

изотопных влагомеров основан на замедлении нейтронов. Быстрые нейтроны, попадая во влажное вещество, замедляются за счет столкновения с ядрами водорода воды, содержащейся в веществе. Количество замедленных нейтронов будет пропорционально содержанию влаги в веществе. По уже полученным оценкам приборы просты в эксплуатации и дают возможность быстро получить необходимый результат. Конструктивно нейтронный влагомер состоит из источника нейтронов, детектора нейтронов и регистрирующей схемы. В качестве источника нейтронов обычно используются полоний-бериллиевые источники. Так, измеритель влажности формовочного песка типа В-37-1-А системы КФКИ, разработанный в Венгрии, предназначен для измерения и контроля влажности материалов, которые не содержат углеводородов и поглотителей нейтронов (калий, индий). К этим материалам относятся формовочный песок, железная руда, строительные материалы и др. Полоний-бериллиевый источник излучает 10^6 нейтр/сек.

Для измерения медленных нейтронов применяется спиритуальный счетчик. Прибор измеряет влажность в пределах от 0 до 12% и от 0 до 6% веса материала. Питание прибора осуществляется от сети переменного тока напряжением 220 в, частотой 50 гц. Подвижная головка прибора имеет размеры $525 \times 175 \times 135$ мм, измерительная головка — $350 \times 30 \times 160$ мм. Вес подвижной головки составляет 7,5 кг, а измерительной головки 10,3 кг. Применение влагомеров на литейных и брикетных заводах Венгрии позволило уменьшить себестоимость выпускаемой продукции на 1—2%.

Дальнейшее развитие работ по внедрению радиоизотопных методов и приборов будет расширяться и углубляться, чему, несомненно, будут способствовать работы, проводимые в Постоянной комиссии Совета экономической взаимопомощи по использованию атомной энергии в мирных целях.

В. И. Синицын

Дозы ионизирующего излучения, влияющие на состав атмосферы радиационных лабораторий

Как известно, под влиянием ионизирующего излучения концентрации кислорода и азота в воздухе уменьшаются и в нем появляются в небольших количествах высокотоксичные озон и окислы азота, а также другие, менее существенные компоненты. Представляет интерес оценить, насколько опасно для обслуживающего персонала появление этих примесей.

Согласно литературным данным [1—4] при атмосферном давлении и температурах $10\text{--}30^\circ\text{C}$ количества окислов азота и озона (вес. %), образующихся в воздухе под действием γ -излучения и нейтронов, могут быть определены по следующим соотношениям:

$$[\text{NO}_2] = 6,1 \cdot 10^{-9} E, \quad (1)$$

$$[\text{N}_2\text{O}] = 2,8 \cdot 10^{-9} E, \quad (2)$$

$$[\text{O}_3] = 45,7 \cdot 10^{-9} E, \quad (3)$$

$$[\text{NO}_2] = 3,2 \cdot 10^{-18} F, \quad (4)$$

$$[\text{N}_2\text{O}] = 14,4 \cdot 10^{-18} F, \quad (5)$$

$$[\text{O}_3] = 8,3 \cdot 10^{-18} F, \quad (6)$$

где E — доза облучения, p , F — интегральный поток нейтронов, прошедших через воздух, $\text{нейтр}/\text{см}^2$.

Закись азота наименее токсична из этих трех компонентов. Как видно из выражений (1) — (6), скорость ее образования значительно меньше по сравнению с озоном и двуокисью азота (в которую включено также и образование окиси азота, окисляющейся до двуокиси в воздухе). Таким образом, образованием закиси азота с точки зрения ее опасности для персонала можно пренебречь.

Озон и двуокись азота образуются и в естественных условиях под действием космического излучения, ультрафиолетовой радиации и других причин. Результаты анализов проб воздуха, отобранных при различных метеорологических условиях, а также значения доз облучения E_0 и интегральных потоков нейтронов F_0 , необходимых для получения концентраций примесей в воздухе искусственным путем при помощи облучения, даны в таблице.

