

УДК 551.510.534/160.27+551.21

## Вулкан Эребус – ключевой фактор усиления антарктической озоновой дыры

Е. С. САВЕЛЬЕВА, В. В. ЗУЕВ, Н. Е. ЗУЕВА

Институт мониторинга климатических и экологических систем Сибирского отделения РАН,  
проспект Академический, 10/3, Томск 634055 (Россия)

E-mail: vvzuev@imces.ru

(Поступила 16.04.14; после доработки 09.06.14)

### Аннотация

По максимальным значениям концентрации ClO в нижней антарктической стратосфере в период существования весенней озоновой дыры над станцией McMurdo в 1992 г. проведена оценка количества стратосферного хлороводорода HCl, необходимого для ее образования. Рассчитаны высота газовой струи, выбрасываемой антарктическим вулканом Эребус в процессе активной дегазации, а также траектории дальнейшего циклонального подъема этих выбросов внутри высоких циклонов на высоту более 18 км, полученные с использованием модели NOAA HYSPLIT. Показано, что доля вулканических выбросов, достигающих стратосферных высот, в среднем за год составляет 41.5 %. Установлено, что объемы вулканогенного HCl, ежегодно поступающего в антарктическую стратосферу, достаточны для образования озоновой дыры современных масштабов. Показано, что аномальное усиление активности вулкана Эребус в начале 1980-х гг. стало ключевым фактором значительного увеличения антарктической озоновой аномалии. Уменьшение размеров весенней озоновой дыры над Антарктидой возможно только при резком снижении или полном прекращении активности этого вулкана.

**Ключевые слова:** антарктическая озоновая дыра, циркумполлярный вихрь, полярные стратосферные облака, вулкан Эребус, дегазация, хлорный цикл

### ВВЕДЕНИЕ

Впервые аномальный сезонный ход общего содержания озона (ОСО) в весенний период в высоких широтах Южного полушария был зарегистрирован в конце 1950-х гг. [1]. В октябре 1957 г. над станцией Halley Bay ( $75.6^{\circ}$  ю. ш.,  $26.7^{\circ}$  з. д.) зафиксированы значения ОСО на уровне 230 е.Д. [2]. В целом, по данным наблюдений станции за период 1957–2007 гг., весеннее истощение озона неуклонно усиливалось, особенно в 1980-е годы. Так, если в сентябре 1973–1980 гг. среднее значение ОСО составляло ~250 е.Д., то в 1980–1990 гг. оно снизилось до 206 е.Д., а в период 1997–2007 гг. находилось на уровне 156 е.Д. [3].

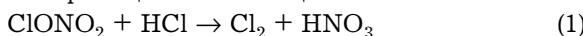
С 1979 г. осуществляется глобальный космический мониторинг состояния озонового слоя. Установлено значительное увеличение площади и глубины отрицательных весенних озоновых аномалий над Антарктидой в 1980 г., получивших название “озоновая дыра”. Озоновые аномалии связывали с поступлением в атмосферу промышленных фреонов в качестве дополнительного источника атомов Cl в стратосфере, участвующих в эффективном хлорном катализическом цикле разрушения озона [4].

Сегодня уже очевидно, что формирование озоновой дыры над Антарктидой в зимне-весенний период обусловлено выхолаживанием стратосферы внутри устойчивого циркумполлярного вихря до температур ниже  $-78^{\circ}\text{C}$ . В этих условиях становится возможным об-

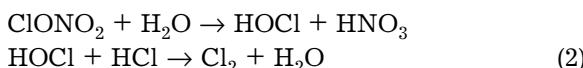
разование полярных стратосферных облаков (ПСО), где в роли ядер конденсации активно выступает сернокислотный аэрозоль.

