## О КОРРЕКТИРОВКЕ ВОДНО-ХИМИЧЕСКОГО РЕЖИМА ТЕПЛОНОСИТЕЛЯ ПЕРВОГО КОНТУРА ОТЕЧЕСТВЕННЫХ РЕАКТОРОВ ТИПА «ВВЭР»

А.Б.Александров, А.В.Бабушкин, К.Б.Викторович, А.А.Матвеев, Е.П.Муратов, ОАО «НЗХК», Новосибирск, Россия

И.М.Белозёров, А.В.Волощук НФ ОАО «ГСПИ» - Новосибирский «ВНИПИЭТ»,Новосибирск, Россия

> Э.П.Магомедбеков ИМСЭН РХТУ им.Д.И.Менделеева, Москва, Россия

> > А.В.Рождествин ОАО ТК «ТВЭЛ», Москва, Россия

А.А.Семёнов ОАО «ВНИИНМ» им.А.А.Бочвара, Москва, Россия

В.А.Юрманов ОАО «НИКИЭТ» им.Н.А.Доллежаля, Москва, Россия

Энергетические ядерные реакторы, в которых в качестве теплоносителя первого конура (ТНПК) используется вода, параметры которой (давление «Р» и температура «Т») близки к критическим (Ркрит. = 218,5атм., Т крит. = 374,2°С), являются одними из самых России реакторы типа распространенных. В этого представлены серийными промышленными реакторами типа «ВВЭР» (водо-водяной энергетический реактор) – «ВВЭР-440» и «ВВЭР-1000», а также разрабатываемыми перспективными реакторными установками «ВВЭР-640» (проект «В-407»), «ВВЭР-1200» (проект «АЭС-2006») и др. За рубежом этот тип реакторов представлен выпускаемыми рядом фирм Западной Европы, США и Японии установками различной мощности, объединяемыми под общей аббревиатурой «PWR» (pressure water reactor).

К настоящему времени создано около 70 ВВЭР различной мощности, из которых сегодня эксплуатируется  $\approx 90$  % аппаратов.

Физические условия, в которых находится вода в первом контуре реакторов этого типа, характеризуются следующими параметрами:

- температура 322°c,
- давление 160 атм.,
- плотность потока нейтронов, имеющих преимущественно тепловой спектр энергии ( $\approx$  0,025 электрон.вольта), достигает величин порядка  $(0.5\div~1.0)\times~1014$  нейтронов на  $1\text{cm}^2$  в секунду.

В условиях урановых ядерных реакторов, когда на 1 поглощаемый нейтрон при делении ядра изотопа урана U-235 из него выделяется до 2,5 новых нейтронов, в целях обеспечения стабильности работы установки одной из основных задач является удаление из процесса (поглощение) избыточного количества (т.е. до $\approx$ 60%) образующихся нейтронов. На практике эта задача решается одновременно тремя путями:

- путем введения непосредственно в топливо одновременно с ураном еще и выгорающего поглотителя избыточных нейтронов, обладающего высокой резонансной поглощающей способностью (как правило, гадолиния, самария, европия и т.п.);
- посредством введения в активную зону реактора системы специальных регулирующих стержней, снаряженных интенсивно поглощающими нейтроны твердыми материалами (для реакторов типа ВВЭР как правило, соединения бора-карбид, бористые спецстали);

- путем введения в поток ТНПК переменного количества водорастворимых соединений химических элементов, обладающих повышенной способностью поглощать нейтроны.

В последнем случае в реакторах типа BBЭР-PWR в качестве поглощающего вещества используется, как правило, слабая неорганическая ортоборная кислота H3BO3 (ОБК), обладающая при высоких температурах растворимостью в воде более 40% масс. Активным поглотителем нейтронов в природном боре является содержащийся в нем в количестве 19% легкий изотоп бора «В-10», сечение поглощения тепловых нейтронов у которого достигает величины 3900 барн.

