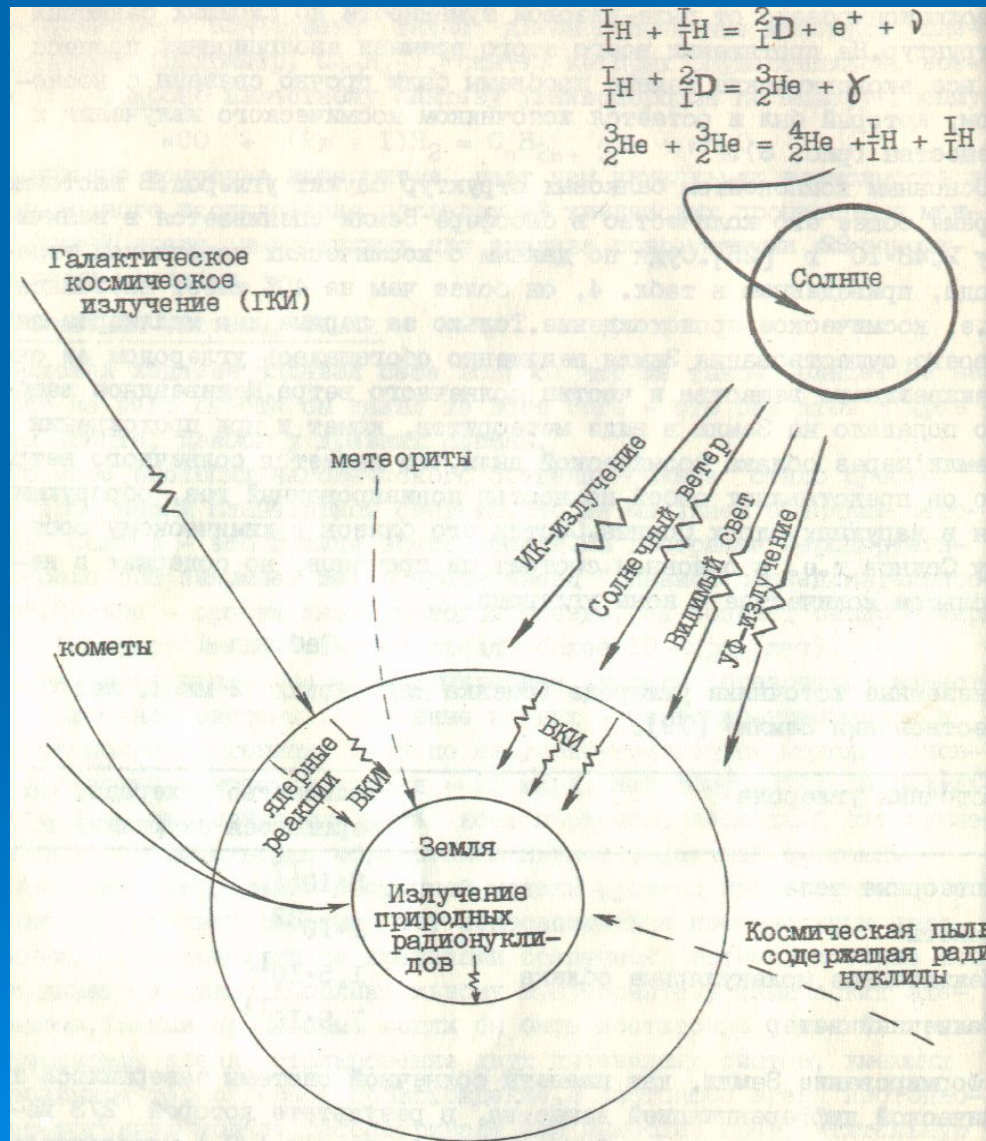
$$N_0 = 6,02 \cdot 10^{23} / 22,4 \cdot 10^3 = 2,69 \cdot 10^{19} \text{ см}^{-3}$$

При других условиях

$$N_i = N_0 \cdot T_0 \cdot P_i / T_i \cdot P_0$$

$$n_{ji} = N_i \cdot a_j$$

Земля и ее космические связи



ФОТОХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ

На первом этапе фотохимической реакции поглощение фотона приводит к возбуждению молекулы:



где A^ - молекула в возбужденном состоянии.*

Следующий этап фотохимической реакции может протекать по одному из пяти возможных направлений.

Молекула возвращается в первоначальное состояние в результате процесса флюоресценции:



Молекула диссоциирует:



Молекула вступает в химическую реакцию:



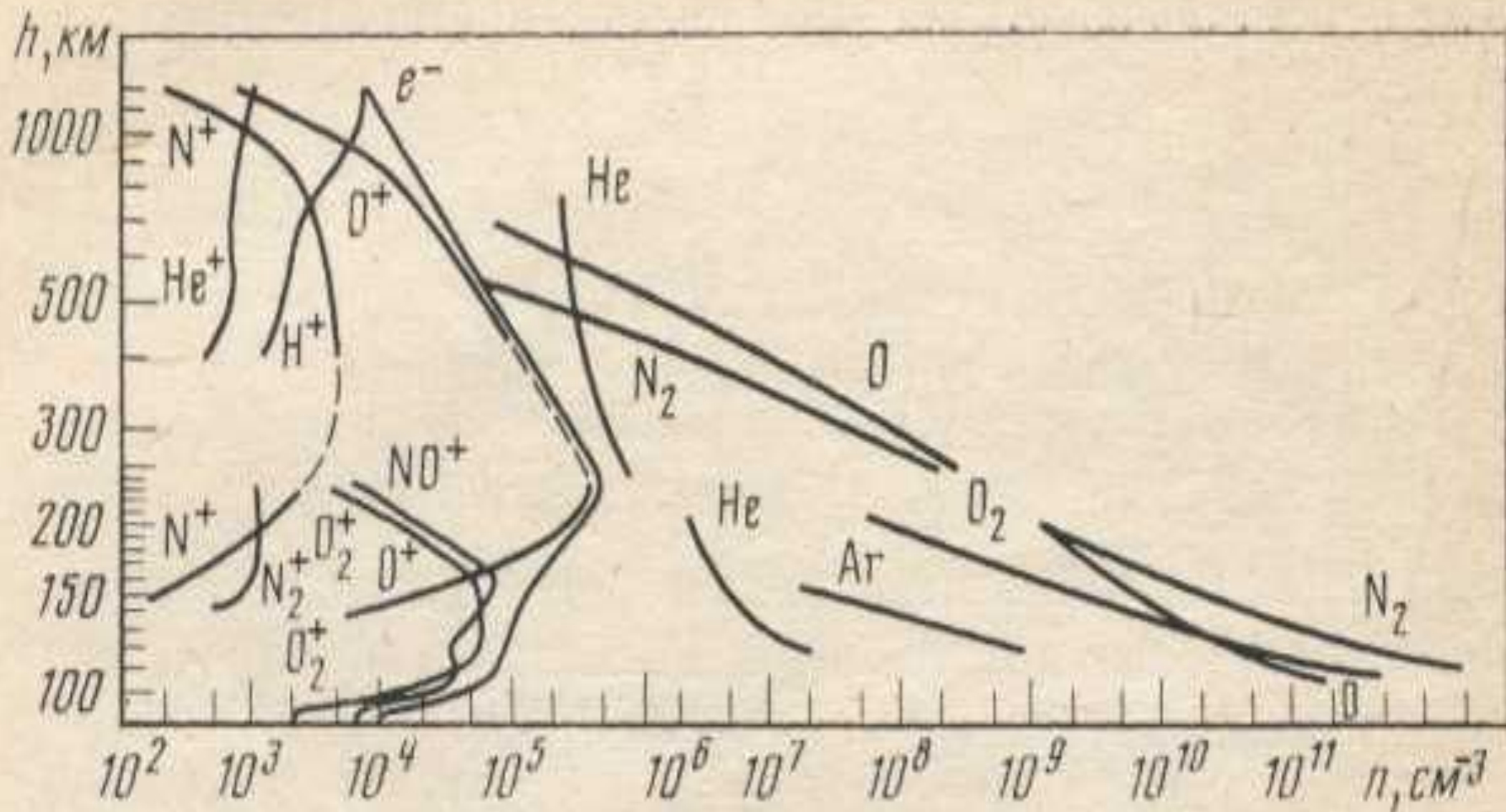
Молекула отдает избыточную энергию в результате столкновения и дезактивации:



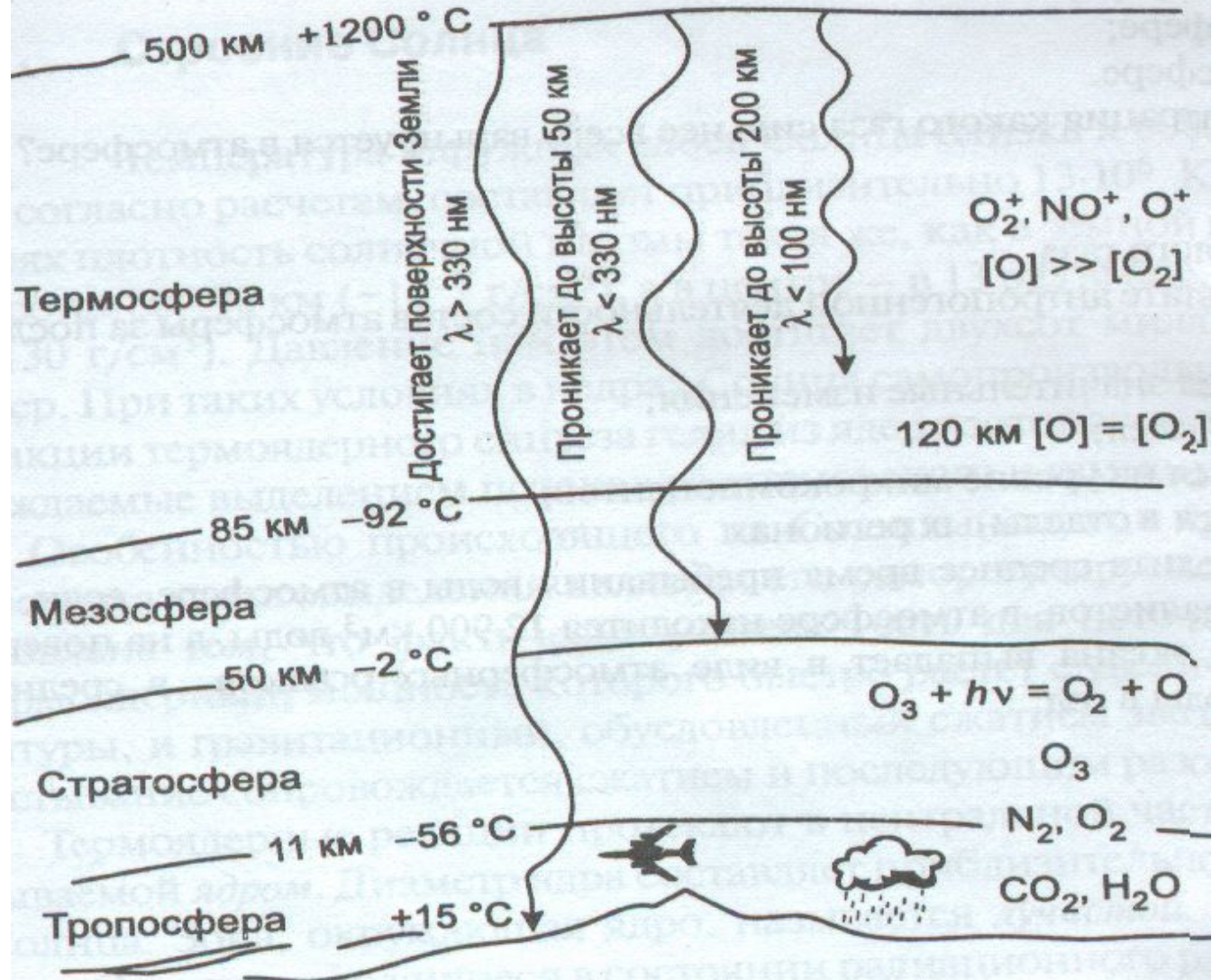
Молекула подвергается ионизации:



Изменение концентрации ионов в ионосфере Земли



Солнечное излучение



Строение атмосферы

Характеристика основных зон, выделяемых в атмосфере

Зона атмосферы	Температура, °С		Температурный градиент, °С/км	Нижняя и верхняя граница от уровня моря, км
	нижняя граница зоны	верхняя граница зоны		
Тропосфера	15	-56	-6,45	0-11
Стратосфера	-56	-2	+1,38	11-50
Мезосфера	-2	-92	-2,56	50-85
Термосфера	-92	1200	+3,11	85-500

□ Содержание озона в атмосфере в начале прошлого века начали измерять в специальных "единицах Добсона" (едД, DU).



□ еД - толщине слоя озона, собранного из всей атмосферы над наблюдателем.