#### ОЦЕНКА КОЛИЧЕСТВА ХЛОРОВОДОРОДА, НЕОБХОДИМОГО ДЛЯ ОБРАЗОВАНИЯ ОЗОНОВОЙ ДЫРЫ

В условиях полярной ночи молекулярный хлор  $\text{Cl}_2$  может высвобождаться из двух сформировавшихся резервуаров  $\text{HCl}$  и  $\text{ClONO}_2$  только в результате протекания гетерогенных реакций на частицах ПСО:



или



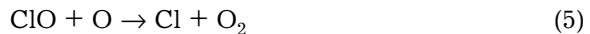
Для протекания этих реакций необходима диссоциация реагентов  $\text{HCl}$  и  $\text{H}_2\text{O}$  в поверхностном слое ПСО. В результате реакций продукты  $\text{H}_2\text{O}$  и  $\text{HNO}_3$  накапливаются на поверхности частиц ПСО. Высвобождаемая в ходе реакций (1) и (2) молекула хлора в условиях даже слабого поля солнечной радиации, появляющейся весной после полярной ночи, легко фотодиссоциирует на атомы при столкновении с квантами солнечной энергии:



Образующиеся атомы хлора активно разрушают озон по реакции



В условиях полярной ночи антарктическая стратосфера обеднена атомами кислорода, поэтому становится неэффективной реакция восстановления атомов Cl из ClO:



и хлор переходит в молекулу-резервуар  $\text{ClONO}_2$  по реакции



Однако в условиях пониженных температур из-за конденсации на поверхности частиц ПСО оксидов азота происходит денитрификация антарктической стратосферы и, как следствие, снижается эффективность протекания реакции (6). По этой причине в весенний период над Антарктидой одновременно с сильным понижением стратосферного озона возрастают концентрации ClO.

На рис. 1, а приведен вертикальный профиль ClO, полученный по данным [5] 15 сентября 1992 г. над станцией McMurdo в период денитрификации антарктической стратосферы. Он характеризует количество атомарного хлора, участвующего в реакциях (1)–(4). Площадь озоновой дыры в это время достигала 22 млн  $\text{km}^2$  [6]. На рис. 1, б представлены

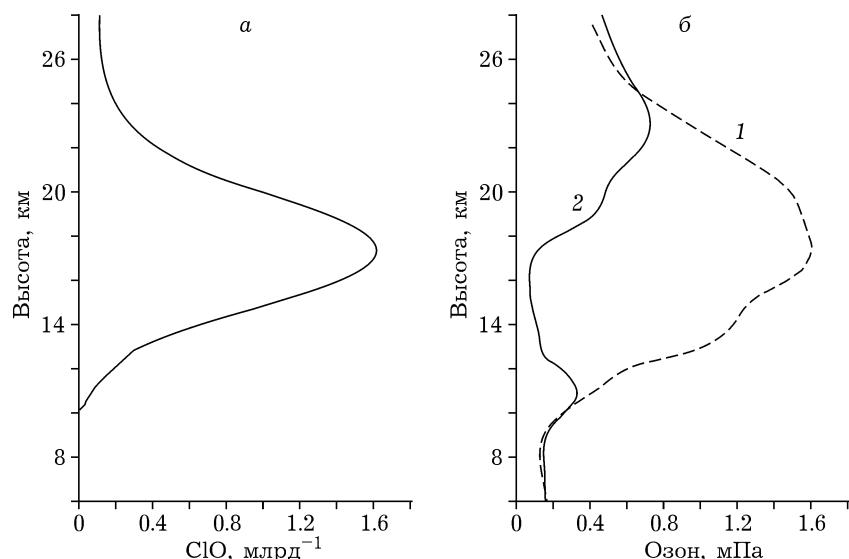


Рис. 1. Вертикальный профиль ClO над станцией McMurdo ( $77.9^\circ$  ю. ш.,  $166.7^\circ$  в. д.) 15 сентября 1992 г. (а) и средние вертикальные профили озона над станцией Syowa ( $69.00^\circ$  ю.ш.,  $39.58^\circ$  в.д.) (б) за различные периоды 1992 г.: 1 – с 3 июня по 17 июля, 2 – с 16 сентября по 24 октября.

ны средние вертикальные профили озона над станцией Syowa за периоды с 16 сентября по 24 октября и с 3 июня по 17 июля 1992 г. по данным WOUDC [7]. Видно, что основные потери озона наблюдались в том же высотном диапазоне (14–20 км), где регистрировался максимум ClO (см. рис. 1, а). Следовательно, по значениям максимальных концентраций ClO можно оценить количество HCl, участвовавшего в формировании озоновой дыры в 1992 г.

