

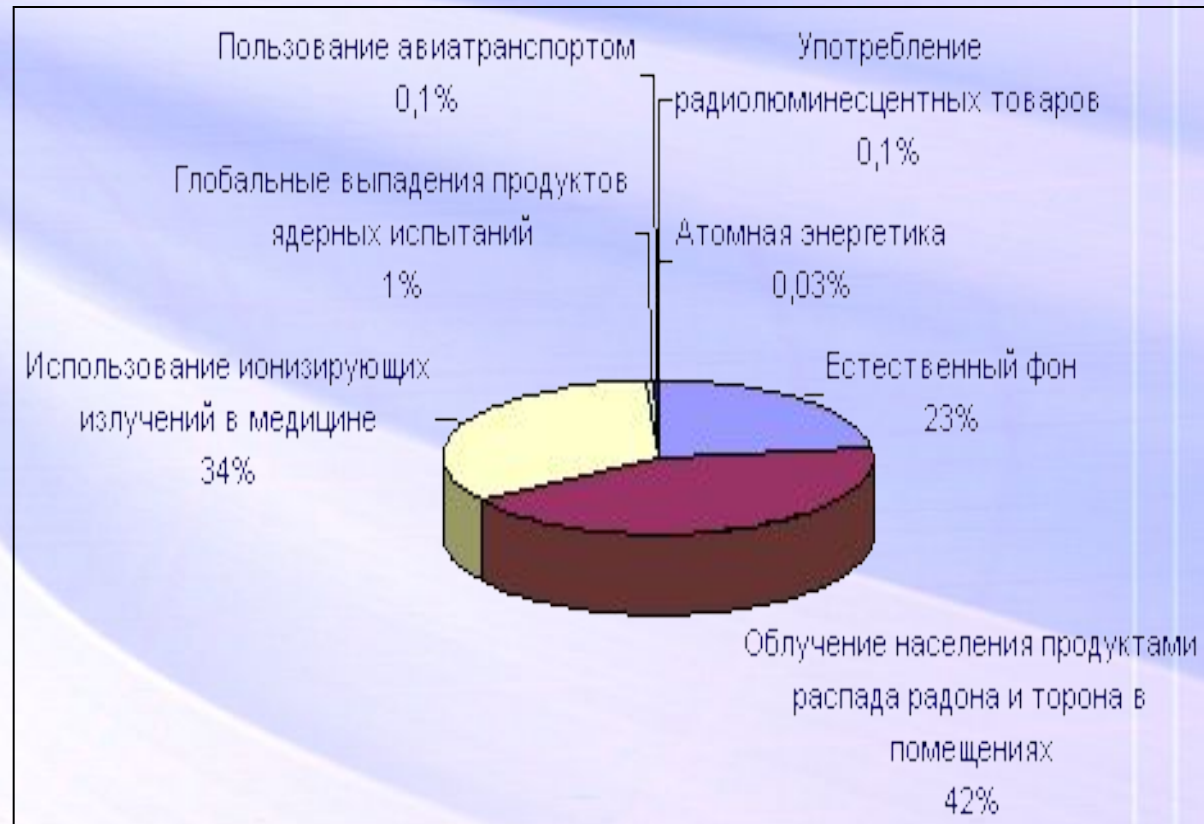


Естественная радиоактивность



➤ **Все живое на Земле подвержено воздействию ионизирующего излучения, т.е. естественного радиационного фона Земли.**

➤ **Человек в естественных условиях облучается от источников как внешних, так и внутренних.**