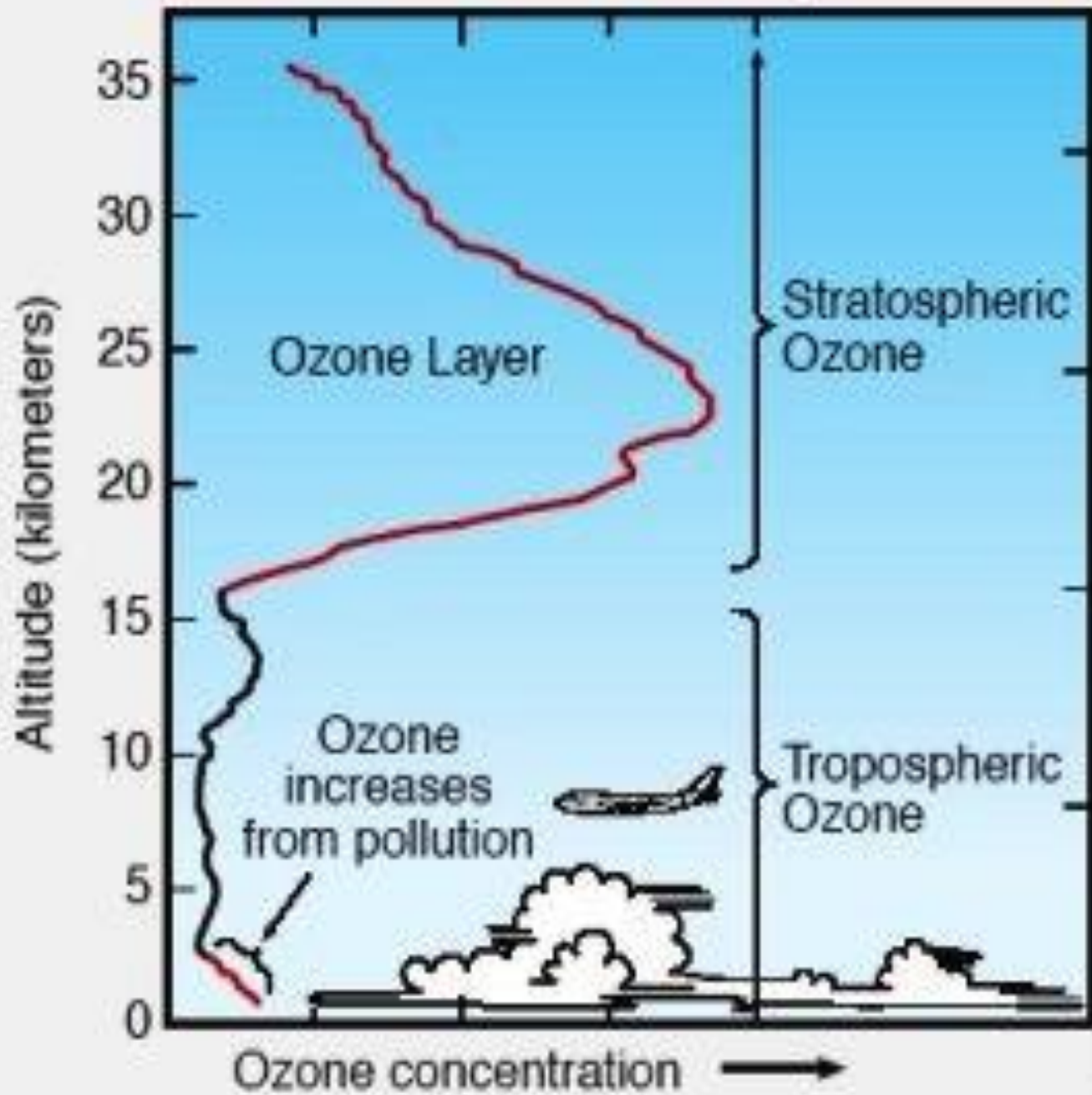
□ $1 \text{ еД} = 10^{-5} \text{ м.}$



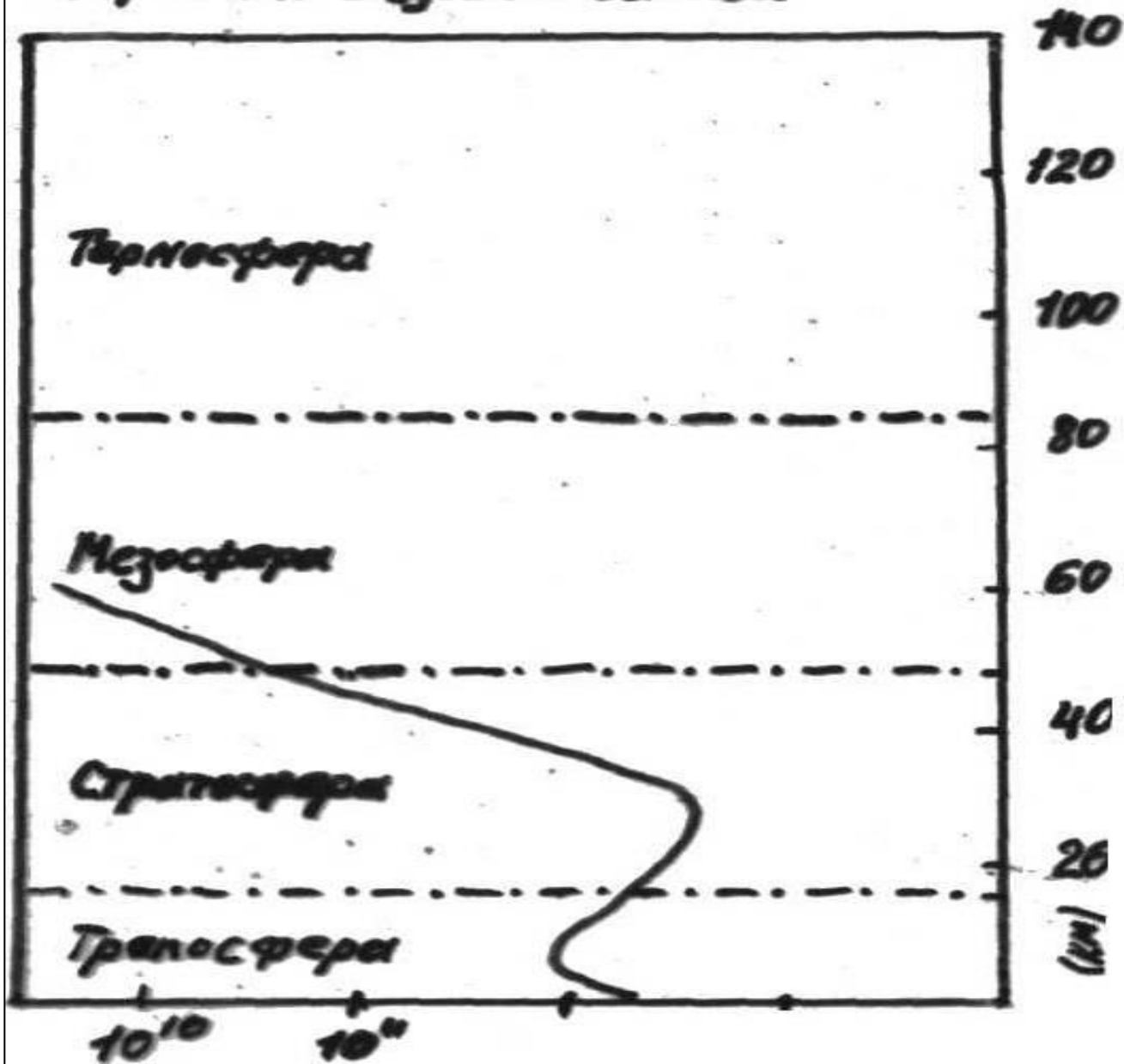
Среднее количество озона в атмосфере составляет 300 ЕД., что соответствует толщине слоя - 3 мм.