В реакциях (1)–(4) можно выделить следующие молярные отношения:  $n(\text{HCl}) = n(\text{Cl}_2)$ ,  $n(\text{Cl}_2) = 0.5n(\text{Cl})$ ,  $n(\text{Cl}) = n(\text{ClO})$ , отсюда  $n(\text{HCl}) = 0.5n(\text{ClO})$ . Таким образом, если считать, что ClO образуется только в ходе этих реакций, то отношение количества ClO к количеству HCl равно 2 : 1. Тогда концентрацию HCl в высотном диапазоне 14–20 км можно рассчитать по формуле

$$C_{\text{HCl}} = \Phi_{\text{ClO}} M_{\text{HCl}} P_{\text{в}} / 2RT_{\text{в}} \quad (7)$$

где  $\Phi_{\text{ClO}}$  – объемная доля ClO;  $M_{\text{HCl}}$  – молярная масса HCl;  $P_{\text{в}}$  – среднее давление воздуха ( $\sim 4.53 \cdot 10^3$  Па, согласно барометрической формуле);  $R$  – универсальная газовая постоянная;  $T_{\text{в}}$  – средняя температура воздуха ( $\sim 187$  К для сентября).

Среднюю объемную долю ClO ( $\Phi_{\text{ClO}}$ ) в стратосфере можно рассчитать по профилю вертикального распределения ClO от 15 сентября 1992 г. (см. рис. 1, а) методом численного интегрирования:  $\Phi_{\text{ClO}} = 1.32 \cdot 10^{-9}$ . Тогда, согласно (7),  $C_{\text{HCl}} = 7.02 \cdot 10^{-8}$  г/м<sup>3</sup>. Если предположить, что HCl равномерно распределялся во всем объеме озоновой дыры ( $V \approx 1.32 \cdot 10^{17}$  м<sup>3</sup>), то необходимая для образования озоновой дыры в сентябре 1992 г. масса HCl  $m_{\text{HCl}} \sim 9.3$  кт.

#### **ВУЛКАН ЭРЕБУС – ОСНОВНОЙ ИСТОЧНИК ХЛОРОВОДОРОДА В СТРАТОСФЕРЕ НАД АНТАРКТИДОЙ**

Наиболее вероятный источник значительного количества HCl в Антарктиде – вулкан Эребус ( $77.5^\circ$  ю. ш.,  $167.2^\circ$  в. д.; высота 3794 м), который входит в список самых активных вулканов на Земле. В его главном кратере находится жерло активной дегазации, из которого периодически выбрасывается столб вулканических газов с минимальной начальной скоростью  $\sim 200$  м/с [8]. Эребус – один из немно-

гих вулканов, который представляет собой “систему открытого жерла” (open-vent system). Этим и обусловлены устойчивость и разнообразие активности этого вулкана: частая смена пассивной и активной дегазации, а также взрывных извержений от поверхности незастывающего лавового озера [9, 10]. В составе газовых выбросов преобладают водяной пар, углекислый газ, диоксид серы и хлороводород с массовыми долями 0.37, 0.56, 0.03 и 0.02 соответственно [11]. Ежегодный вклад Эребуса в баланс хлора в антарктической атмосфере достигает почти 80 % [12].

Вулканогенные выбросы SO<sub>2</sub> и водяного пара способствуют образованию сернокислотного аэрозоля, который служит ядрами конденсации частиц ПСО в условиях низких температур внутри циркумполярного вихря. В свою очередь HCl, адсорбируясь на поверхности частиц ПСО, стимулирует восстановление молекулярного Cl<sub>2</sub> в результате гетерогенных реакций (1) и (2).

Измерения газовых выбросов вулкана Эребус регулярно проводятся для SO<sub>2</sub> и эпизодически для HCl. В среднем за период 1980–2006 гг. масса выбросов SO<sub>2</sub> составила почти 76 т/сут [13], поэтому с учетом соотношения массовых долей средняя масса выбросов HCl за тот же период составит примерно 51 т/сут. Таким образом, вулкан Эребус в среднем ежегодно выбрасывает около 18.7 кт HCl. Полученная нами величина сопоставима с оценкой среднегодового выброса HCl (15.5 кт/год), приведенной в [14]. Основной вклад в интегральный объем выбросов вулканогенных газов вносит активная дегазация.

