

Polar Geophysical Institute

МОДЕЛЬ ВОЗМУЩЕННОЙ ПОЛЯРНОЙ АТМОСФЕРЫ

Ж.В. Дашкевич, В.Е. Иванов, Б.В. Козелов Полярный геофизический институт, Апатиты, Россия

Аннотация. Представлена физико-химическая возбужденной полярной модель ионосферы, концентрации рассчитывать позволяющая нейтральных ионизированных следующих И компонент: O₂⁺, N₂⁺, O⁺(⁴S), O⁺(²D), O⁺(²P), O(¹D), O(¹S), N(⁴S), N(²D), N(²P), NO, NO⁺, N⁺, N₂(A) и концентрацию электронов. Модель составлена на основе имеющихся литературных данных и включает в себя 57 физико-химических реакции, оказывающих в полярной ионосфере влияние на концентрации перечисленных компонент. Входными параметрами модели являются энергетический спектр электронов на верхней границе ионосферы и концентрации нейтральных составляющих. Модель ионосферы апробированы результатах координированного ракетнона спутникового эксперимента [Rees et al., 1977].

Введение

Проводимые на протяжении многих десятилетий наземные, спутниковые И ракетные спектрометрические измерения полярных сияний содержат большое количество информации о процессах, происходящих в верхней атмосфере во время высыпаний авроральных частиц. Ранее эти данные использовались только для восстановления параметров авроральных частиц и концентраций некоторых составляющих верхней атмосферы. С развитием авроральной томографии появилась возможность увидеть пространственно-временное распределение свечения полярных сияний и, имея определенную методику восстановления энергетических спектров по данным томографических экспериментов, можно получать информацию 0 пространственной линамике характеристик потоков высыпающихся частиц. Решение этой задачи невозможно без численных моделей излучения эмиссий полярных сияний и авроральной ионосферы.

Описание модели

При проникновении в ионосферу заряженные частицы инициируют сложный комплекс физикохимических процессов, в результате которых образуются возбужденные составляющие атмосферы - источники эмиссий полярных сияний. Так эмиссии 630.0 нм и 557.7 нм являются результатом спонтанных излучений возбужденных атомов кислорода $O(^{1}D)$ и $O(^{1}S)$. Наиболее интенсивная эмиссия Первой отрицательной системы полос возникает вследствие разрешенного дипольного перехода $B^2 \Sigma_u^+ \to X^2 \Sigma_g^+$ в молекуле N_2^+ . В силу того, что некоторые возбужденные атомы и

ионы являются долгоживущими (так, время жизни O(¹D) порядка 110 сек., O(¹S)- порядка 0.74 сек.), они являются активными участниками физикохимических реакций, происходящих в ионосфере. В эти физико-химические реакции вовлечены как атмосферные газы в основном и возбужденном своем состоянии, так и их ионы. Для того, чтобы корректно учесть роль большинства составляющих ионосферы физико-химическом процессе была создана нестационарная по времени физикохимическая модель возбужденной полярной ионосферы, позволяющая рассчитывать следующих нейтральных концентрации И ионизированных компонент: O_2^+ , N_2^+ , $O^+(^4S)$, O⁺(²D), O⁺(²P), O(¹D), O(¹S), N(⁴S), N(²D), N(²P), NO, NO^+ , N^+ , $N_2(A)$ и концентрацию электронов. Модель составлена на основе имеющихся литературных данных и включает в себя 57 физико-химических реакции, оказывающих в полярной ионосфере влияние на концентрации перечисленных компонент. Входными параметрами данной модели авроральной ионосферы являются энергетический спектр авроральных электронов на верхней границе ионосферы И концентрации нейтральных составляющих атмосферы, рассчитанные по модели MSIS90 для конкретного дня. За верхнюю границу ионосферы в случае модельных расчетов принимается высота 700 км, а в случае анализа экспериментальных данных высота спутника, на котором измерялся спектр авроральных частиц. Пространственный перенос не учитывается, поэтому модель действительна для Е и нижней F областей ионосферы. Модель позволяет рассчитывать как высотные профили излучения основных авроральных эмиссий. таких как интенсивности эмиссий 557.7 нм и 630.0 нм 391.4 Первой кислорода, HM атомарного отрицательной системы полос, 337.1 нм Второй положительной системы и 320.0 нм системы Вегарда-Каплана молекулярного азота, так и интегральную интенсивность свечения этих эмиссий в надире.