- Основная масса озона сосредоточена в слое 15 - 35 км
 - с максимумом концентрации в слое
 - 20 - 25 км
- Даже в самом озоновом слое только одна молекула из 100 000 является молекулой озона.

Ozone in the Atmosphere



Распределение озона с высотой



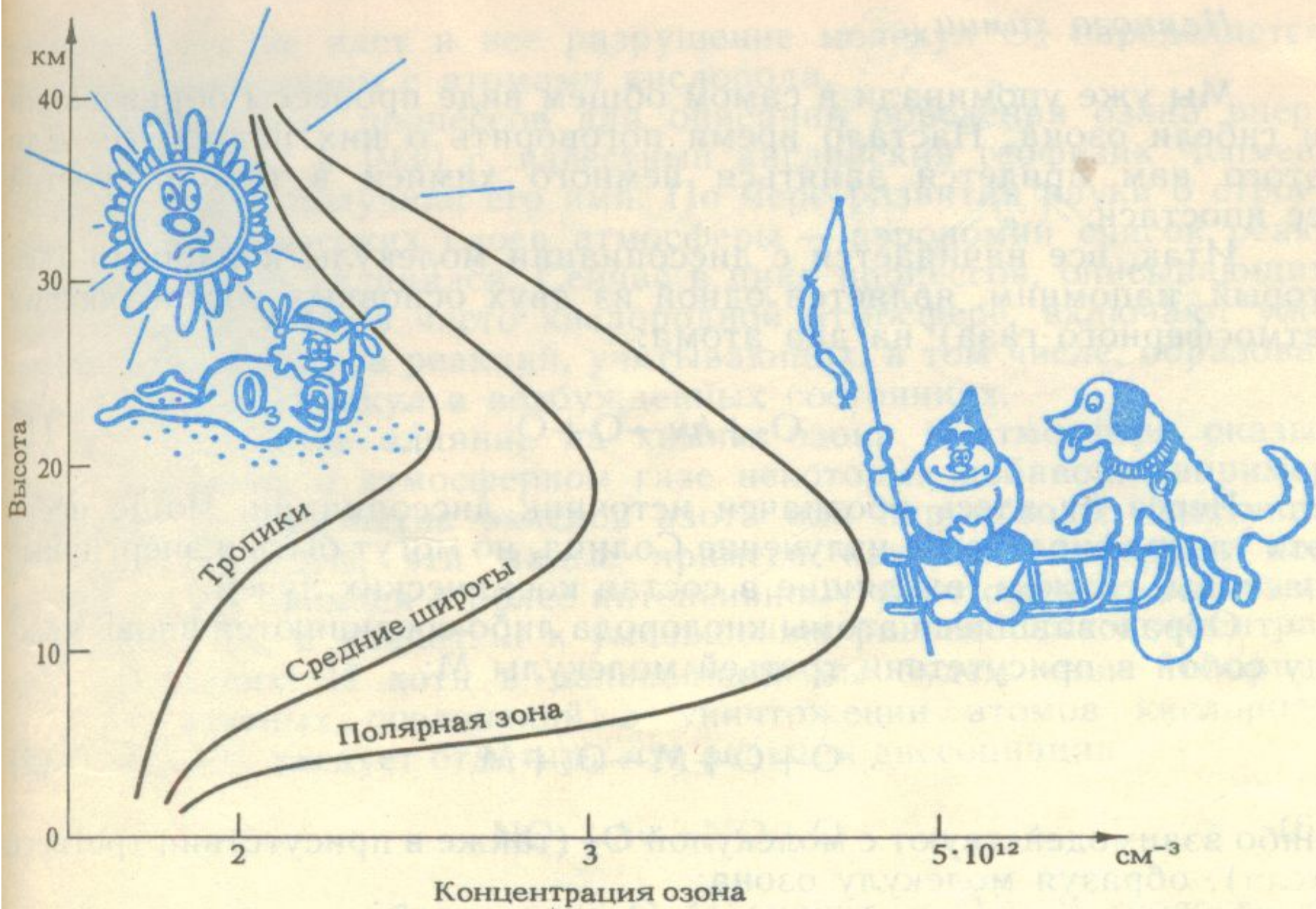
Озон (O_3) – аллотропная модификация кислорода.