Высоту газовой струи при активной дегазации Эребуса можно рассчитать с помощью формулы Мортонса [15, 16]:

$$H = 1.87 \cdot 10^{-3} \sqrt{C_p R_0 v \tau \pi d^2 (T - T_a) / 4} \quad (8)$$

где  $C_p$  – теплоемкость материала извержения;  $R_0$  – плотность материала извержения;  $v$  – скорость извержения;  $\tau$  – продолжительность периода извержения;  $d$  – диаметр жерла вулкана;  $T$  – температура материала извержения;  $T_a$  – температура окружающего воздуха. Согласно данным [8, 17–20], для извержения вулкана Эребус можно выбрать следующие значения этих параметров:  $C_p = 1000$  Дж/(кг · К),  $R_0 = 5$  кг/м<sup>3</sup>,  $v = 200$  м/с,

$\tau = 40$  с,  $d = 15$  м,  $T = 1323$  К,  $T_a = 233$  К. В этом случае высота газовой струи составит 3.1 км, а с учетом высоты жерла активной дегазации (3.5 км) –  $H \approx 6.6$  км над уровнем моря.

Дальнейший подъем вулканических газовых выбросов в антарктическую стратосферу, прежде всего, обусловлен восходящим движением воздушных масс в высоких циклонах. Над самим материком в нижней атмосфере, как правило, формируется антициклон,

но на периферии у береговой зоны преобладают циклональные образования [21]. Ввиду несимметричности Антарктиды относительно полюса циклоны, перемещаясь вдоль побережья, проникают в глубь акваторий морей Уэдделла, Росса (вулкан Эребус расположен на о-ве Росса) и Беллингсгаузена. Здесь в результате окклюзии циклоны становятся высокими. В зимний период эти циклонические образования смыкаются со стратосфер-