С целью уменьшения коррозионной активности ТНПК по отношению к работающим в вышеприведенных тяжелых физико-химических условиях конструкционным материалам реакторной установки (как правило, циркониевые сплавы ТВЭЛ'ов и специальные сорта нержавсталей внутрикорпусных устройств — ВКУ) в воду ТНПК в качестве нейтрализующего кислотность агента для корректировки величины «рН» вводят «координированное» количество гидроксидов калия и аммония (КОН и NH4OH) в отечественных реакторах или гидроксида тяжелого изотопа лития «Li-7» (LiOH) в реакторах типа PWR.

В Таблице №1 по данным профессора, д.т.н. Крицкого В.Г., опубликованным в энциклопедии [13] на стр.371, приведены некоторые сравнительные параметры качества водно-химического режима (ВХР) для ТНПК реакторов типа ВВЭР и PWR.

Таблина №1.

Нормы качества воды первого контура реакторов типаPWR и BBЭP.

| Парамет<br>ры<br>ВХР,<br>Мг/л  | EPR<br>J   | Westing-<br>house | VGB          | Siemen<br>s<br>KWU | J-<br>RWR    | EdF           | ВВЭР-<br>1000 | BBЭP-<br>440    |
|--------------------------------|--|-------------------|--------------|--------------------|--------------|---------------|---------------|-----------------|
|                                | СШ   | США               | Герман       | Герман             | Япон         | Франц         | Россия        | Финля           |
|                                | Α  |                   | РИЯ          | ИЯ                 | ИЯ           | ИЯ            |               | ндия            |
| 1                              | 2  | 3                 | 4            | 5                  | 6            | 7             | 8             | 9               |
| LiOH                           | 0,2-<br>2,2*   | 0,7-2,2*          | 0,2-<br>2,2* | 0,2-<br>2,0*       | 0,2-<br>2,2* | 0,6-<br>2,2*  |               |                 |
| ∑K+Na<br>+Li                   | -  | -                 | -            | -                  |              |               | 0,02-0,5**    | 0,02-<br>0,50** |
| NH <sub>4</sub> OH             | -  | -                 | -            | -                  |              |               | > 5           | > 5             |
| рН<br>(25°С)                   | -  | 4,2-<br>10,5*     | -            | 5-8,5              | 4,2-<br>10,5 | 5,4 -<br>10,5 | 5,9-10,3      | > 6             |
| H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> | Устанавливается в интервале $0.9 \div 10.0$ г/л в зависимости от запаса реактивности активной зоны |                   |              |                    |              |               |               |                 |

<sup>\* -</sup> Координация содержания Li и В.

\_\_\_\_ \* \_\_\_\_

Как видно из данных Таблицы №1, при корректировке BXP в растворе ТНПК в реакторах типа BBЭP/PWR в него специально вводят, кроме естественных для воды кислорода и водорода, дополнительные химические элементы: бор «В», литий (изотоп «Li-7»), калий «К» и азот «N» (в составе гидроксида аммония). Рассмотрим более подробно поведение этих 4-х специально добавляемых элементов в условиях интенсивных потоков тепловых нейтронов. Сопоставимые ядерно-физические характеристики этих 4-х элементов в указанных условиях ТНПК приведены в Таблице №2.

<sup>\*\* -</sup> Вычисляется как сумма K+Na+Li (ммоль/л).

Ядерно-физические характеристики элементов, вводимых в ТНПК реакторов типа BBЭP/PWR,а также продукты их взаимодействия с тепловыми нейтронами и

характеристики этих продуктов.

