«БЕЗОПАСНОСТЬ ЖИЗНЕДЕЯТЕЛЬНОСТИ ЧЕЛОВЕКА (БЖЧ)

Кирвель Павел Иванович,

Кандидат географических наук, доцент кафедры экологии БГУИР (ауд. 610, 2 корпуса) E-mail: pavelkirviel@yandex.by



Физическая природа источников радиационной опасности для человека и природной среды

План занятия:

- 1. Чрезвычайные ситуации (ЧС), их виды и особенности.
- 2. Классификация ЧС.
- 3. Характеристика ядра: заряд, размеры и масса, ядерная сила и ядерная реакция.
- 4. Радиоактивность, виды распадов радиоактивных ядер и их характеристика. Цепная реакция деления тяжелых ядер.
- 5. Активность радионуклидов и единицы ее измерения.
- 6. Естественные и искусственные источники радиации.
- 7. Понятие о ядерном реакторе и принципе его работы Разработчик: преп. каф. экологии Кирвель П.И.

Чрезвычайная ситуация (ЧС) — обстановка на определенной территории, сложившаяся в результате аварии, опасного природного явления, катастрофы, стихийного или иного бедствия, которые могут повлечь или повлекли за собой человеческие жертвы, ущерб здоровью людей или окружающей природной среде, значительные материальные потери и при пени условий жизнедеятельности людей. опасность, которая при сослённых условиях реализуется в события усложая эсизни и золютью человека.









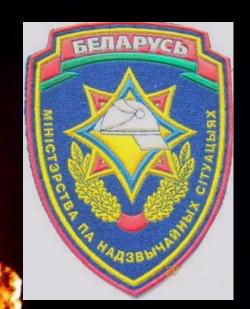
Опасность — это пность тех или иных событий, которые могут при войти и оказать отрицательное воздействие на жизнедеятельность людей и функционирование экономики.



Разработчик: преп. каф. экологии Кирвель П.И.

- Виды ЧС:
- стихийные бедствия;
- техногенные катастрофы;
- антропогенные и экологические кат
- социально-пол

конфл. ы



физическую сущность

движущие силы

Каждая ЧС имеет:

причины возникновения

особенности воздействия на человека

Стихийные бедствия — опасные природные явления и процессы, имеющие чрезвычайный характер и приводящие не только к нарушению повседневного уклада жизни людей, но и к человеческим жертвам и уничтожению материальных ценностей.

- Виды:
- землетрясения;
- наводнения;
- извержения вулканов;
- оползни;
- ураганы;
- смерчи;
- лесные и торфяные пожарт
- снежные заносы и лавины
- засухи;
- длительные проливные д
- сильные устойчивые мо
- массовое распространение редителей в сельском и лесном хозяйстве.

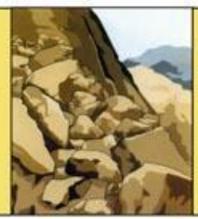
В результате стихийных бедствий страдает экономика, уничтожаются материальные ценности и гибнут люди.



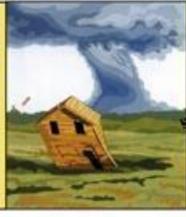
Классификация чрезвычайных ситуаций природного характера



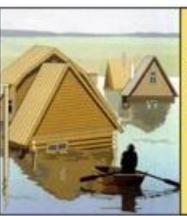
Геофизические опасные явления (землетрясения, извержения вулканов)



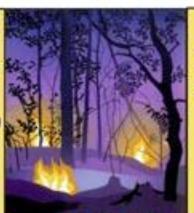
Геологические опасные явления (оползни, сели, обвалы, лавины и т.п.)



Метеорологические опасные явления (ураганы, бури, смерчи, шквалы, засуха, заморозки и т.п.)



Гидропогические опасные явления (цунами, наводнения, заторы, зажоры, ветровые нагоны)



Природные пожары (лесные, торфяные)



Массовые инфекционные заболевания людей, сельскохозяйственных животных и растений

ОПОВЕЩЕНИЕ



ТЕЛЕВИЗОРЫ











РАДИОПРИЕМНИКИ

ТЕЛЕФОНЫ

СРЕДСТВА

Техногенные катастрофы – внезапный выход из строя машин и механизмов, сопровождающийся нарушениями производственного процесса, а также взрывами, пожарами, радиоактивным, химическим и биологическим заражением территории.

- К техногенным катастрофам относятся: аварии на промы объектах, на железнод род автомобильном, водно транспорте, в результа образуются пожары и опасность радиоакти чол химического и биологического заражения местности.
- Характер последствий катастроф зависит от масштабов и особенност предприятия.



Техногенные катастрофы могут быть следствием внешних факторов, в т.ч. стихийных бедствий, а также в результате дефектов сооружения. Однако наиболее частыми причинами являются нарушение технологического процесса и правил техники безопасности.