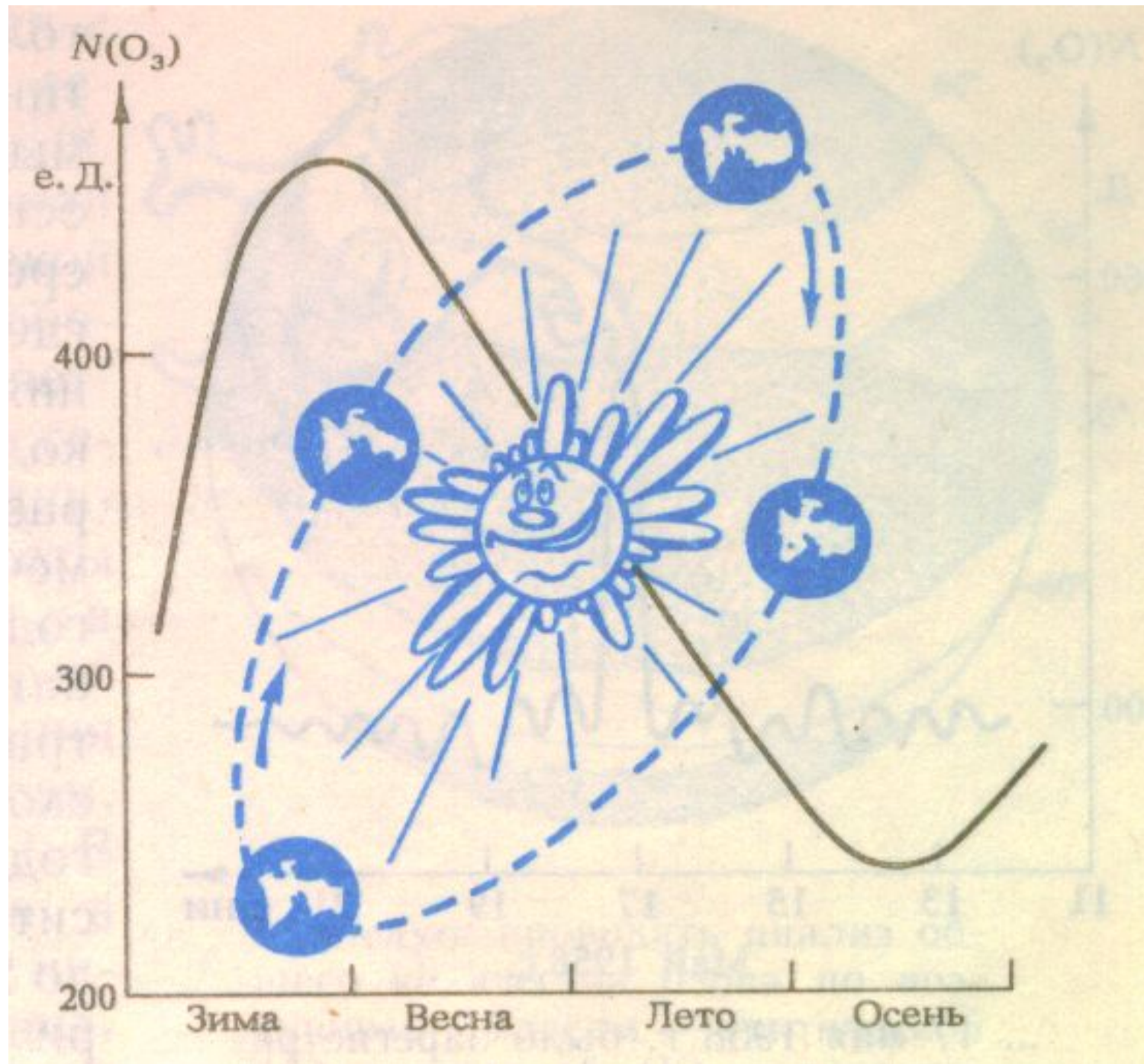
Общая масса озона в атмосфере оценивается примерно в 3,3 млрд. т.

Это высокотоксичный газ, токсичность его примерно на порядок превышает токсичность диоксида серы.

Поэтому дышать озоном нельзя, и его присутствие в воздухе тропосферы, даже в сравнительно небольших количествах, представляет опасность для всего живого.

Важной особенностью озона является его способность поглощать излучение:





Ультрафиолет – излучение с длиной волны $10 \leq \lambda \leq 400$ нм,

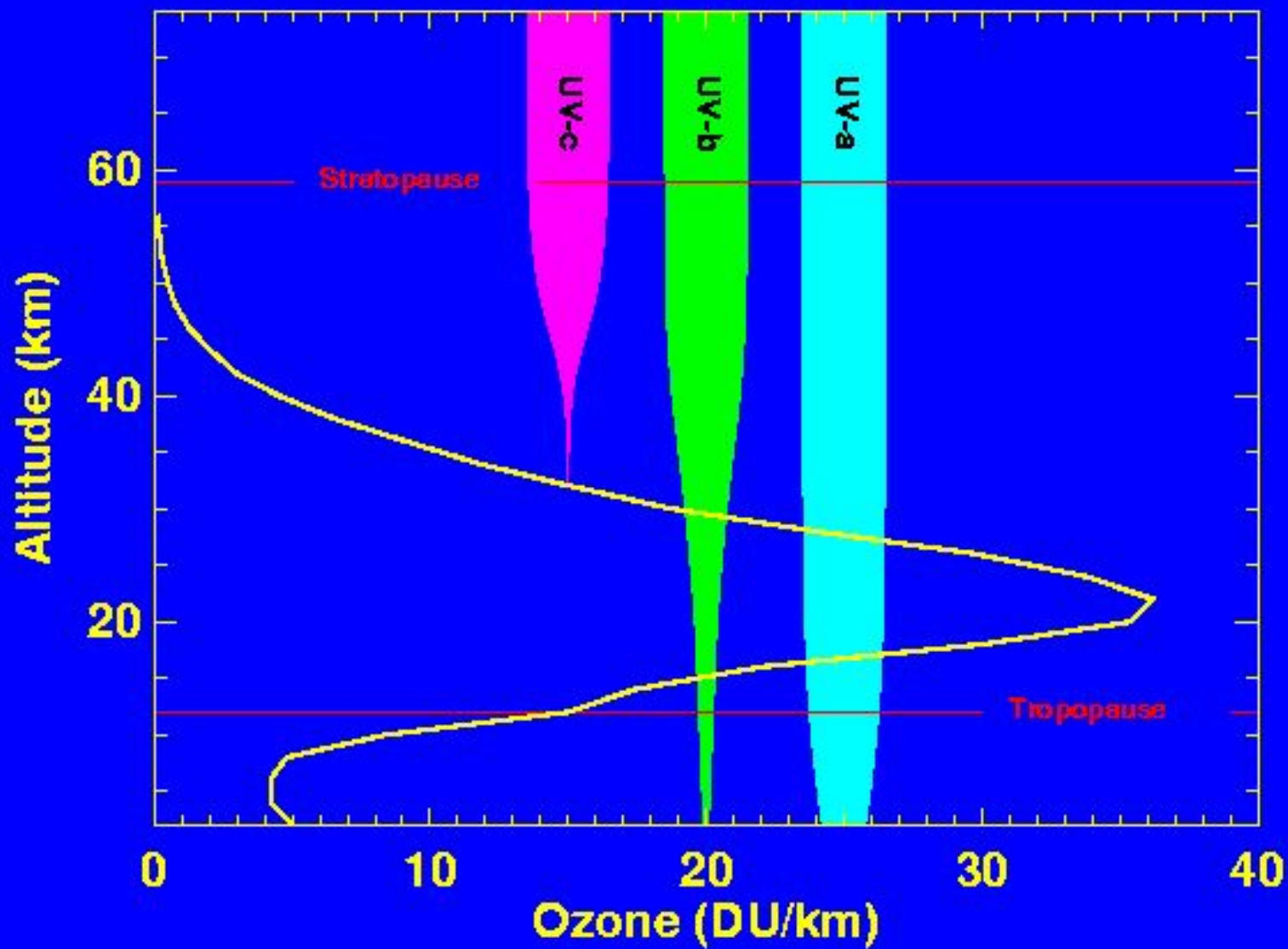
□ Ультрафиолет С с длиной волны $200 \leq \lambda$ - вакуумный, задерживается на высоте около 50 км