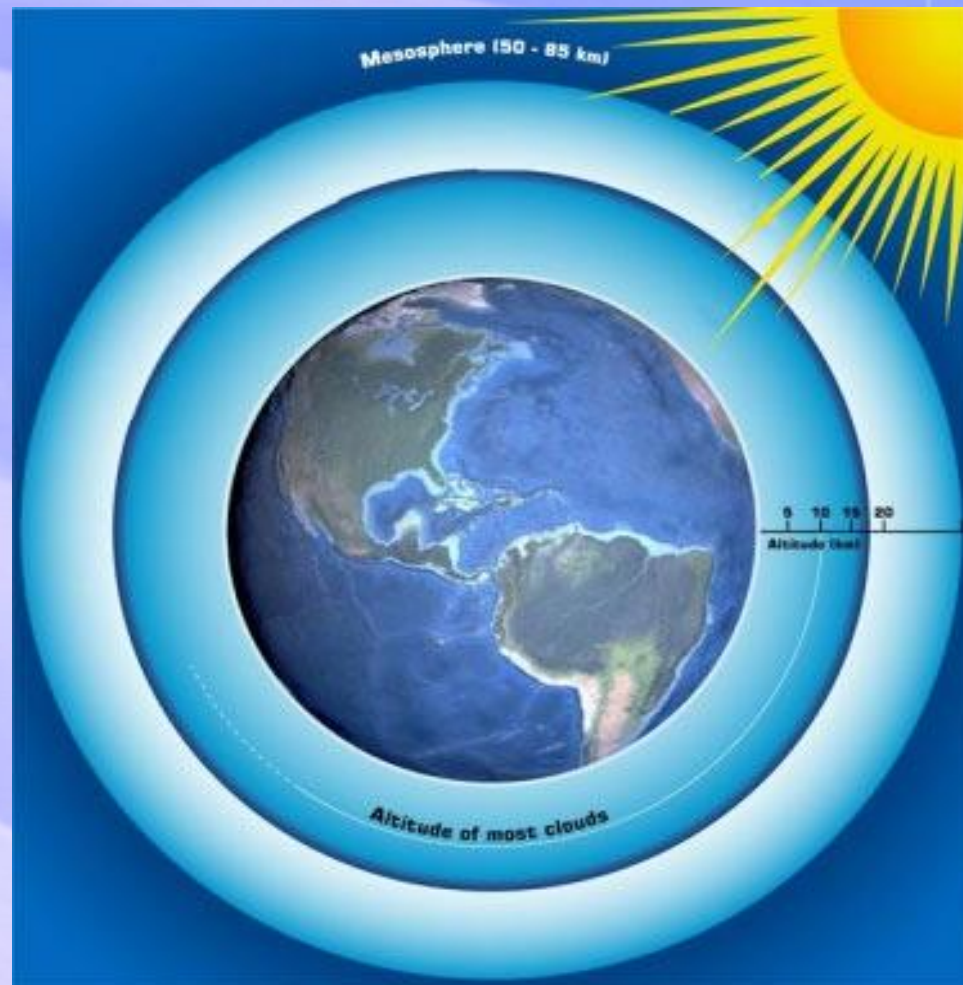


**Сравнительное воздействие на человека различных источников радиации.
А.Г.Зеленков, 1990**

★ К источникам внешнего облучения относят космическое излучение, образующееся при звездных взрывах в Галактике и солнечных вспышках.



- **Интенсивность космического излучения меняется с географической широтой и с высотой над уровнем моря: на экваторе она на 10% ниже, чем в умеренных широтах.**
- **Чем выше над уровнем моря, тем меньше защитные слои воздуха и сильнее облучение.**



Атмосфера защищает поверхность Земли от солнечной радиации

Другим источником внешнего облучения являются радиоактивные вещества, находящиеся в поверхностном слое земной коры.

В природе существует ок. 50 естественных радиоактивных изотопов (радионуклидов) различных элементов.

Таблица полураспада некоторых радионуклидов природного (естественного) и искусственного происхождения

| Естественный радионуклид | Период полураспада |
|--------------------------|--------------------|
| Углерод – 14 | 5730 лет |
| Калий – 40 | 1,2 миллиарда лет |
| Радон – 222 | 3,8 дня |
| Радий – 226 | 1600 лет |
| Уран – 235 | 800 миллионов лет |
| Уран – 238 | 4,5 миллиарда лет |

| Искусственный радионуклид | Период полураспада |
|---------------------------|--------------------|
| Стронций – 90 | 28 лет |
| Йод – 131 | 8 дней |
| Цезий – 134 | 2 года |
| Цезий – 137 | 29,7 лет |
| Плутоний – 239 | 24000 лет |

Группы радиационной опасности (токсичности) радионуклидов

| А | Б | В | Г |
|--|---|---|---|
| Особо высокая токсичность | Высокая токсичность | Средняя токсичность | Наименьшая токсичность |
| Свинец – 210 Торий – 230 Плутоний – 238 и др. | Уран – 235 Йод – 131 Стронций – 90 и др. | Цезий – 134 Натрий – 22 Кальций – 45 и др. | Углерод – 14 Железо – 55 Хром – 51 и др. |

➤ **За год в результате естественного радиационного распада, происходящего в земной коре, в окружающую среду попадает столько же радионуклидов, сколько при взрыве атомной бомбы, по мощности равной той что уничтожила Хиросиму.**



Хиросима, сожжённая дотла

➤ В большинстве районов Земли естественный радиационный фон составляет 4-12 мкР/ч.

➤ Годовая доза облучения в этих районах составляет 30-100 мбэр(0,03-0,1 бэр)

Вклад различных источников радиации в среднюю дозу облучения человека



➤ **Исследования естественного радиационного фона показали, что доза излучения, которой подвергается человек и все живое зависит от:**

➤ **местности, в которой он живет;**

➤ **воды, которую он пьет;**

➤ **материалов, из которых построен его дом.**



➤ Если дом
деревянный –
уровень
радиоактивности в
нем в среднем
такой же, как в
лесу, в поле (50
мрад в год)

➤ Если кирпичный,
каменный,
бетонный, то в
зависимости от
материала – от 80
до 170 мрад в год.