Чрезвычайные ситуации техногенного характера

Транспортные аварии

Аварии с выбросом биологически опасных веществ

> Аварии на очистных сооружениях

Пожары и взрывы

Внезапное обрушение зданий и сооружений

Гидродинамические аварии



















Аварии с выбросом химически опасных веществ

Аварии с выбросом радиоактивных веществ

Аварии на энергетических системах

Аварии на коммунальных системах жизнеобеспечения

ОСНОВНЫЕ ПРИЧИНЫ ВОЗНИКНОВЕНИЯ ТЕХНОГЕННЫХ ОПАСНОСТЕЙ

- нерациональное размещение потенциально опасных объектов производственного назначения, хозяйственной и социальной инфраструктуры;
- технологическая отсталость производства, низкие темпы внедрения ресурсоэнергосберегающих и других технически совершенных и безопасных технологий;
 - износ средств производства, достигающий в ряде случаев предаварийного уровня;
- увеличение объемов транспортировки, хранения, использования опасных или вредных веществ и материалов;
- снижение профессионального уровня работников, культуры труда, уход квалифицированных специалистов из производства, проектно-конструкторской службы, прикладной науки;
- низкая ответственность должностных лиц, снижение уровня производственной и технологической дисциплины;
- недостаточность контроля за состоянием потенциально опасных объектов; ненадежность системы контроля за опасными или вредными факторами;
- снижение уровня техники безопасности на производстве, транспорте, в энергетике, сельском хозяйстве;
 - отсутствие нормативно-правовой базы страхования техногенных рисков.

Антропогенные катастрофы — качественное изменение биосферы, вызванное деятельностью человека и оказывающее вредное воздействие на людей, животных и растительный мир.

- Виды антропогенных катастроф:
- загрязнение почвы тяжён металлами (свинец, ртуть, хром
- загрязнение атмос(вы мическими материалами;
- разрушение озонового слоя;
- загрязнение водных рес псов

Социально-политические конфликтиострая форма разре и противоречий между государствами с применением современных средств поражения.







Классисрикация ЧС

Признаки ЧС

по количество пострадавших

по материальному ущербу

распространению поражающих факторов

По сфере возникновения.

По ведомственной принадлежности.

По масштабу последствий.

Сфера возникновения







Классификация ЧС

По скорости распространения:

- Внезапные (землетрясения и взрывы)
- Стремительные (пожары и аварии с выбросом ядовитых веществ)
- Плавные (засухи, эпидемии и загрязнения почвы)



Локальные ЧС ограничиваются пределами объекта народного хозяйства.

<mark>Местине ЧС распространяются в пределах</mark> населённого пункта или крупного города.

Региональные ЧС ограничиваются пределом области или экономического района.

- Национальные ЧС охватывают государство.

Глобальные ЧС выходят за пределы одной страны и распространяются на другие государства.

ЧРЕЗВЫЧАЙНЫЕ СИТУАЦИИ, ХАРАКТЕРНЫЕ И НАИБОЛЕЕ ВЕРОЯТНЫЕ ДЛЯ РЕСПУБЛИКИ БЕЛАРУСЬ

Наиболее вероятными чрезвычайными ситуациями для Республики Беларусь являются следующие.

- 1. ЧС техногенного характера:
- аварии с выбросом (выливом) сильнодействующих ядовитых веществ (СДЯВ);
- пожары, взрывы на хозяйственных объектах;
- транспортные аварии и катастрофы;
- гидродинамические аварии;
- аварии на коммунальных системах жизнеобеспечения;
- аварии на очистных сооружениях;
- аварии в электроэнергетических системах.
- 2. ЧС природного характера:
- метеорологические явления (бури, ураганы, засухи, сильные снегопады, ливневые дожди и др.);
- гидрологические явления (наводнения, паводки, заторы льдов на реках);
- природные пожары в лесах и на торфяниках.

НАИБОЛЕЕ ВЕРОЯТНЫЕ ЧРЕЗВЫЧАЙНЫЕ СИТУАЦИИ ДЛЯ РЕСПУБЛИКИ БЕЛАРУСЬ

- 3. ЧС биологического характера:
- инфекционные заболевания людей (эпидемии);
- инфекционные заболевания сельскохозяйственных животных (эпизоотии);
- поражения сельскохозяйственных растений болезнями или вредителями (эпифитотии).
- 4. ЧС экологического характера:
- изменение суши (например, осушение Полесья);
- просадка земной поверхности в связи с выработкой недр;
- превышение предельно допустимых концентраций (ПДК) вредных примесей в атмосфере (для г. Минска: выбросы автотранспорта составляют более 125 тыс. т в год, в воздухе повышено содержание формальдегида, аммиака, бензапирена), а также предельно допустимых уровней (ПДУ) городского шума;
- изменение водной среды (загрязнение водных источников и нехватка водных ресурсов, необходимых хтя хозяйственно- бытового водоснабжения).