ультрафиолет В - излучение с длиной волны $200 \leq \lambda \leq 320$ нм,

ультрафиолет А – излучение с длиной волны $320 \leq \lambda \leq 400$ нм,

Строение клеток





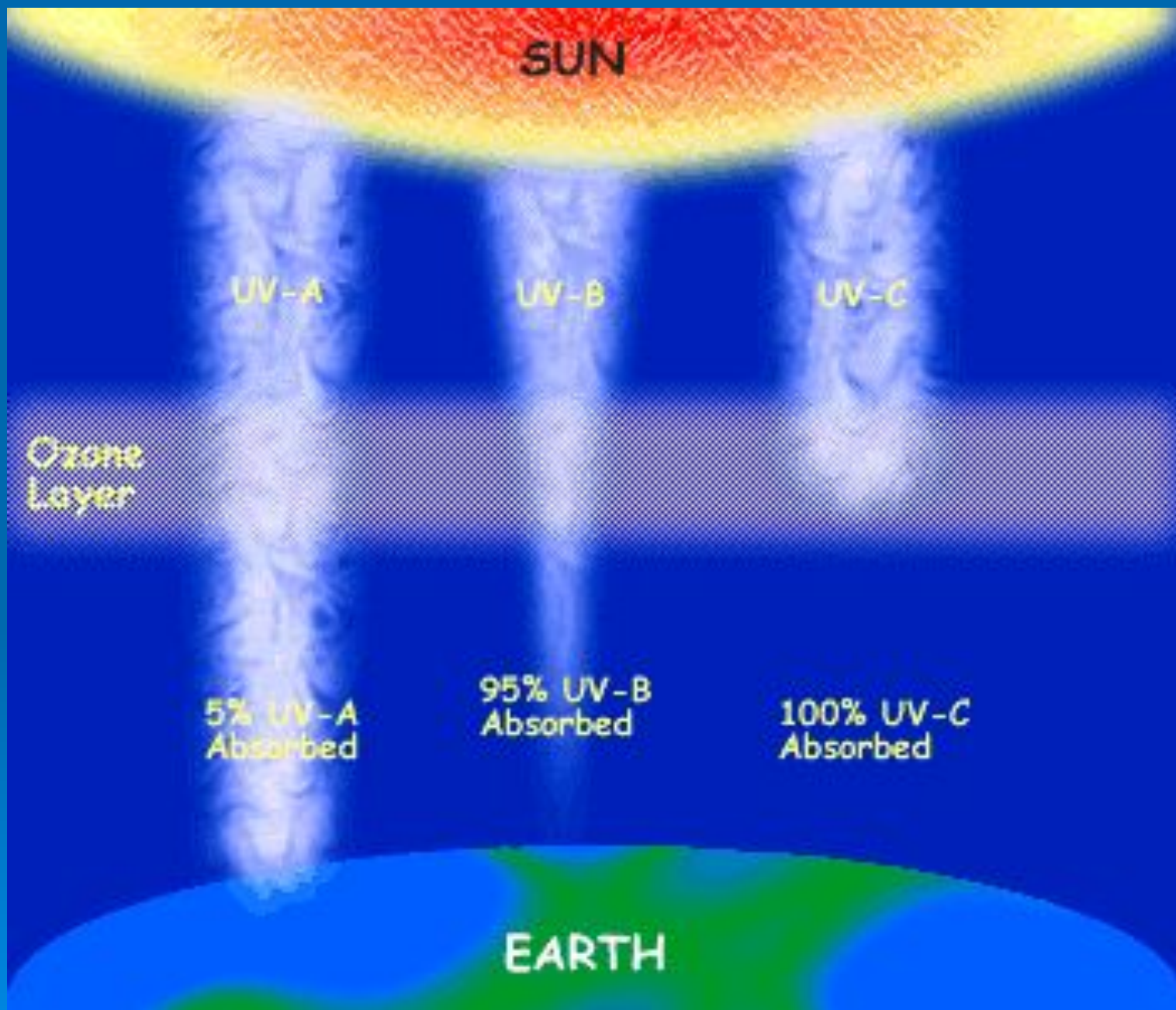
$$1 \text{ нм} = 10 \text{ \AA}$$

$$1 \text{ \AA} = 0,1 \text{ нм}$$

- Стратосферный озон поглощает ультрафиолетовое излучение в диапазоне волн 200–320 нм (UV-B)
- В результате при истощении озонового слоя возрастает именно UV-B излучение.

Уменьшение плотности озонового слоя на 10%

- (сегодняшняя ситуация) приводит к увеличению опасного UV-B излучения на 13%, что в свою очередь провоцирует рост числа заболеваний раком кожи разного типа теоретически на 20 – 30%.



UV-B излучение

- . составляет всего лишь 2% полного солнечного излучения, причём далеко не всё оно доходит до земной поверхности, однако именно это излучение определяет загар, вызывает рак кожи, ухудшение зрения.
- UV-B излучение повреждает молекулы ДНК, снижает скорость деления и, в конце концов, приводит к их гибели

- Для человечества важно и то, что повышение UV-B излучения пагубно для всего живого мира и прежде всего – океанического фитопланктона, который составляет начальное звено в природной цепи питания.



Свойства молекулы озона

- Энергия связи атомов в молекуле озона составляет 23, 9 ккал на моль, что в пять раз меньше, чем в молекуле кислорода.
- Это приводит к тому, что молекула озона разваливается под действием даже видимого солнечного излучения.

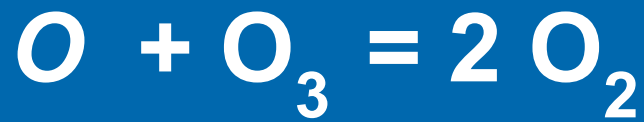
□ Озон в стратосфере образуется в результате фотохимической диссоциации молекулярного кислорода под воздействием солнечной радиации с длиной волны $h\lambda \leq 240 \text{ nm}$



□ где M - любая молекула (обычно азота или кислорода), уносящая из реакции избыток энергии.

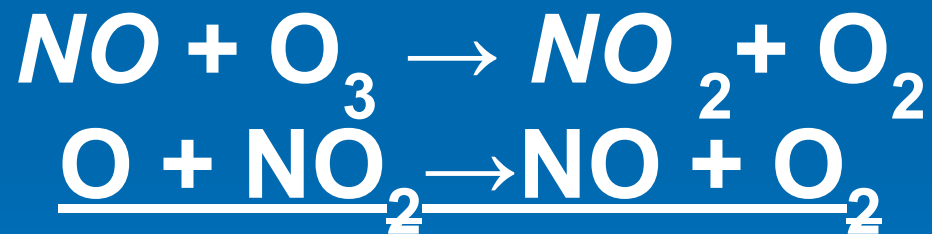
□ *Реакция была открыта в 1930 г. Сиднеем Чепманом*

Газолюбие озона



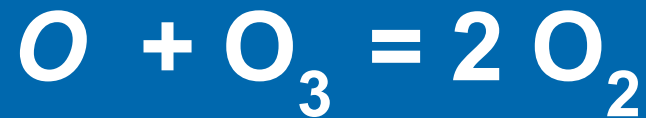
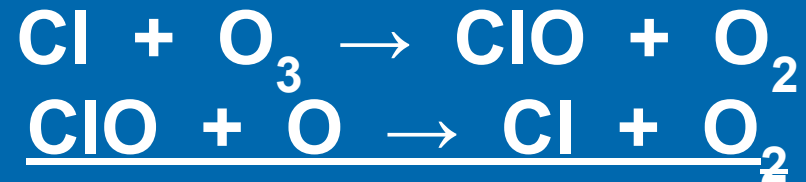
Циклические процессы разрушения озона

Азотный цикл



- Опасность представляют только образующиеся непосредственно в стратосфере оксид и диоксид азота.
- Из тропосферы они не доходят из-за малого срока жизни.
- Исключение гемеоксид азота N_2O

Хлорный цикл



Один атом хлора может разрушить 10^7 молекул озона.

