

ра масел с наибольшей интенсивностью отвечает длине волны $\sim 230 \text{ нм}$, второй — с интенсивностью $\ln \epsilon = -3,3 \div -3,5$ соответствует длине волны $257 \div 261 \text{ нм}$ в пентане, гексане, этиловом спирте, *n*-октане и 265 нм в CCL_4 .

В газовой фазе наблюдается соотношение углеводородов состава, отличающегося от исходных масел, которое даже для одного и того же масла различается от времени и условий его работы. Так, отношение коэффициентов экстинкции при двух наблюдаемых максимумах поглощения для всех проб масел находится в пределах $1,9 \div 2,3$, а для проб масел, экстрагированных из углекислотных баллонов, достигает $5,6$. При этом наблюдается смещение максимума поглощения в длинноволновую область спектра с длиной волны 276 нм . Методика определения примесей минеральных масел в углекислом газе по калибровочным коэффициентам экстинкции стандартных растворов, подготовленных на маслах, выделенных из продуктов отбора проб, свидетельствует о недостаточном применении данного метода. Методом ИК-спектроскопии установлено, что характер ИК-спектров разных проб масел идентичен. Наибольшее поглощение наблюдается при полосе 2926 см^{-1} , соответствующее антисимметричным валентным колебаниям CH_2 -группы ($\bar{K} = 2,52 \text{ л/г·см}$). Для всех спектров показаны также полосы вблизи 2962 см^{-1} ($\bar{K} = 1,63 \text{ л/г·см}$) и 2860 см^{-1} ($\bar{K} = 1,31 \text{ л/г·см}$), отвечающие анти-

симметричным валентным колебаниям CH_3 -группы и симметричным валентным колебаниям CH_2 -группы [1]. Для данных полос интегральное значение $\bar{K} = 1,82 \text{ л/г·см}$. При этом относительная погрешность составляет $1,5 \div 3\%$. Намечается полоса 2872 см^{-1} , соответствующая симметричным валентным колебаниям CH_3 -группы.

Для проб масел, экстрагированных из газовых фаз, наблюдается увеличение поглощения при полосах 2872 и 2962 см^{-1} . Отличия в ИК-спектрах свидетельствуют о разном соотношении углеводородов в газовой фазе и в исходных минеральных маслах. Поэтому определение примесей масел в углекислом газе предложено по интегральной интенсивности валентных колебаний C — H-групп. Данный метод является абсолютным, не требующим предварительной калибровки по искусственным смесям.

(№ 664/6947 + 6948. Статья поступила 18/V 1972 г. В окончательной редакции 23/XI 1972 г., аннотация — 26/XI 1972 г. Полный текст 0,55 а. л., 4 рис., 8 библиографических ссылок.)

ЛИТЕРАТУРА

- Л. Бедами. Инфракрасные спектры сложных молекул. Перевод с англ. М., ИЛ, 1963.

Обезвреживание радиоактивных газовых отходов одноконтурной АЭС кипящего типа посредством их выдержки в проточной трубе

Г. З. Чухлов, Е. К. Якшин, Ю. В. Чечеткин, Ю. А. Соловьев

УДК 621.039 524.4—97.621.039.72

В случае разгерметизации твэлов радиоактивность газовых отходов АЭС с кипящим реактором достигает $\sim 100 \text{ кюри/(сутки} \cdot \text{Мвт)}$. Выдержка их в проточной трубе перед выбросом в атмосферу позволяет уменьшить активность в $2 \div 70$ раз. Для этого требуется труба с объемом

$$V = t_b G_M / [\rho(\tau) / (1 + x(\tau))]_{\text{сред}}, \quad (1)$$

где G_M — массовый расход сухого газа эжектора, кг/час ; τ — температура газа в данном сечении трубы; ρ — плотность газа, кг/м^3 , x — паросодержание газа, $\text{кг пара}/\text{кг сухого газа}$.

Рекомендуемое время t_b выдержки газа есть корень уравнения (2) относительно t :

$$\sum_{i=1}^m c_{i11} \exp(-\lambda_{i1} t) = \sum_{i=m+1}^l c_{i11} \exp(-\lambda_{i1} t), \quad (2)$$

где c_{inr} — концентрация n -го члена цепочки распада i -го исходного газообразного изотопа на r -м конце трубы выдержки для случая максимально возможной вероятности выхода осколочных газов из твэлов, $\text{кюри}/\text{м}^3$; i — номер материнского газообразного изотопа в порядке возрастания постоянных распада; n — номер изотопа в цепочке распада, считая исходный газообразный изотоп первым; r — индекс принадлежности ко входу ($r = 1$) или к выходу ($r = 2$) из трубы; λ_{in} — постоянная распада n -го члена цепочки распада i -го исходного газообразного изотопа, сек^{-1} ; m — наименьший номер исходного изотопа с постоянной распада, большей, чем у Xe^{138} ; l — полное число изотопов в исходной газовой смеси.

Свободная гравитационно-термическая и концентрационная конвекция в горизонтальной трубе может

в три и более раз уменьшить эффективное время выдержки. Для полного использования объема трубы необходимо устранить 2 потока свободной конвекции в ней. Один из них ликвидируется, если расположить выходное отверстие снизу трубы, а торец закрыть. Другой поток можно уменьшить предварительным охлаждением газа до температуры среды, окружающей трубу, или увеличением аэродинамического сопротивления потоку в пределах, не влияющих на работу эжектора. Последнее достигается уменьшением диаметра трубы. Доля A аэрозолей в общем выбросе радиоактивности из трубы равна

$$A = \left(\sum_{i=1}^l \sum_{n=2}^q c_{in2} \right) / \left(\sum_{i=1}^l \sum_{n=1}^q c_{in2} \right), \quad (3)$$

где q — максимальное число членов в цепочках распада рассматриваемых газообразных изотопов, а

$$c_{in2} = c_{i11} \left(\prod_{j=2}^n \lambda_{ij} \right) \sum_{j=1}^n \left[\exp(-\lambda_{ij} t_b) \prod_{\substack{k=j \\ k \neq j}}^n \frac{1}{\lambda_{ik} - \lambda_{ij}} \right]. \quad (4)$$

Расчет для кипящего реактора ВК-50 показывает, что величина A может достигать $\sim 0,6$. Поэтому рекомендуется устанавливать в конце трубы противоаэрозольный фильтр.

(№ 665/5780. Статья поступила в Редакцию 17/II 1970 г. В окончательной редакции 26/XII 1972 г. Полный текст 0,6 а. л., 1 рис., 3 табл., 9 библиографических ссылок.)