Виды объектов, аварии на которых могут служить причиной ЧС

Значительную опасность для жителей республики представляют аварии на *химически опасных объектах*. В нашей стране 347 таких объектов с общим запасом СДЯВ более 40 тыс. тонн. Из них 3 объекта - первой степени опасности (в зону возможного химического заражения может попасть 75 тыс. человек и более). Это ПО «Полимир» (г. Новополоцк), ПО «Азот» (г. Гродно), Минскво до канал (г. Минск).

К химически опасным территориальным структурам относится 19 городов республики: 1 степени (в зону возможного химического заражения может попасть более зсг/о населения города): г. Гродно, г. Новополоцк;

2 степени (от 30 до 50% населения города): гг. Гомель, Светлогорск, Мозырь, Рогачев, Волковыск, Слоним, Новогрудок;

3 степени (от 10 до 30% населения города): гг. Лида, Молодечно, Борисов, Солигорск, Слуцк, Минск, Могилев, Бобруйск, Орша, Жлобин.

В случае аварий особую опасность для населения Беларуси представляют объекты атомной энергетики - 4 атомные электростанции, расположенные в непосредственной близости от границ республики. Это Игналинская АЭС (Литва, 7 км от границы Беларуси, 185 км от Минска), Чернобыльская АЭС (Украина, 11 км от границы Беларуси, 135 км от Гомеля, 310 км от Минска, станция закрыта в 2000 году), Ровенская АЭС (Украина, 65 км от границы Беларуси, 170 км от Бреста, 285 км от Минска), Смоленская АЭС (Россия, 75 км от границы Беларуси, 180 км от Могилева, 335 км от Минска).

Разработчик: преп. каф. экологии Кирвель П.И.

Модель атома (Н. Бор, 1913г.)

Ядро состоит из протонов и нейтронов, которые объединяются общим названием нуклоны и обозначаются как массовое число А.

Промон представляет собой ядро простейшего атома — водорода, имеет положительный заряд, равный заряду электрона 1,6*10⁻¹⁹Кл и массу покоя 1,6*10⁻²⁷Кг. Число протонов в ядре совпадает с порядковым номером химического элемента, обозначается буквой Zи называется зарядовым числом.

Нейтрон электрически нейтрален, а его масса совпадает с массой покоя протона.

Химический элемент в общем виде записывается как

A Z

Изотоны — ядра, содержащие одинаковое число протонов, но разное число нейтронов называются.

Изобары – ядра, имеющие одинаковое массовое число, но разное число протонов.

В устойчивом состоянии атом электрически нейтрален, т.е. его суммарный положительный заряд ядра равен суммарному заряду электронов. Основная масса атома сосредоточена в ядре.

Модель атома (Бор, 1913г.)

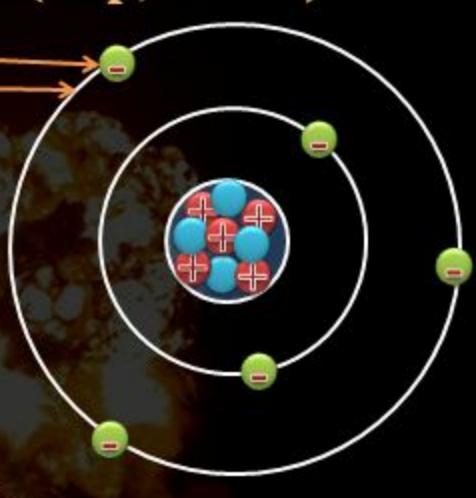
Располагаясь на определённых расстояниях от атомного ядра электроны образуют орбиты.

Количество электронов на орбите равно $N=2k^2$

Количество орбит (слоёв) достигает 7. Чем дальше от ядра находится электрон, тем слабее он взаимодействует с ядром и тем легче вступает в различные реакции. Электроны, расположенные на самой наружной орбите определяют химические свойства атома. Если электрон получает энергию, не превышающую энергию его связи с ядром, то он переходит на соседнюю орбиту и атом становится возбуждённым. Стремясь к равновесию через некоторое время электрон возвращается на свою орбиту и выделяет электромагнитную энергию в виде кванта, равную:

E=mh

Где m — масса; h — постоянная Планка



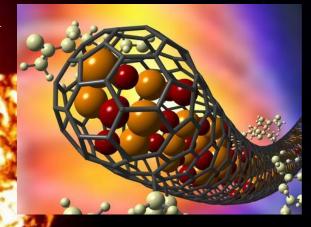
Если электрон получает энергию, превышающую энергию связи его с ядром, то электрон покидает атом, превращая его в положительно заряженный ион.

Изотопы делятся на стабильные и нестабильные (неустойчивые)

Неустойчивые атомы называют – радионуклидами

Радионуклиды - это изотопы, ядра которых способны самопроизвольно распадаться

Ионы — это атомы, которые теряли либо приобрели нест к ронов стали заряженными частивми.