На высоте около 25 км вследствие высокой интенсивности солнечной радиации происходит разрушение ХФУ (фреонов) с выделением атомов хлора (Cl) и молекул монооксида хлора (ClO), которые являются более сильными катализаторами процесса разрушения молекул озона, чем оксиды азота

Нобелевская премия по химии вручается с 1901 года

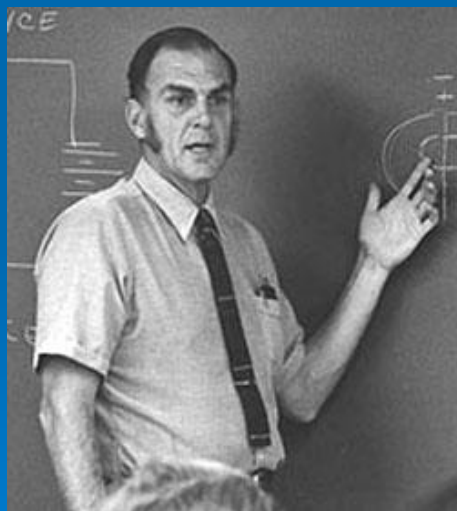


Нобелевская премия по химии, 1995

- «за работу по химии атмосферы, особенно в связи с образованием и разрушением озона».



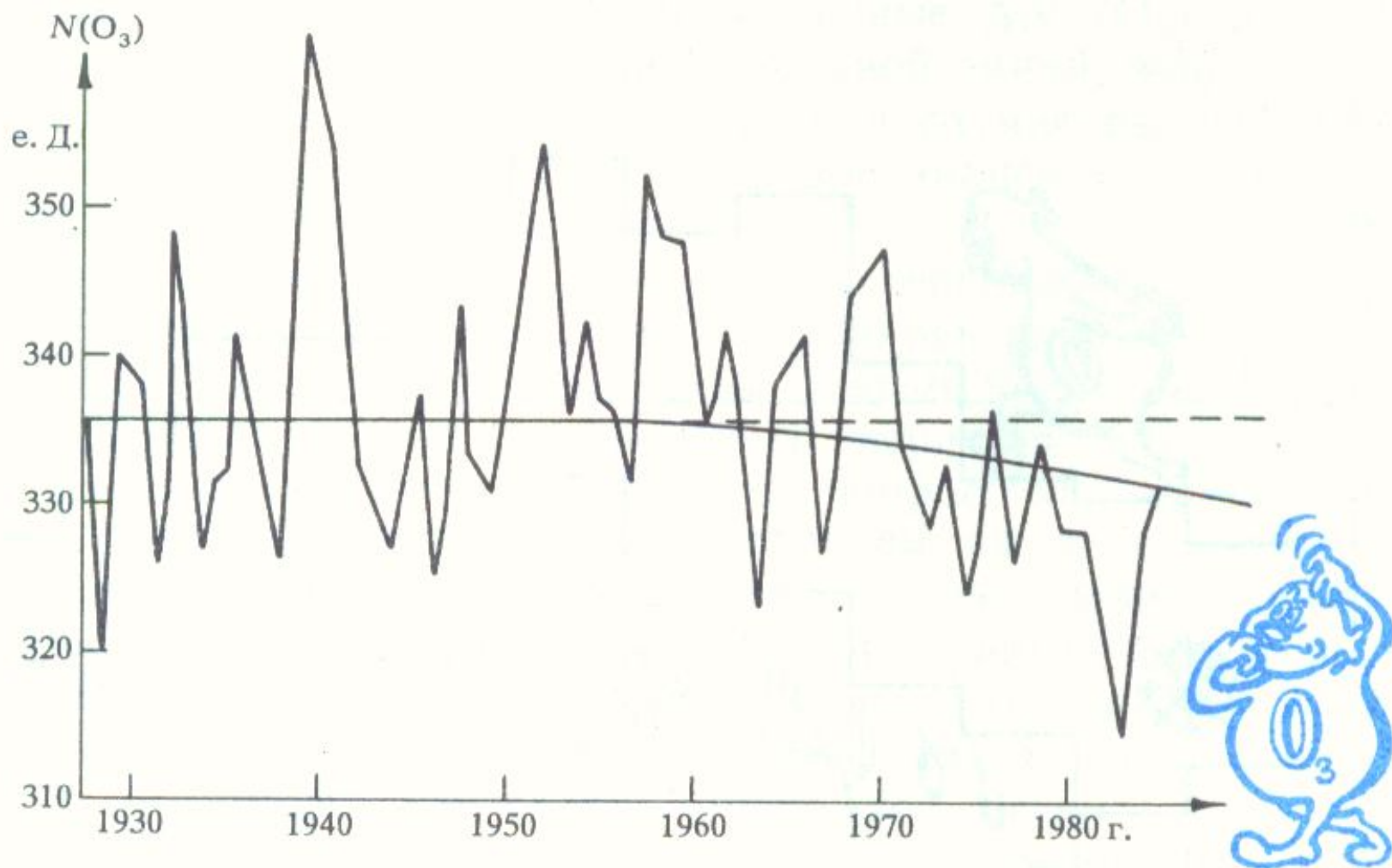
Марио Молина



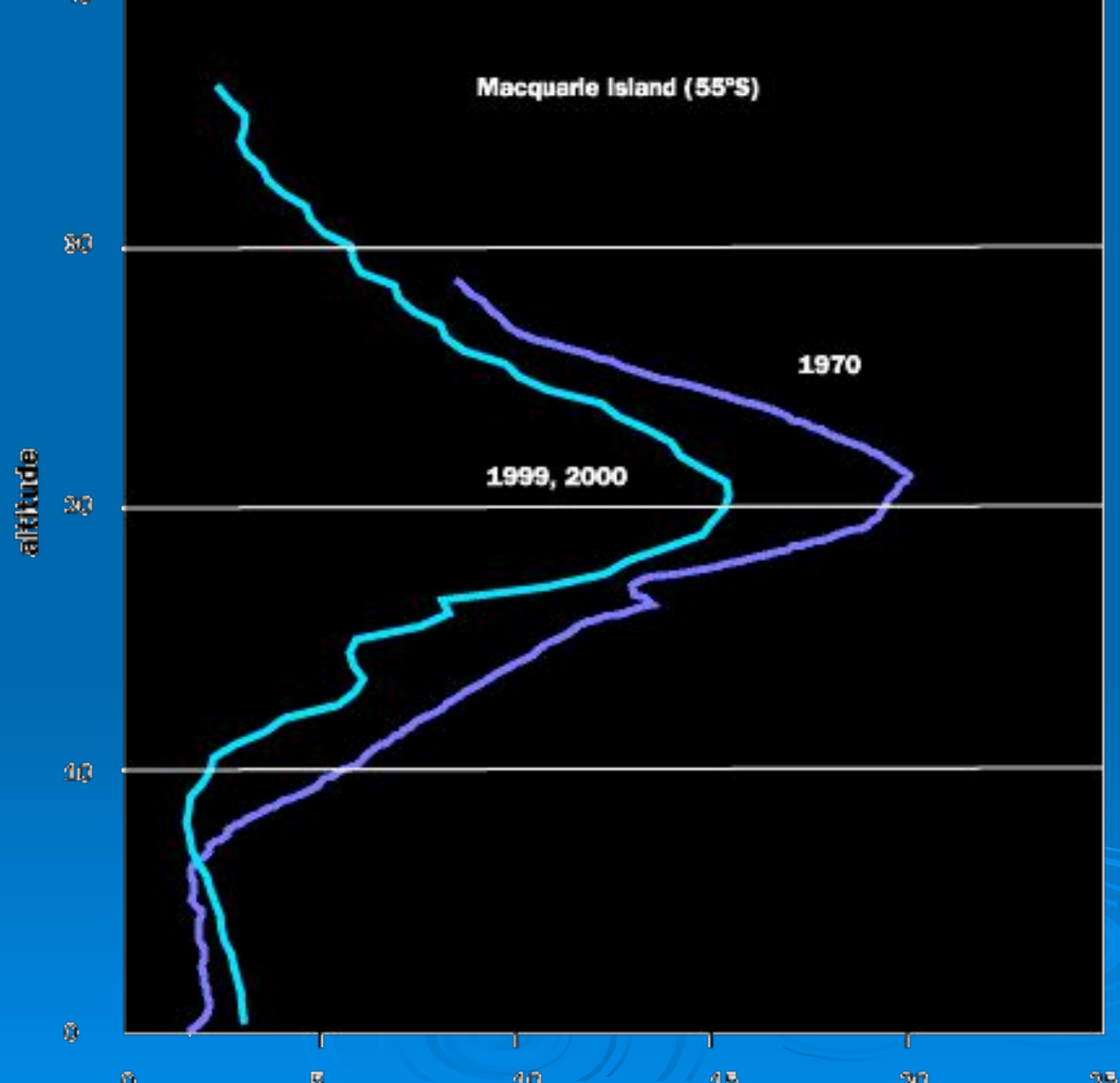
Шервуд Роуленд



Пауль Крутцен



... поиск уменьшения общего количества озона на несколько процентов приходится вести на фоне как регулярных, так и нерегулярных вариаций $N(O_3)$ на десятки процентов...



Механизм образования «ОЗОНОВЫХ ДЫР»

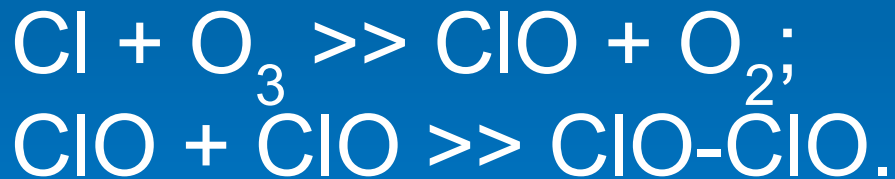
- Антарктида со всех сторон окружена океаном и ветры могут беспрепятственно циркулировать вокруг континента. Во время зимы вокруг Антарктиды возникает околополюсной вихрь - своеобразная воронка из ветров, которая собирает воздух над Антарктидой и не дает ему смешиваться с остальной атмосферой.

Механизм образования «ОЗОНОВЫХ ДЫР»

- В стратосфере при температуре ниже -100°C происходит конденсация азотной кислоты, появляющейся в результате взаимодействия окислов азота и воды. Образуются, так называемые, полярные стратосферные облака. Поверхность мельчайших кристаллов этих облаков катализирует реакции высвобождения хлора из фреонов, соляной кислоты и других галогенсодержащих веществ.

Механизм образования «ОЗОНОВЫХ ДЫР»

- В темноте антарктической зимы атомы хлора не сразу вступают в цепную реакцию по разрушению озона, а образуют димер оксида хлора.