Пороговые значения доз облучения и интегральных потоков нейтронов для атмосферного воздуха определяются в основном образованием озона и составляют $50\text{--}200 p$ и $1\text{--}5 \cdot 10^{11} \text{ нейтр}/\text{см}^2$. Таким образом, облучение воздуха дозами ниже $\sim 100 p$ и потоками нейтронов $\sim 2 \cdot 10^{11} \text{ нейтр}/\text{см}^2$ в отношении образования вредных примесей может считаться совершенно безопасным. По санитарным правилам [5] предельно допустимая концентрация (ПДК) озона в воздухе рабочих помещений составляет $10^{-4} \text{ мг}/\text{л}$ или $0,83 \cdot 10^{-5} \%$, а ПДК двуокиси азота — $10^{-3} \text{ мг}/\text{л}$ или $4,15 \cdot 10^{-4} \%$. Соответственно из выражений (1) и (3) получаем, что дозы, предельно допустимые по образованию вредных примесей в воздухе, составляют $530 p$ по озону и $6,8 \cdot 10^4 p$ по двуокиси азота. Следует отметить, что образующийся в воздухе озон очень неустойчив и быстро расходится. Поэтому в качестве оптимальной величины при температурах до $10\text{--}12^\circ\text{C}$ может быть принята доза облучения $10^3 p$, а при температурах выше $12\text{--}15^\circ\text{C}$ — $10^4 p$. Как видно из таблицы, эти значения несущественно превышают максимальное пороговое значение для образования озона и окислов азота в естественных условиях.

Из выражений (4) и (6) соответственно получаем, что предельно допустимое значение интегрального потока нейтронов по образованию озона составляет $10^{12} \text{ нейтр}/\text{см}^2$, а по двуокиси азота $1,3 \cdot 10^{14} \text{ нейтр}/\text{см}^2$. Учитывая тенденцию озона к разложению, в качестве предельно допустимой величины нейтронного потока можно взять $10^{12} \text{ нейтр}/\text{см}^2$ при температурах ниже 15°C и $10^{13} \text{ нейтр}/\text{см}^2$ при более высоких температурах. Как видно из таблицы, эти значения также несущественно превышают пороговые потоки нейтронов для образования озона и двуокиси азота в естественных условиях.

Следует отметить, что при облучении воздуха нейтронами образование радиоактивного углерода менее опасно, чем образование озона и двуокиси азота. Как следует из работ [1, 2], при облучении воздуха нейтронами радиоактивный углерод в 90—95% образуется в виде двуокиси углерода, причем при атмосферном

Содержание NO_2 и O_3 в воздухе и значения E_0 и F_0

Условия отбора проб воздуха	$[\text{NO}_2]$, % $\times 10^6$	$[\text{O}_3]$, % $\times 10^6$	E_0 , р	F_0 , нейтр./см $^2 \times 10^{11}$
В помещении	1,4—1,3	0,4—0,7	25—213	0,5—4,0
В лесу	2,5	4,9	312—410	5,9—7,8
В черте города	3,6	1,2	76—590	1,4—11,2
При ясной погоде *	1,1	1,3	82—181	1,6—3,4
При низкой облачности *	2,6	2,2	140—425	2,7—8,1
При теплом фронте *	1,6	2,0	127—262	2,4—5,0
При холодном фронте *	2,4	4,6	293—344	5,5—6,5
На высоте 50 м **	4,2	1,5	96—687	1,8—13,4
На высоте 200 м ***	0,8	6,6	132—420	2,5—7,9
При антициклоне *	2,2	3,5	220—351	4,2—6,8
Перед грозой *	9,5	11,4	730—1550	13,7—29,5

* На поле (Московская область).
** В черте города.
*** В горном районе.