	Линейные размеры	Площадь	Объём
Атом	10-8 см	10^{-16} cm^2	10 ⁻²⁴ см ³
Ядро	10 ⁻¹² см	10 ⁻²⁴ см ²	10 ⁻³⁶ см ³
Отношение	10^{4}	10^{8}	10^{12}

Масса ядра атома пропорциональна массовому числу атома и примерно в $4*10^3$ раз больше массы всех входящих в состав атома элементов

Характеристика ядер

Известно, что одноименные заряды, которыми в ядре являются протоны, отталкиваются. Поэтому наличие в ядре нескольких положительных заряженных протонов свидетельствует о существовании специфических ядерных сил притяжения, которые преобладают над силами отталкивания протонов. Эти силы обеспечивают стабильность ядрять на притежения, которые связывают протоны и нейтроны в ядре.

Нуклон — элементар частица, имеющая состояния:

 Нейтрон
 —
 нуклон
 без

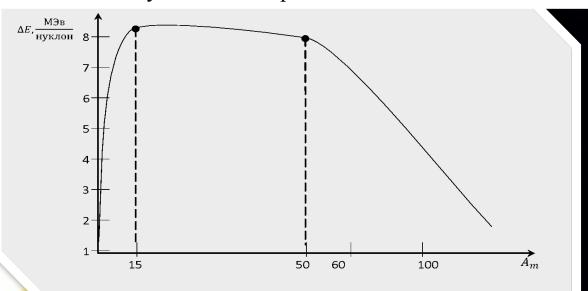
 электрического заряда,

 Протон
 —
 заряжен

 нуклон,
 в
 резуль

 взаимодействия сил в атоме

Зависимость удельной энергии связи от массового числа



Энергия связи ядра — работа, которую необходимо затратить на расщепление ядра на составляющие его нуклоны (нейтроны и протоны). Удельная энергия связи — энергия, приходящаяся на 1 нуклон

Характеристика ядер

Ядерные реакции — это превращение атомных ядер, вызванные их взаимодействиями с различными частицами или друг с другом.

Энергетический выстра достной теккции — разность между суммарной энерги вы тродуктов реакции.

Реакции подразделян а:

- ✓ Экзотермические (происходящие с выделением энергии)
- ✓ Эндотермические (происходящие с поглощением энергии)

Характеристика ядер

Радиоактивность вещества процесс самопроизвольного спонтанного превращения неустойчивых изотопов одного химического элемента в изотопы другого элемента, сопровождающийся излучением элементарных частиц.

Количество радионуклидов момент времени определением: $N = N_0 e^{-\lambda t}$

Где N₀ - количество ради л он начальный момент ромога.

7 - постоянная распада

Период полураспада - время, в счение которого количество 1 он в уменьшается вдвое. Оподы полураспада у чных радионуклидов могут изм ься от

$$T_{1/2} = \frac{\ln 2}{\lambda} = \frac{0,693}{\lambda}$$

долей секунды до тысяч лет.



Зависимость количества радионуклидов от периода полураспада

Радиоактивность (от лат. radius — луч и activus — действенный) — способность неустойчивых ядер атомов самопроизвольно превращаться в другие, более устойчивые или стабильные ядра. Такие превращения ядер называются радиоактивными, а сами ядра или соответствующие атомы — радиоактивными ядрами (атомами).

Во время самопроизт не разда яда ройсходит их переход из одного энергети с состояния в дугое с выделением ионизирующего излучения. Вы жемое излучение радиоактивных частиц называется радиа й, она существует до момента её поглощения.

При радиоактивных пр цениях ядра испускают энергию либо в виде заряженных ча Альфа- и Бета-излучение, либо в виде гамма-квантов электромогнитного излучения или гамма-излучения.

Активность вещества

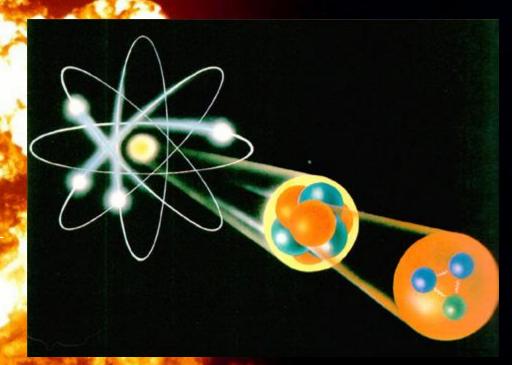
Радиоактивное вещество - если оно содержит радионуклиды и в нём идёт процесс радиоактивного распада.

Активность вещества определяется скоростью радиоактивного распада

$$A = rac{dN}{dt}$$
 $= \left[rac{1 ext{pacnad}}{ ext{sa 1 секунду}}
ight]$
 $= \left[1 ext{Бк (Беккерель)}
ight]$

Внесистемная единица актириости -Кюри (Ku).

$$1 ku = 3,7 * 10^{10}$$
Бк



Если радионуклиды рестределены по объёму вещества, то оно характеризуется удельной объёмной радиоактивностью, а если по поверхности, то удельной поверхностью радиоактивности.