➤ На Земле существует 5 мест, где естественный радиационный фон существенно повышен

➤ Это Франция, Бразилия, Индия, Египет, остров Ниуэ в Тихом океане.



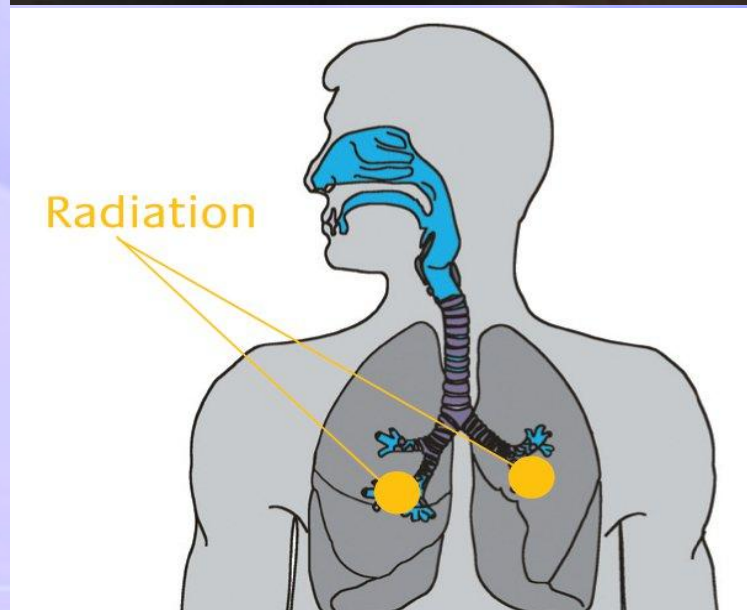
➤ **Население, проживающее в этих районах, тщательно обследовалось, однако никакой связи между повышенным фоном уровня радиации и ростом биологических нарушений не обнаружено.**

➤ **Это означает, что человеческий организм достаточно устойчив к радиационному воздействию при уровне доз 0,1-1 бэр в год, или 7-70бэр за всю жизнь.**



Источником внутреннего облучения для человека являются изотопы, попадающие в организм с продуктами питания, водой и воздухом.

- **Радионуклиды попадают в организм главным образом через легкие и желудочно-кишечный тракт.**
- **Неповрежденная кожа является непреодолимым барьером для большинства из них.**
- **Растворимые же нуклиды всасываются через повреждения кожи.**



Из многих естественных источников радиации, встречающихся в окружающей среде, наиболее опасен радон-222, радиоактивный газ без цвета, вкуса и запаха, образующийся при распаде урана-238.

➤ Радон и торон(изотоп радона-222) с другими продуктами распада урана-238 ответственны за $\frac{1}{2}$ - $\frac{3}{4}$ годовой индивидуальной эффективной дозы облучения человека от всех естественных источников радиации.



➤ «Беспощадный убийца, незаметно проникающий в наши дома, газ-убийца, крадущийся из-под земли...» - писали зарубежные газеты о природном радиоактивном газе радоне.



Тест-комплект для определения уровня содержания радона

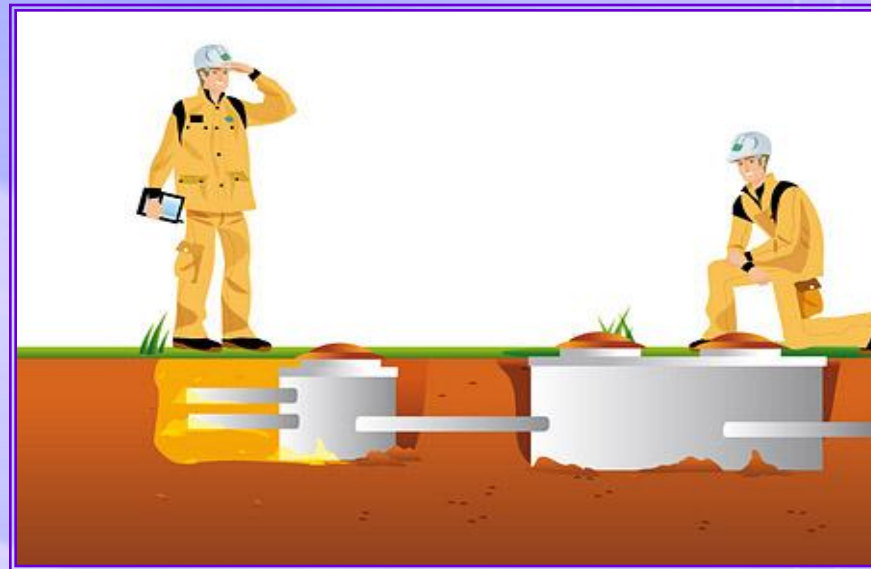
Газ радон – вторая после курения причина рака

легкого, выяснили румынские и испанские ученые.