давлении и температурах 0—30° С ее концентрация (вес. %) определяется соотношением:

$$[\text{C}^{14}\text{O}_2] = 0,382 \cdot 10^{-21} F. \quad (7)$$

По санитарным правилам ПДК радиоактивного углерода для рабочих помещений составляет $4 \cdot 10^{-9}$ кюри/л или (в пересчете на C^{14}O_2) $2,9 \cdot 10^{-6}$ мг/л, что соответствует $2,4 \cdot 10^{-7}\%$. Согласно уравнению (7) для такой концентрации необходим интегральный поток нейтронов порядка 10^{15} нейтр./см 2 , т. е. значительно больший, чем допустимый поток в отношении образования озона и даже двуокиси азота.

Полученные предельно допустимые значения доз облучения и интегральных потоков нейтронов, соответствующие ПДК озона и двуокиси азота в воздухе рабочих помещений, могут быть взяты в основу расчетов мощности вентиляционных установок.

Кратность воздухообмена в течение часа работы определяется следующими соотношениями:

$$\Gamma_I (< 15^\circ \text{C}) = 3,6I, \quad (8)$$

$$\Gamma_I (> 15^\circ \text{C}) = 0,36I, \quad (9)$$

$$\Gamma_f (< 15^\circ \text{C}) = 3,6 \cdot 10^{-9} f, \quad (10)$$

$$\Gamma_f (> 15^\circ \text{C}) = 3,6 \cdot 10^{-8} f, \quad (11)$$

где I — средняя мощность дозы облучения в помещении, р/сек; f — средний поток нейтронов в помещении, нейтр./см $^2 \cdot$ сек; Γ_I — кратность вентиляции по мощности дозы облучения; Γ_f — кратность вентиляции по потоку нейтронов.

Если считать, что естественная вентиляция обеспечивает полный воздухообмен в течение 6 ч работы (т. е. $\Gamma \geq 0,17$), то минимальные мощности дозы облучения, при которых необходима принудительная вентиляция, составляют 0,05—0,5 р/сек. Таким образом, при соблюдении правил техники безопасности обычная работа в контакте с радиоактивными веществами вообще не требует дополнительной вентиляции из-за радиационно-химического образования вредных примесей в воздухе.

Мощность вентиляционной установки определяется условием:

$$N = 27,8 \cdot 10^{-5} \Gamma v, \quad (12)$$

где v — объем помещения, м 3 ; N — мощность вентиляционной установки, м $^3/\text{сек}$.

Следовательно, для того чтобы после прекращения облучения можно было войти в помещение, например объемом 100 м 3 , в котором средняя мощность дозы облучения при температуре 20° С составляла 0,1 р/сек, необходима вентиляция мощностью $N=1$ л/сек, что может обеспечиваться и естественным путем. Таким образом, дополнительная вентиляция необходима только для очень мощных излучателей, которые создают в рабочем помещении средние мощности дозы облучения, превышающие 0,1 р/сек.

М. Т. Дмитриев

ЛИТЕРАТУРА

1. М. Т. Дмитриев. «Атомная энергия», 15, 52 (1963); М. Т. Дмитриев, С. Я. Пшежецкий. Там же, 8, 59 (1960); С. Я. Пшежецкий, М. Т. Дмитриев. Там же, 3, 350 (1957).
2. М. Т. Дмитриев. «Ж. прикл. хим.», 36, 512 (1963); М. Т. Дмитриев. Там же, 36, 1123 (1963); М. Т. Дмитриев, Л. В. Сараджев, М. А. Минкович. Там же, 33, 808 (1960).
3. М. Т. Дмитриев. «Ж. физ. хим.», 32, 2418 (1958); М. Т. Дмитриев, С. Я. Пшежецкий. Там же, 33, 463 (1959); М. Т. Дмитриев, С. Я. Пшежецкий. Там же, 34, 880 (1960).
4. М. Т. Дмитриев, С. Я. Пшежецкий. «Докл. АН СССР», 12, 369 (1959); С. Я. Пшежецкий, М. Т. Дмитриев. Там же, 103, 647 (1955).
5. Санитарные правила работы с радиоактивными веществами и источниками ионизирующих излучений. М., Госатомиздат, 1960.