Естественные источники радиации

Естественные источники радиации: космическим излучением; радиоактивными веществами, содержащимися в теле живых организмов; радиоактивными веществ? содержащимися в окружающ

Космическое излучение подразделяется на:

Ігалактическое;

]межгалактическое;

Ісолнечное.

среде.

А также на:

Первичное космическое изл

преобладает на высотах боль

вторичное космическое излучение

до 45 км.



Разработчик: преп. каф. экологии Кирвель П.И.

Космическое излучение

Галактическое и межсалактическое излучение представляет собой поток протонов (92%), альфа-частиц (7%) и ядра лёгких элементов (1%) (литий, азот, кислород, фтор). Этергия галактического излучения го¹⁶Мыль

7%1,4% **Состав**Протоны
Альфачастицы
Ядра лёгких
элементов

Первичное космическое излучение

- протоны
- альфа частицы

Вторичное излучение

- тритий
- углерод-14
- Др. частицы и фотоны

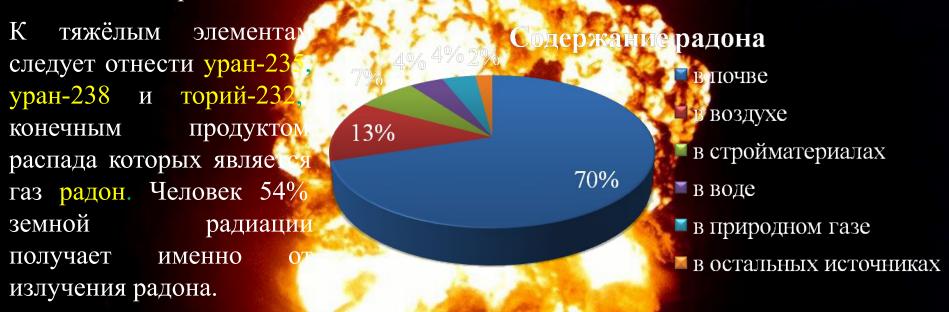
Изменение ДНК

- углерод-14 замещает азот-14
- период полувывода 200 суток

Незначительный вклад в космическое излучение вносят вспышки на солнце, интенсивность которых не превышает 100 МэВ.

Земное излучение

Радионуклиды земного происхождения относятся к элементам средней части таблицы Менделеева и к радиоактивным веществам тяжёлых элементов. В средней части таблицы Менделеева находятся 12 радионуклидов, основными из которых являются калий-40 и рубилий-87, которые могут оказать существенное влияние на здоровье человека т.к. звляются элеметтами биологической ткани.



Для уменьшения воздействия радона на организм человека необходимо:

Проветривать помещение н 5 часов в сутки.

Во время приготовления пищи необходимо на несколько минут приоткрывать крышки в посуде.

1Т.к. радон содержится в стройматериалах, то рекомендуется стены обклеивать

обоями или красить. Разработчик: преп. каф. экологии Кирвель П.И.

Искусственные источники радиации

- тепловые электростанции;
- 🛘 склады удобрений, имеющие повышенное содержание уранового и ториевого

происхождения;

- □ часы и компасы со светящимися циферблатами;
- □ цветные телевизоры и дисплеи компьютеров;
- □ пожарные дымовые извет то
- 🛘 краски, с повышенным одет а 🕜 з на
- 🛘 рентгеновские установки 🛴 пр то тагажа;
- 🛘 установки для контроля 🔒 🔭 ктуры спльов;
- установки для холодной да на зации пере язочного м териала и инструментов;
- рентгеновские устаноски для диагностики пев те человека;
- установки для облучения автомобильных шил с цет увеличения срока их

службы;

- Приборы для поиска полежить и попас
 - приборы для измерения остыей,
 - установки для контроля тол изделий;
- Приборы для определения на покрытий из золота и серебра.
- В Минской области находятся диационно-опасных объекта:
- «Молодеченский Центр Стандартизации и Метрологии», где суммарная активность источника цезия составляет 70 Ku.
- «Несвижский Завод Мед. Препаратов», где суммарная активность 800 Ки.

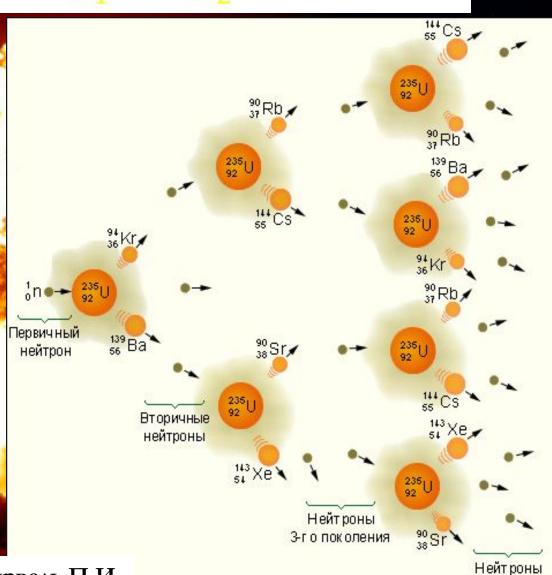
Цепная реакция, деление тяжёлых ядер

$$^{235}_{92}U + ^{1}_{0}n \rightarrow ^{236}_{92}U \rightarrow ^{A_{1}}_{Z_{1}}X + ^{A_{2}}_{Z_{2}}Y + K^{1}_{0}n + q$$