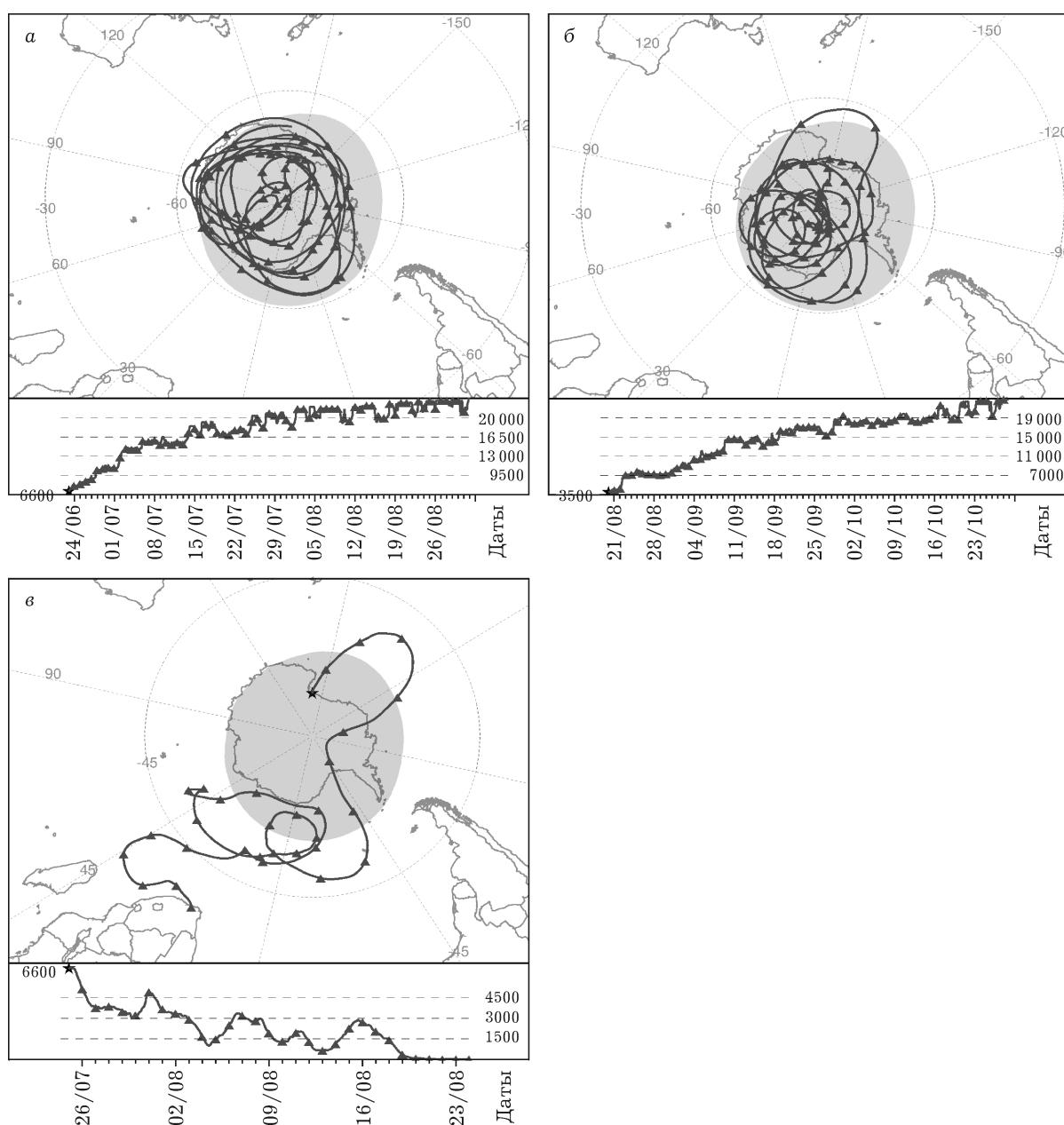


Рис. 2. Характерные траектории движения воздушных масс над Антарктидой в горизонтальной и вертикальной проекциях с началом от координат вулкана Эребус ( $77.5^\circ$  ю. ш.,  $167.2^\circ$  в. д.) в 2006 г., рассчитанные с помощью траекторной модели NOAA HYSPLIT для дат: а – 23 июня, б – 20 июля, в – 20 августа.

ным циклоном, циркумполярным вихрем, в результате чего формируется циклональный подъем воздушных масс из верхней тропосфера в нижнюю стратосферу до высот почти 20 км. О подъеме продуктов извержения вулкана Эребус на стратосферные высоты свидетельствует и факт регистрации аэрозольных частиц KCl, идентифицированных как вулканогенные выбросы Эребуса, во время наблюдений с самолета на высоте 8 км в октябре 1989 г. на всем маршруте в диапазоне 77–89° ю. ш. и 165° в. д. [22].

Анализ движения воздушных масс за период 2005–2011 гг., проведенный с помощью чувствительной к вертикальным перемещениям воздушных масс модели NOAA HYSPLIT (с опцией remap MSL to AGL) [23] для координат вулкана Эребус с высоты выброса 6.6 км, показал, что в среднем за год доля вулканогенных газов, достигающих стратосферных высот, составляет 41.5 %. Воздушные массы, как правило, поднимаются на высоту более 18 км в течение нескольких недель. Попавшие в стратосферу вулканогенные газы способны оставаться и накапливаться в ней на протяжении длительного времени.

На рис. 2 характерные траектории движения воздушных масс (в горизонтальной и вертикальной проекции) в разные периоды 2006 г.

сопоставлены с озоновой дырой сентября того же года по данным TEMIS [24]. Видно (см. рис. 2, а), что в результате вихревого подъема в границах наблюдаемой озоновой дыры происходит хорошее горизонтальное и вертикальное перемешивание воздушных масс внутри циркумполярного вихря. В периоды максимальной активизации высоких циклонов подъем воздушных масс может происходить даже с высоты расположения жерла вулкана Эребус (3.5 км), с захватом продуктов его пассивной дегазации (см. рис. 2, б). В случае ослабления циклона или замещения его гребнями высокого давления воздушные массы, напротив, оседают и выносятся далеко за пределы Антарктиды (см. рис. 2, в).

Согласно приведенным ранее оценкам, Эребус в среднем выбрасывает примерно 18.7 кт HCl/год, из которых 41.5 % (7.8 кт) попадает в нижнюю стратосферу, накапливаясь и перемешиваясь внутри циркумполярного вихря в диапазоне высот 14–22 км. Это сопоставимо с проведенной выше оценкой количества HCl, необходимого для образования озоновой дыры в масштабах сентября 1992 г. ( $m_{\text{HCl}} \sim 9.3$  кт). Таким образом, ежегодные выбросы HCl вулкана Эребус, достигающие стратосферных высот, обеспечивают эффективное протекание циклов (1)–(4) и со-