Механизм образования «ОЗОНОВЫХ ДЫР»



Когда наступает весна, солнечная радиация разрушает накопившийся димер, хлор высвобождается и начинается цепная реакция разрушения озона. Постепенно околополярный вихрь рассеивается и обедненный озоном воздух перемешивается с нормальным - концентрация озона опять повышается.

Использование ХФУ(хлорфторуглеродов)

- охладители в холодильных установках и кондиционерах.
- для производства поролонов и пенопластов - материалов, широко используемых во многих потребительских товарах, начиная от одноразовой пенопластовой посуды и заканчивая изоляционными материалами.
- в баллонах для распыления аэрозолей
- для промывания электрооборудования.

Озоноразрушающий потенциал некоторых веществ (CFC обозначает «хлорфтороуглерод»):

	Разрушающий потенциал	Продолжительность жизни
	(усл.ед)	(лет)
CFC 11	1,00	75
CFC 12	1,00	111
CFC 114	1,00	185
CFC 115	0,60	380
Метилхлороформ	0,10	7
Четыреххлористый углерод	1,06	50
Halon 1211	3,00	25
Halon 1301	10,00	110
Halon 2402	6,00	Не известно

В 1987 года представители 24 стран в Монреале подписали соглашение, по которому обязались сократить вдвое использование озоноразрушающих ХФУ к 1999-му году. Однако в связи с ухудшающейся ситуацией в 1990-м году в Лондоне были приняты поправки к Монреальскому протоколу.

Согласно Лондонским поправкам в список регулируемых ХФУ вошли еще 10 веществ и было принято решение прекратить использование ХФУ, галогенов и четыреххлористого углерода к 2000-х тысячному, а метилхлороформа - к 2005-му году

В Монреале была принята система, по которой озоноразрушающие вещества подразделялись по следующим критериям:

- способность разрушать озон
- продолжительность их жизни

Потребление хлорфторуглеродов, тысяч тонн озоноразрушающего потенциала