Где K — количество вторичны нейтронов (2-3);

q – тепловая энергия

• Цепная ядерная реакция заключается в том, что под воздействием нейтронов ядра атома распадаются на более лёгкие ядра, называемые осколки деления При это образуются вторичные нейтроны и выделяется тепловая энергия.



4-го поколения

Цепная реакция, деление тяжёлых ядер

Для характеристики процессов, протекающих в ядерной реакции, вводится понятие коэффициент размножения К, который равен отношению количества и итр в реведений момент времени к количеству в отнов в предыдущий момент времени

K>	Ядерная реакция
1	нарастает и может
	привезти к взрыву

- К < Ядерная реакция затухает
- K= Ядерная реакция1 протекает стабильно

Классификация нейтрогов в зависимости от величины их энергии:

- Тепловые нейтроны
- Резонансные нейтроны
- Быстрые нейтроны

- $n_{\text{теп}} = 0,001$ эВ -0,5эВ;
- $n_{\text{pe3}} E = 0.5 \text{ pB} 10 \text{ KpB};$
- $n_{\text{быстр}}$ E = 10КэВ 100МэВ.

Условия протекания ядерной реакции

- Уран должен быть очищен от примесей и продуктов распада.
- При цепной реакции на быстрых нейтронах необходимо обогащение естественного урана где его концентрация составляет 0,7% до концентрации 15%.
- При цепной реакции на тепловых нейтронах необходимо избежать резонансного захвата нейтронов ураном-238. Для этого используются замедлители, изготовленные из графита.
- Система ядерного топлива и замедлитель должна быть чередующаяся, т.е. гетерогенная.
- Система должна быть сферическая.
- Для осуществления ядерной реакции должно быть достаточным количество ядерного топливо. Минимальное значение ядерного топлива, при котором ещё протекает ядерная реакция называется критическая масса.

Устройство и работа ядерного реактора

Ядерный реактор — устройство, в котором осуществляется управляемая ядерная реакция, сопровождающаяся выделением тепла, которая затем преобразуется в электрическую энергию.



В настоящее время используются эдерные реакторы двух типов:

Реактор Большой Мощности Канальный-1000 (РБМК-1000), 1000 МВт.

• Вода в реакторе нагревается до температуры близкой к кипению и далее направляется в сепаратор, где отделяется от пара, который вращает турбину и вырабатывает электрический ток.

Водо-Водяной Энергетический Реактор-440 (ВВЭР-440), 1000 МВт.

• В водо-водяном энергетическом реакторе имеются 2 контура. В первом контуре вода нагревается в активной зоне, но в пар не превращается, т.к. находится под высоким давлением. Нагретая вода первого контура поступает в теплообенник, где отдаёт тепло воде второго контура. После этого пар со второго контура подаётся на турбину, который вырабатывает электрическую энергию. В водяных энергетических реакторах за счёт двух контуров охлаждения повышается надёжность их работы.

Оценка работы ядерного реактора

Состояние реактора с точки зрения критичности, т.е. способности поддержания цепной реакции оценивается коэффициентом реактивности:

$$\rho = \frac{K - 1}{K}$$

К коэффициент размножения - отношение количества нейтронов в данном поколении (в данный момент времент к количесть) нейтронов в предыдущем.

Т.к. режим работы реакто в и степски зависит от температуры и ци я поняти мемпературный коэффициент реактивности:

$$\alpha_T = \frac{\rho(T_2) - \rho(T_1)}{T_2 - T_1}$$

Реакторы с положительным температурным коэффициентом при внешних возмущениях требуют включения системы регулирования.

Реакторы с отрицательным температурным коэффициентом реактивности в стационарном режиме устойчивы.