|                  | характеристики этих продуктов.  |                                  |  |                                       |   |  |  |
|------------------|---|----------------------------------|--|---------------------------------------|---|--|--|
| <u>№№</u><br>п/п | Химический элемент<br>Характеристика  | Бор<br>(В)                       | Калий<br>(K)   | Азот<br>(N)                           | Литий<br>(Li)   |  |  |
| 1                | 2   | 3                                | 4  | 5                                     | 6   |  |  |
| 1.               | Целевой<br>(основной) изотоп  | B-10                             | K-39   | N-14                                  | Li-7  |  |  |
| 2.               | Содержание во вводимом реагенте, ат.%   | 19,0                             | 93,08  | 99,64                                 | 99,99   |  |  |
| 3.               | Другие изотопы и их содержание, ат.%  | B-11<br>81,0                     | <b>1.</b> (K-40)*<br>0,01<br><b>2.</b> K-41<br>6,91  | N-15<br>0,36                          | Li-6<br>0,01  |  |  |
| 4.               | Сечение поглощения тепловых нейтронов «п» целевым (основным) изотопом — «σа»,барн | 3900                             | 1,97   | 1,88                                  | 0,033   |  |  |
| 5.               | Ядерная реакция с «п» и ее продукты   | (B-10)+n=<br>=(Li-7)+<br>+(He-4) | 1.(K-39)+n=<br>=(K-40)*+γ<br>2.(K-41)+n=<br>=(K-42)*+γ   | (N-14)+n=<br>=(C-14)*+<br>+(H-1)      | $(\text{Li-7})+\text{n=}$ =(Li-8)*+ \gamma                                  |  |  |
| 6.               | Стабильность промежуточных продуктов реакции                                      | стабильны                        | нестабильны  | (С-14)*-<br>нестабилен                | нестабилен  |  |  |
| 7.               | Период полураспада «Т½» нестабильных промежуточных продуктов                      | _                                | 1.(K-40)*:<br>1.1.β-распад<br>Τ¹/2=1,42×10 <sup>9</sup><br>лет<br>1.2.K-захват<br>Τ¹/2=1,12×10 <sup>10</sup><br>лет<br>2.(K-42)*<br>Τ¹/2=12,44часа | 5568лет                               | Т½ обоих (см.ниже) последоват ельных процессов в сумме < 1 сек.             |  |  |
| 8.               | Ядерные реакции самораспада нестабильных промежуточных продуктов                  | _                                | 1.88%(K-<br>40)*→<br>→(Ca-40)+ $\beta$ <sup>-</sup><br>2.12%(K-40)*<br>→<br>→(Ar-40)+ $\beta$ <sup>+</sup><br>+ $\gamma$<br>3.(K-42)* →            | $(C-14)^* \rightarrow (N-14)+\beta^-$ | 1.(Li-8)*→  → (Be- 8)*+ $\beta$ <sup>-</sup> 2.(Be-8)*→  →2(He-4)+ $\gamma$ |  |  |

|     |              |          | $\rightarrow$ (Ca-42)+ $\beta$ |         |            |
|-----|--------------|----------|--------------------------------|---------|------------|
|     |              |          |                                |         |            |
|     |              |          |                                |         |            |
|     |              |          |                                |         |            |
|     |              |          |                                |         |            |
| 1   | 2            | 3        | 4                              | 5       | 6          |
|     | Выделяемая   | 2,8      | 1.1,325                        | 0,155   | 2,9(сумма  |
| 9.  | энергия, Мэв |          | <b>2.</b> 1,46(γ)              |         | обоих      |
|     |              |          | <b>3.</b> 2,07                 |         | процессов) |
| 10. | Итоговые     | (Li-7) и | (Ca-40),(Ar-                   | (N-14)  | He-4       |
|     | стабильные   | (He-4)   | 40)                            | и (Н-1) |            |
|     | изотопы      |          | и (Ca-42)                      |         |            |

Примечание: знаком «\*» отмечены радиоактивные изотопы.