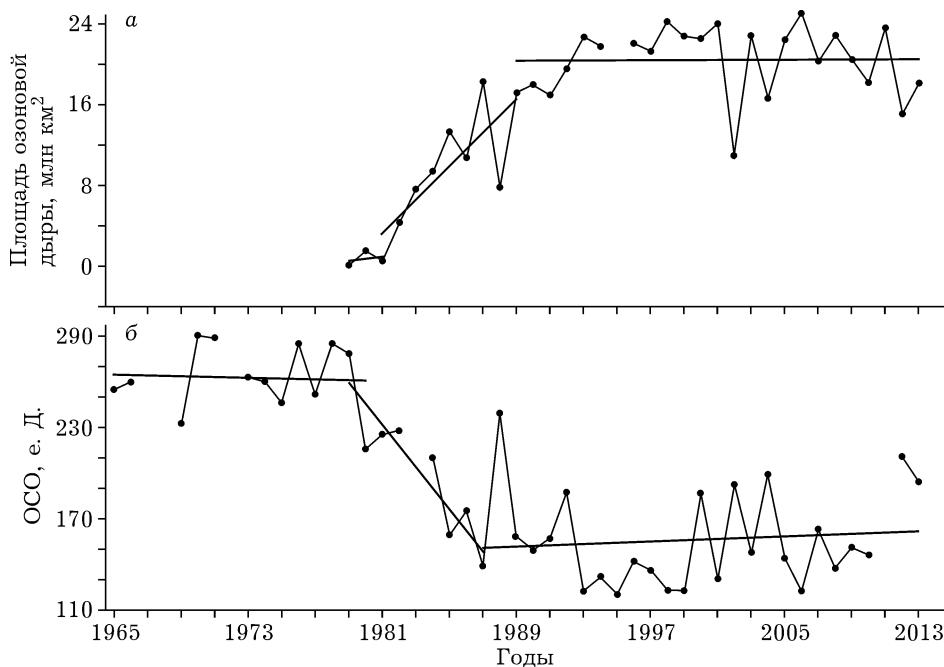


Рис. 3. Временной ход средних за сентябрь–октябрь значений площади антарктической озоновой дыры (а) и средних за октябрь значений ОСО над станцией Amundsen-Scott (Южный полюс) (б) и их линейные тренды.

хранение современных масштабов озоновых дыр над Антарктидой.

## ЗАКЛЮЧЕНИЕ

Аномальное усиление активности вулкана Эребус в начале 1980-х гг. стало ключевым фактором значимого увеличения антарктической озоновой аномалии. На рис. 3, а показано изменение средних (за сентябрь–октябрь) размеров озоновой дыры с 1979 по 2013 гг. (по данным Goddard Space Flight Center NASA [6]). Видно, что на первом этапе наблюдений (1979–1981 гг.) ее размеры не превышали 1 млн км<sup>2</sup>, а изменения характеризовались незначимым слабоположительным трендом. В результате чрезмерной активизации вулкана Эребус в начале 1980-х годов за период с 1981 по 1989 гг. площадь озоновой дыры резко возросла – более чем в 20 раз. Прежде всего, этому способствовало значительное обогащение антарктической стратосферы вулканогенными газами SO<sub>2</sub> и HCl. Так, в 1983 г. дегазация вулканогенных выбросов SO<sub>2</sub> и HCl более чем в три раза превышала средний уровень современных выбросов SO<sub>2</sub> и HCl, достигая 231 и 167 т/сут [14] соответственно. С 1990 г. по настоящее время при сохраняющейся вулканической активности площадь озоновой дыры над Антарктидой остается стабильно большой, при этом тренд ее межгодовых изменений близок к нулевому. Фактически активность вулкана Эребус перевела антарктическую озоновую аномалию в новое стационарное состояние. Это состояние характеризуется не только значительными масштабами, но и глубиной, тенденции межгодовых изменений которой наглядно проявляются в поведении временного ряда среднемесячных значений ОСО в октябре на станции Amundsen-Scott, расположенной на Южном полюсе (см. рис. 3, б).

Наличие стабильного циркумполярного вихря над Антарктидой в зимне-весенний период практически всегда обеспечивает формирование весенней озоновой дыры, но ее масштабы определяются главным образом активностью вулкана Эребус. Парогазовая струя над кратером вулкана и последующий циклональный подъем воздушных масс внут-

ри циркумполярного вихря в зимний период обеспечивают транспорт вулканогенных газов SO<sub>2</sub> и HCl в стратосферу, где они распределяются в границах вихря в слое высотного диапазона 14–22 км. Согласно проведенным оценкам, объемы ежегодно поступающего в антарктическую стратосферу вулканогенного HCl при активной дегазации Эребуса достаточны для формирования озоновой дыры, по крайней мере, в масштабах 1992 г. Очевидно, что уменьшение антарктической аномалии до уровня, соответствующего стационарному состоянию 1979–1981 гг., возможно только при резком снижении или полном прекращении активности вулкана Эребус.

## СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- Dobson G. M. B. Exploring the Atmosphere. Oxford: Clarendon Press, 1963. 209 p.
- Звягинцев А. М., Зуев В. В., Крученицкий Г. М., Скоробогатый Т. В. // Исследование Земли из космоса. 2002. № 3. С. 29–34.
- Звягинцев А. М., Кузнецова И. Н., Кузнецов Г. И. // Оптика атм. и океана. 2012. Т. 25, № 7. С. 580–583.
- Farman J. C., Gardiner B. G., Shanklin J. D. // Nature. 1985. Vol. 315, No. 6016. P. 207–210.
- Emmons L. K., Shindell D. T., Reeves J. M., de Zafra R. L. // J. Geophys. Res. 1995. Vol. 100, No. D2. P. 3049–3055.
- URL: <http://ozonewatch.gsfc.nasa.gov/meteorology/SN.html> (дата обращения: 9.06.14 г.)
- URL: [http://www.woudc.org/data\\_e.html](http://www.woudc.org/data_e.html) (дата обращения: 9.06.14 г.)
- Тазиев Г. На вулканах / Пер. с фр. М.: Мир, 1987. 264 с.
- Aster R., Mah S., Kyle P., McIntosh W., Dunbar N., Johnson J., Ruiz M., McNamara S. // J. Geophys. Res. 2003. Vol. 108, No. B11. P. 2522–2544.
- Oppenheimer C., Moretti R., Kyle P. R., Eschenbacher A., Lowenstein J. B., Hervig R. L., Dunbar N. W. // Earth. Planet. Sci. Lett. 2011. Vol. 306, No. 3–4. P. 261–271.
- Oppenheimer C., Kyle P. R. // J. Volcanol. Geoth. Res. 2008. Vol. 177, No. 3. P. 743–754.
- Zreda-Gostynska G., Kyle P. R., Finnegan D., Prestbo K. M. // J. Geophys. Res. 1997. Vol. 102, No. B7. P. 15.039–15.055.
- Савельева Е. С., Зуев В. В., Зуева Н. Е. // Химия уст. разв. 2012. Т. 20, № 6. С. 739–744.
- Zreda-Gostynska G., Kyle P. R., Finnegan D. L. // Geophys. Res. Lett. 1993. Vol. 20, No. 18. P. 1959–1962.
- Morton B. R., Taylor G. I., Turner J. S. // Proc. Roy. Soc. London. A. Mat. 1956. Vol. 234, No. 1196. P. 1–23.
- Glaze L. S., Baloga S. M. // J. Geophys. Res. 1996. Vol. 101, No. D1. P. 1529–1540.
- Steinberg G. S., Babenko J. I. // J. Volcanol. Geoth. Res. 1978. Vol. 3, No. 1–2. P. 89–98.
- Jones K. R., Johnson J. B., Aster R., Kyle P. R., McIntosh W. C. // J. Volcanol. Geoth. Res. 2008. Vol. 177, No. 3. P. 661–672.
- Csatho B., Schenk T., Kyle P., Wilson T., Krabill W. B. // J. Volcanol. Geoth. Res. 2008. V. 177, N 3. P. 531–548.

- 20 Burgisser A., Oppenheimer C., Alletti M., Kyle P. R., Scaillet B., Carroll M. R. // *Geochem. Geophys. Geosyst.*, 2012. Vol. 13, No. 11. P. 1–24.
- 21 Гусев А. М. Антарктика. Океан и атмосфера: Пособие для учащихся. М.: Просвещение, 1972. 151 с.
- 22 Chuan R. L. // *Volcanological and Environmental Studies of Mount Erebus, Antarctica*. Washington, D.C.: AGU, 1994. P. 97–102.
- 23 URL: <http://www.ready.noaa.gov/HYSPLIT.php> (дата обращения: 9.06.14 г.)
- 24 Van der A R. J., Allaart M. A. F., Eskes H. J. // *Atmos. Chem. Phys.* 2010. Vol. 10, No. 22. P. 11277–11294.