Классификация реакторов РБМК-1000

По расположению ядерного топлива и замедлителя

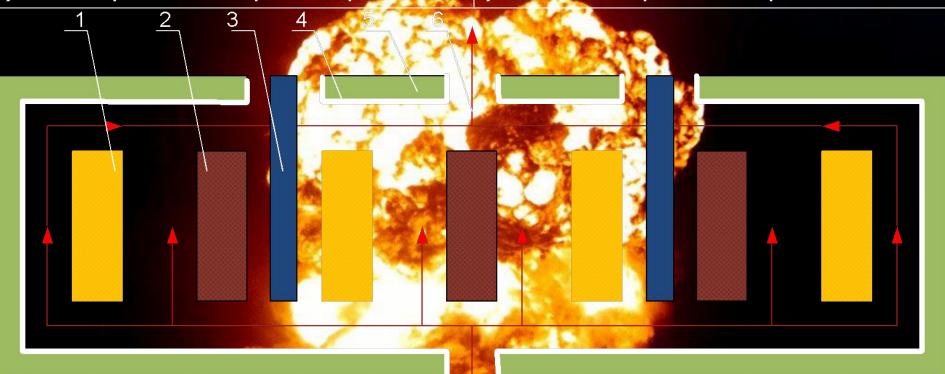
По энергии вторичных нейтронов:

.) Гомогенные реакторы

l) На тепловых нейтронах

Гетерогенные реакторы

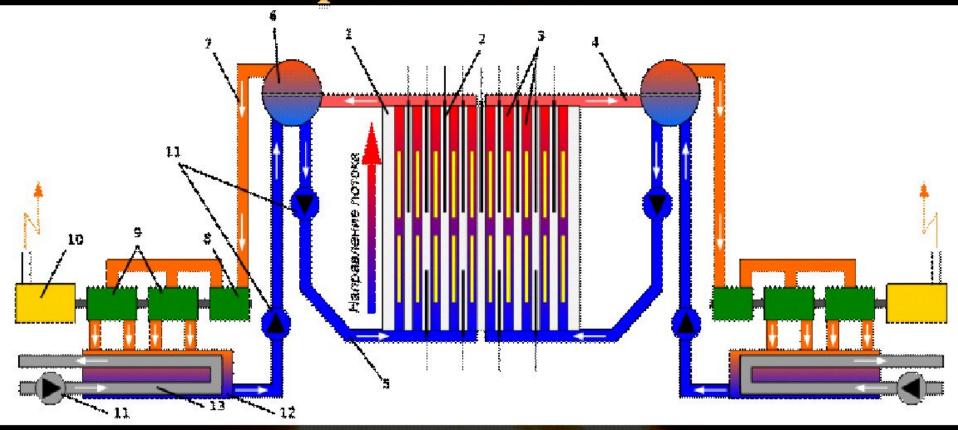
2) На быстрых нейтронах



Структура активной з дерного реактора на тепловых нейтронах

- 1. Ядерное топливо
- 2. Замедлитель
- 3. Управляющие стержни
- 4. Отражатель

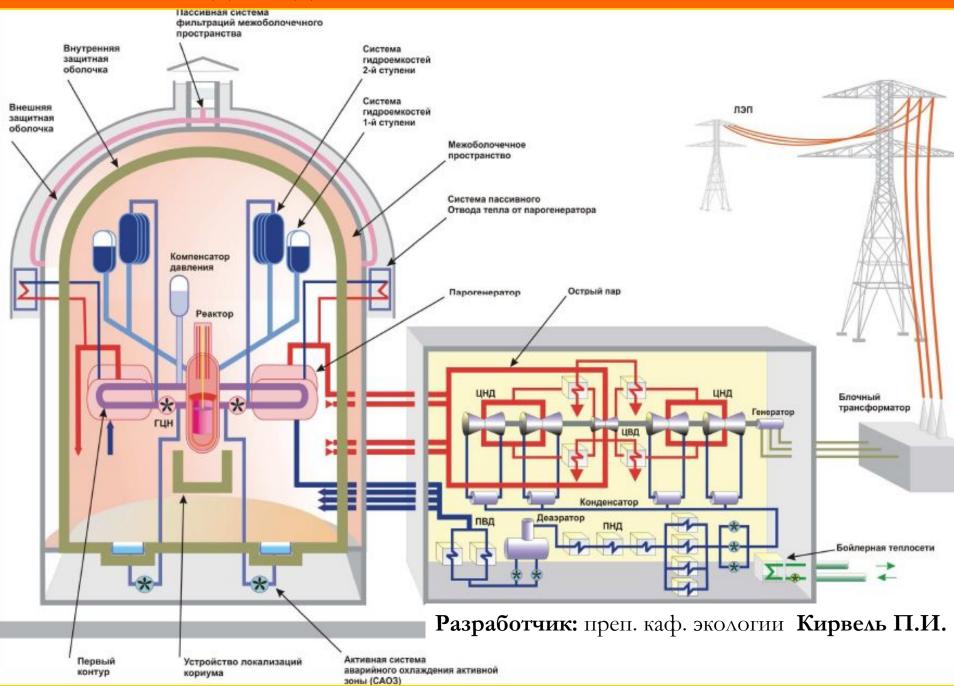
Устройство РБМК-1000



- 1. Графитовый замедлитель
- 2. Стержни управления и защиты
- 3. Технологические каналы
- 4. Пар
- 5. Вода
- 6. Барабан-сепаратор
- 7. Сухой пар