Этот радиоактивный газ выделяется из почвы, его максимальная концентрация наблюдается в подвалах и нижних этажах зданий.

Ученые обследовали 91 дом в пригороде Мадрида и нескольких населенных пунктах Румынии и обнаружили, что предельно допустимая концентрация радиоактивного газа (ПДК) превышена почти в половине помещений.

Затем исследователи сравнили заболеваемость раком легкого в регионах с различной концентрацией радона. Оказалось, что она выше в тех районах, где из почвы выделяется особенно много газа.

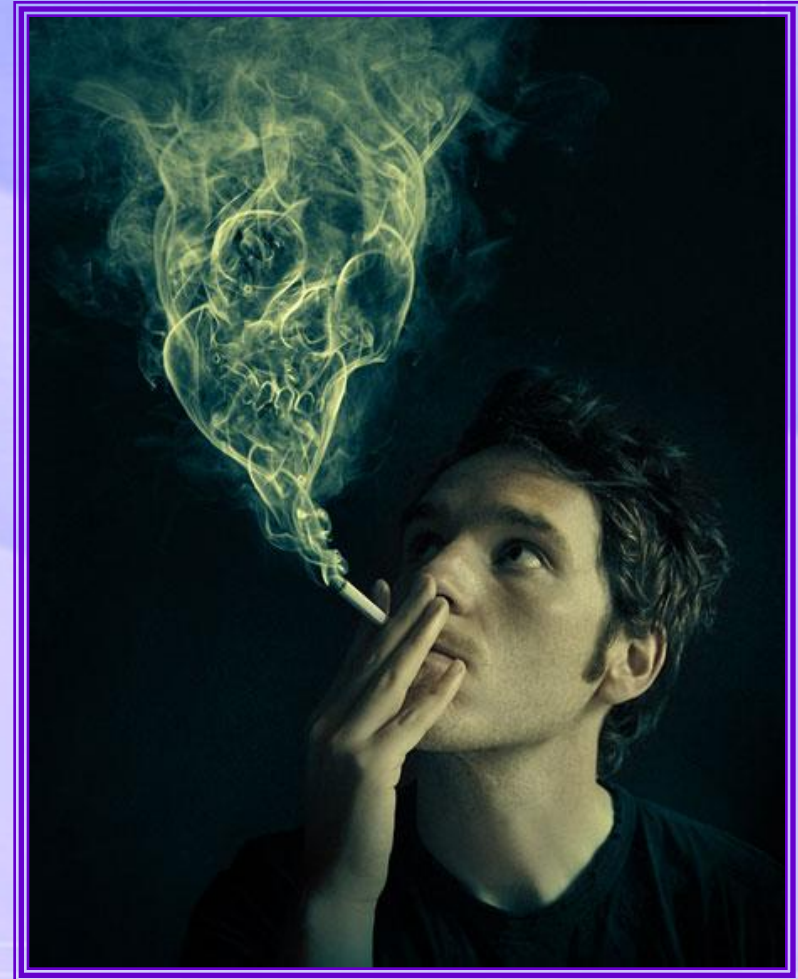


- **Значительно уменьшить воздействие радона можно постоянной хорошей вентиляцией помещений.**
- **Чаще их проветривайте, особенно зимой.**





➤ **Курящим необходимо помнить о том, что сочетание радона и сигаретного дыма значительно увеличивает вероятность рака легких.**



Использованные ресурсы:

- Основы безопасности жизнедеятельности:8кл.: учеб. Для общеобразоват. Учреждений/ М.П. Фролов, Е.Н. Литвинов, А.Т. Смирнов и др.; под ред. Ю.Л. Воробьева.-2-е изд.,испр. и доп. М.:АСТ: Астрель,2007
- <http://www.zdr.ru/news/2009/10/05/gaz-radon-vtoraja-prichina-raka-legkogo/for-print.html>
- <http://photoshop-masteru.ru/tag/dyimnyiy-obraz/>
- <http://www.uzy.ru/index/page8/>
- http://www.russianalliance.com/index.php?option=com_content&view=article&id=1522:2010-12-02-03-56-00&catid=50:2010-01-16-16-24-17&Itemid=112
- <http://soymino.wordpress.com/tag/salud/>
- <http://www.oknaidveri.ru/?page=archivnews&id=5878>
- http://www.ekradon.ru/Risk_ot_Radona.html



Домашнее задание: п. 4.3,
вопросы и задания на стр.98

Спасибо!