Из Таблицы №2 видно, что:

- 1. В результате взаимодействия с нейтронами каждого атома изотопа «B-10» ( $\sigma$ a=3900 барн) образуется 1 атом стабильного изотопа «Li-7» и 1 атом стабильного изотопа «He-4» ( $\alpha$ -частица).
- 2. В результате взаимодействия с нейтронами каждого атома изотопа «К-39» и/или «К-41» ( $\sigma$ a=1,97 барна) образуется 1 атом радиоактивного изотопа («К-40»)\* и/или («К-42»)\*, являющихся излучателями « $\beta$ -частиц».
- 3. В результате взаимодействия с нейтронами каждого атома изотопа «N-14» (σa=1,88 барна) по реакции

(N-14)+n=(C-14)\*+(H-1)+0,6 Мэв

образуется 1 атом радиоактивного изотопа («C-14»)\*, также являющегося излучателем « $\beta$ -частиц», и 1 атом стабильного изотопа «H-1»(протон).

4. В результате взаимодействия с нейтронами каждого атома изотопа («Li-7») ( $\sigma$ a=33 миллибарна) образуется 1 атом радиоактивного короткоживущего изотопа («Li-8»)\* с суммарным периодом полураспада ( $T\frac{1}{2}$ ) менее секунды, тут же преобразующийся в 2 атома стабильного изотопа «He-4» (2  $\alpha$ -частицы).

Указанные процессы в ряде случаев сопровождаются выделением различных видов радиоактивного излучения (« $\alpha$ », « $\beta$ »и « $\gamma$ »), характерных для активной зоны любого ядерного реактора.

Таким образом, общим для реакторов типа BBЭР и PWR является то, что в обоих случаях в ТНПК в результате интенсивного поглощения избыточных нейтронов изотопом «В-10» генерируется техногенный стабильный изотоп «Li-7» - «родной брат» уже вводимого в форме гидроксида (LiOH) для поддержания «рН» среды в реакторах типа PWR природного изотопа «Li-7».

Различным же является то, что (в отличие от зарубежных реакторов типа PWR) в ТНПК отечественных реакторов типа BBЭР в результате взаимодействия с нейтронным потоком вводимых в теплоноситель дополнительных химических элементов (калий «К» и азот «N») искусственно генерируются долгоживущие « $\beta$ »-активные изотопы «К-40\*»( $T\frac{1}{2}=1,42\times109$ лет), являющийся к тому же и « $\gamma$ »-излучателем в случае «К»-захвата (вероятность 12%,  $T\frac{1}{2}=1,2\times1010$  лет), а также «С-14»\* ( $T\frac{1}{2}=5568$  лет).

Важнейшей особенностью как углерода так и калия является то, что они входят в число биологически активных элементов, наряду с водородом и кислородом в значительных количествах присутствующих в составе как растительного так и животного мира. В силу этого «β»-активностью практически бесконечно «живущих» радиоактивных изотопов этих элементов (как и радиоактивностью «β»-активного изотопа водорода — трития «Т») ни в коем

случае нельзя пренебрегать.

Некоторые сравнительные характеристики этих 3-х биологически активных природных излучателей «β»-частиц – изотопов водорода, углерода и калия приведены в Таблице №3.

Таблица №3 Отдельные характеристики природных биологически активных «В»-излучателей.

|           | •               | p" Hour Tarenen      |                      |   |
|-----------|---|----------------------|----------------------|---|
| No No     | Хим. Элемент,   | Водород,             | Углерод,             | Калий,  |
| $\Pi/\Pi$ | ИЗОТОП  | ИЗОТОП               | ИЗОТОП               | изотоп «К-40»   |
|           | Характеристика  | «Н-3»(тритий)        | «C-14»               |   |
| 1.        | 2.  | 3.                   | 4.                   | 5.  |
| 1.        | Содержание элемента в<br>земной коре (кларк), г/т     | 1300                 | 320                  | 27000   |
| 2.        | Содержание «β»-активного изотопа в природной смеси, % | ~1×10 <sup>-20</sup> | ~1×10 <sup>-14</sup> | 0,0118  |
| 3.        | Период полураспада, «Т½»                              | 12,46 лет            | 5568 лет             | 1,42×10 <sup>9</sup> лет<br>(β-распад) и/или<br>1,12×10 <sup>10</sup> лет<br>(К-захват) |
| 4.        | Энергия излучения, Мэв                                | 0,018                | 0,155                | 1,325 (β-излучение)<br>1,46 (γ-излучение)   |