- 8. Турбина высокого давления
- 9. Турбины низкого давления
- 10. Электрический генератор
- 11. Циркуляционные насосы
- 12. Охладитель (конденсатор)
- 13. Вспомогательный водяной контур

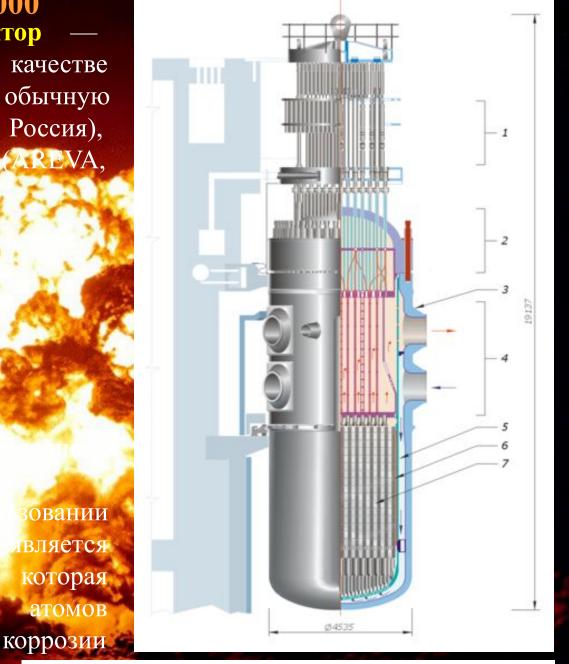
ВОДО-ВОДЯННОЙ ЭНЕРГЕТИЧЕСКИЙ РЕАКТОР



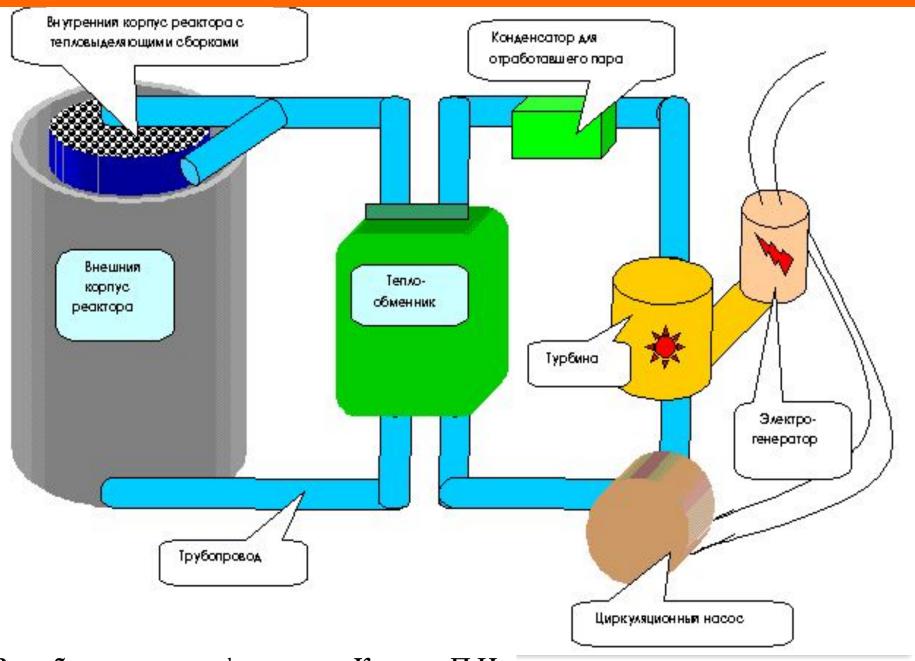
Конструкция ВВЭР-1000 Водо-водяной ядерный реактор реактор, использующий качестве замедлителя и теплоносителя обычную воду. Примеры: ВВЭР (СССР, Россия), PWR (Вестингауз, США), EPR (AREVA, Франция – Германия).

- Элементы:
- .Привод СУЗ
- .Крышка ректора
- .Корпус реактора
- Блок защитных труб (Б
- Шахта
- Выгородка активной зоны
- .Топливные сборки (ТВС)
- стержни
- Важной проблемой при
- воды для охлаждения реак
- наведённая активност,
- определяется активацией
- кислорода и продуктов
- оборудования 1-го контура.

вовании является которая атомов



ПРИНЦИП ДЕЙСТВИЯ ВВЭР-440



Ядерное топливо

Ядерное топливо представляет собой таблетки, диаметром 1 см и высотой 1,5 см. Таблетки с ядерным топливом загружаю 🦙 трубки длиной В диаметром изготовленные ИЗ Трубки называ тепловыделяющие *(твеллы)* и собираются ПО 36 штук в кассеты.



Состав для реактора

Уран-238 и239Уран-235

Состав для взрыва

▼ Уран-238 и 239

Уран-235

Отравление и шлакование реактора

Во время работы реактора в его активной зоне возникают продукты распада, которые захватывают нейтроны и снижают реактивность реактора.