Из данных Таблицы №3 видно, что:

- 1. Важнейшей особенностью изотопов «C-14»\* и «K-40»\* в отличие от трития «Т»\*, период полураспада которого составляет лишь~12,5 лет, является фактически бесконечное время их существования (особенно у «K-40»\* более миллиарда лет).
- 2. Не менее важной особенностью изотопа «К-40»\* в отличие от трития «Т»\* и «С-14»\*, характеризующихся относительно небольшой энергией « $\beta$ »-излучения, составляющей ~20 и ~150 Кэв соответственно, является то, что у него энергии как « $\beta$ »-излучения так и « $\gamma$ »-излучения чрезвычайно велики, составляя соответственно ~1,3 и ~1,5 Мэв.

Из изложенного однозначно следует, что требования к производствам, в которых могут генерироваться и/или использоваться радиоактивные изотопы углерода и особенно калия, должны быть не ниже, а существенно жестче чем при работе с тритием.

Изложенные выше обстоятельства позволяют сделать однозначное заключение о том, что применяемые в отечественных реакторах типа ВВЭР для корректировки коррозионной активности ТНПК химические реагенты в силу создания потенциальной опасности загрязнения окружающей среды долгоживущими высокоэнергетичными «β»- и «γ»- активными изотопами биологически активных химических элементов несомненно уступают в этом отношении зарубежным аналогам, что, в частности, не может не отразиться негативно на имидже отечественных реакторов в сравнении их на мировом рынке энергетических ядерных реакторов с реакторами PWR западного дизайна, принципиально лишенными этого недостатка.

Одновременно нельзя не отметить, что аргументы, приводимые апологетами используемого отечественного экологически опасного решения, о якобы несовместимости присутствия в ТНПК реакторов типа ВВЭР ионов лития с применяемыми в реакторной установке конструкционными материалами, не выдерживают критики, т.к. техногенный литий (изотоп «Li-7») все равно присутствует в этом теплоносителе в количествах,

сопоставимых с количеством бора (вернее, изотопа «В-10») в нем, что видно из данных Таблицы №1.

\_\_\_\_ \* \_\_\_

Для наглядности последнего утверждения произведем по данным Таблицы №1 ориентировочный расчет максимально возможных количеств изотопов «литий-7», «калий-40» и «углерод-14», которые могут быть получены в 1 кубометре ТНПК реактора типа ВВЭР.

В процессе эксплуатации в ТНПК реактора типа ВВЭР происходят как химические так и физические процессы. Рассмотрим их.

- 1. Химические реакции нейтрализации ортоборной кислоты (ОБК):
- 1.1. H3BO3+ 3KOH  $\rightarrow$  K3BO3 + 3H2O;
- 1.2.  $H3BO3 + 3(NH4OH) \rightarrow (NH4)3BO3 + 3H2O$ .
- 2. Физические реакции поглощения нейтронов:
- $2.1. (B-10) + (n-1) \rightarrow (Li-7) + (He-4);$

 $\sigma a = 3900 \, \text{барн}.$ 

2.2.  $(K-39) + (n-1) \rightarrow (K-40)^*$ ;

 $\sigma a = 1,97 \, \text{барна}.$ 

2.3.  $(N-14) + (n-1) \rightarrow (C-14)^* + (p-1)$ , где «р»-протон.

σа= 1,88 барна.

а). Содержание ОБК, устанавливаемое в зависимости от запаса реактивности активной зоны, составляет, согласно Таблице №1, от 0,9 г/л до 10 г/л (или от 0,9 кг/м³ до 10 кг/м³), т.е. максимальная концентрация ОБК в воде ТНПК равна 10 г/л, что в пересчете на чистый бор составляет  $10\times(10,81:61,81)=1,75$ г/л, а в пересчете на изотоп «В-10»  $1,75\times19\%=0,3323$  г/л (или 332,3 г/м³).

Этому количеству изотопа «В-10» при условии его полного физического «выгорания» по реакции «2.1» соответствует максимально-возможная концентрация техногенного изотопа «Li-7», равная  $0.3323 \times (7:10) = 0.2326$  г/л (или 232.6 г/м³).

Нельзя не отметить, что эта предельно возможная концентрация техногенного изотопа «Li-7» в ТНПК реакторов типа ВВЭР в сотни раз превосходит концентрацию вводимого в реакторы типа РWR изотопа «Li-7» природного происхождения. Так, согласно данным Таблицы №1, максимальная концентрация LiOH в воде ТНПК реакторов типа РWR составляет 2,2 мг/л, т.е. 2,2×(7:24)≈0,642 мг/л «Li-7», что в 232,6:0,642=362,3 раза ниже максимально возможной концентрации изотопа «Li-7» в этом же ТНПК. (Соответствующий расчет для минимальной концентрации ОБК в ТНПК показывает, что концентрация техногенного «Li-7» будет превышать максимальную концентрацию «Li-7»природного происхождения в воде ТНПК реакторов типа PWR более чем в 30 раз.)

- б). Максимальная концентрация калия в воде ТНПК отечественных реакторов типа ВВЭР, согласно данным Таблицы №1, составляет 50 ммоль/л или  $50\times0,039=1,95$  мг/л (или, соответственно, 1,95г «К» в 1м³ воды ТНПК). Этому, согласно уравнению «2.2», соответствует максимальная концентрация «β»- (и«γ»-) активного изотопа «калий-40»  $1,95\times(40:39)\approx2,0$  мг/л (или 2 г/м³).
- в). Концентрация гидроксида аммония NH4OH в воде ТНПК отечественных реакторов типа ВВЭР, согласно данным Таблицы №1, составляет более 5мг/л (или, соответственно, более 5г в 1м³ воды ТНПК), что в пересчете на азот составляет более  $5\times(14:35)=2,0$  мг/л. Этому, согласно реакции «2.3», соответствует максимальная концентрация  $\beta$ -активного изотопа «углерод-14» также в количестве 2,0 мг/л (или 2 г/м³).

Таким образом, выполненный расчет показывает, что:

- концентрация техногенного изотопа «Li-7» в воде ТНПК реакторов типа ВВЭР-РWR в десятки и даже сотни раз может превышать концентрацию изотопа «Li-7»природного происхождения, вводимого в виде гидроксида LiOH для нейтрализации ортоборной кислоты (ОБК) в воду ТНПК реакторов типа PWR;
- концентрация биологически активных долгоживущих радиоактивных изотопов «углерод-14» ( $\beta$ -активный) и «калий-40» ( $\beta$  и  $\gamma$ -активный), обладающих высокоэнергетичным спектром излучения, в воде ТНПК отечественных реакторов типа ВВЭР может достигать величины  $2 \text{г/m}^3$  для каждого изотопа, что может представлять реальную потенциальную опасность как для обслуживающего персонала так и для окружающей среды.

К изложенному расчету следует добавить, что он произведен лишь для первого цикла работы ТНПК. В дальнейшем, по мере физического «выгорания» изотопа «бор-10» и снижения вследствие этого поглощающей (нейтроны) способности ТНПК в него не могут не добавляться все новые порции как ОБК так и нейтрализующих ее гидроксидов, вследствие чего рассчитанные выше концентрации прежде всего высокоэнергетичных радиоактивных изотопов «К-40»\* ( $\beta$ - и  $\gamma$ -излучатель) и «С-14»\* ( $\beta$ -активность) должны будут только возрастать.

Приведенные выше обстоятельства и расчеты диктуют настоятельную необходимость постановки вопроса об оперативной корректировке водно-химического режима (BXP) отечественных реакторов типа BBЭP, исключения из него применяемых для нейтрализации ОБК гидроксидов калия и аммония и перехода (по образцу промышленно отработанного BXP для реакторов типа PWR) на применение гидроксида изотопа «литий-7».

Нельзя не отметить, что обеспечение зарубежных реакторов типа PWR гидроксидом «лития-7» в значительной мере осуществляется отечественной промышленностью в лице ОАО «Новосибирский завод Химконцентратов», причем завод уже сегодня располагает необходимыми технологиями и мощностями по производству гидроксида изотопа «литий-7» для обеспечения перевода на откорректированный водно-химический режим и всех отечественных реакторов типа ВВЭР.

Детальное научно-техническое исследование и обоснование необходимости перевода BXP отечественных реакторов типа BBЭP на использование гидроксида «лития-7»должно быть выполнено соответствующими компетентными организациями отрасли.

## Список литературы

- 1. Алабышев А.Ф., Грачев К.Я., Зарецкий С.А., Лантратов М.Ф., «Натрий и калий», М., «Госхимиздат», 1959.-392с.
- 2. Александров А.Б., Бабушкин А.В., Белозёров И.М., Волощук А.В., Крицкий В.Г., Лях А.Г., Ляхов Н.З., Магомедбеков Э.П., Муратов Е.П., Потапенко В.И., Семёнов А.А. «О корректировке водно-химического режима теплоносителя первого контура отечественных реакторов типа ВВЭР». // Безопасность, эффективность и экономика атомной энергетики. Тезисы докладов 7-й МНТК, май 2010. Москва: изд. ОАО «Росэнергоатом», 2010.-стр.358-360
- 3. Александров А.Б., Бабушкин А.В., Белозёров И.М., Волощук А.В. и др., «О корректировке водно-химического режима теплоносителя первого контура отечественных реакторов типа ВВЭР».// Физико-технические проблемы атомной энергетики и промышленности. Тезисы докладов V Междунар-й научно-практич-й конф-ции, июнь 2010. Томск: изд-во ТПУ, 2010.-стр.63.
- 4. «Большая советская энциклопедия», т.т.  $1\div30$ , М., изд. «Советская энциклопедия»,  $1970\div78$  г.г.

- 5. Бродский А.И., «Химия изотопов», М., изд. АН СССР, 1957.-596с.
- 6. Гусев М.Г., «Справочник по радиоактивным излучениям и защите», М., «Медгиз», 1956.-128с.
- 7. Клемм А., «Литий в ядерной технике», пер. с англ. И.В.Шахно в сб. переводов «Литий», под ред. В.Е.Плющева, М., изд. ин.-лит., 1959.-332с.
- 8. «Краткая химическая энциклопедия», т.т.  $1\div 5$ , М., изд. «Советская энциклопедия»,  $1961\div 67$  г.г.
- 9. «Краткая энциклопедия «Атомная энергия», под ред. В.С.Емельянова, М., изд. «Большая советская энциклопедия», 1958.-612с.
- 10. Михайлов В.Н., Евтихин В.А., Люблинский И.Е., Вертков А.В., Чуманов А.Н., «Литий в термоядерной и космической энергетике XXI века», М., Энергоатомиздат, 1999.-528с.
- 11. Некрасов Б.В., «Основы общей химии», т.т. 1÷3, М., изд. «Химия», 1965÷70 г.г.
- 12. Стефенсон Р., «Введение в ядерную технику», пер. с англ. Ю.В.Семенова и др., под ред. Д.И.Воскобойникова, М., «ГИТТЛ», 1956.-536с.
- 13. «Энциклопедия Машиностроение», т.IV-25, кн.1, «Машиностроение ядерной техники», ред. Е.О.Адамов, Ю.Г.Драгунов, В.В.Орлов и др., М., изд. «Машиностроение», 2005.-960с.