Данная модель возмущенной полярной ионосферы нестационарна по времени. В основе модели лежит решении системы нестационарных одномерных уравнений неразрывности для всех 14 входящих в модель составляющих ионосферы:

$$\frac{dN_i(h,t)}{dt} = Q_i(h,t) - L_i(h,t),$$

где N_i — концентрация і-ой составляющей атмосферы, Q_i -скорость образования, L_i скорость потерь *i*-ой составляющей.

В условиях полярных сияний значительный вклад в скорость образования большинства учитываемых компонент вносит процесс прямой удар. Расчет скорости этого процесса является важной особенностью, отличающей эту модель от моделей других авторов. Функционал для расчета высотного распределения скоростей образования возбужденных компонент ионосферы описан в работах [Иванов и Сергиенко, 1992, Sergienko and Ivanov, 1993]:

$$Q_{i}(h) = P_{Y}(h)\rho(h)\frac{1}{\mathcal{E}_{iY}(h)}\int_{E_{0}}\frac{E_{0}F(E_{0})[1-T_{E}(E_{0})]}{R(E_{0})}\lambda(E_{0},\chi)dE_{0}.$$

где: $P_Y(h)$ — доля энергии, пошедшая на возбуждение атмосферного газа сорта Y, $\rho(h)$ плотность атмосферы, $\mathcal{E}_{iY}(h)$ - энергетическая цена возбуждения *i*-составляющей, E_0 — начальная Таблица 1 энергия электрона, $F(E_0)$ – начальный энергетический спектр высыпающихся электронов, $T_E(E_0)$ – величина альбедо-потока, $R(E_0)$ – интегральная длина пробега, $\lambda(E_0, \chi)$ – функция диссипации энергии. Энергетическая цена возбуждения *i*-составляющей $\mathcal{E}_{iY}(h)$ слабо зависит как от характеристик авроральных электронов, так и от глубины проникновения потоков электронов в атмосферу Земли.

Кроме прямого электронного удара малые составляющие авроральной атмосферы образуются и теряются в результате химических реакций соударения или при радиационных переходов в случае частиц, находящихся в возбужденном состоянии. В Табл. 1 представлены учитываемые в модели реакции и константы их скоростей.

1 au	Таолица 1				
N⁰	Реакция	Коэффициент скорости реакции, см ³ с ⁻¹			
1	$N_2^+ + O_2 \rightarrow N_2 + O_2^+$	$k_1 = 5 \cdot 10^{-11} \cdot (300 / T_i)^{0.8}$			
2	$N_2^+ + O \to N_2^- + O^+({}^4S)$	$k_2 = 9.8 \cdot 10^{-12} \cdot (300/T_i)^{0.23}$			
3	$N_2^+ + O \rightarrow NO^+ + N(^2D)$	$k_3 = 1.4 \cdot 10^{-10} \cdot (300/T_i)^{0.44} - k_2, \ f_{2_D} = 0.9$			
4	$N_2^+ + NO \rightarrow N_2 + NO^+$	$k_4 = 3.3 \cdot 10^{-10}$			
5	$N_2^+ + e \to N(^4S) + N(^2D)$	$k_5 = 3.5 \cdot 10^{-7} \cdot (300/T_e)^{0.5}$, $f_4{}_S = 0.1$, $f_2{}_D = 1.9$			
6	$O_2^+ + e \to O(^1S) + O(^1D)$	$k_6 = 1.9 \cdot 10^{-7} \cdot (300/T_e)^{0.5}$, $f_{1_D} = 1.2$, $f_{1_S} = 0.1$			
7	$O_2^+ + N(^4S) \to NO^+ + O(^1S)$	$k_7 = 1.2 \cdot 10^{-10} \ f_{1S} = 0.2$			
8	$O_2^+ + NO \rightarrow NO^+ + O_2$	$k_8 = 4.4 \cdot 10^{-10}$			
9	$O^+(^4S) + N_2 \rightarrow NO^+ + N(^4S)$	$k_9 = 1.533 \cdot 10^{-12} - 5.92 \cdot 10^{-13} \cdot (T_i/300) + 8.6 \cdot 10^{-14} \cdot (T_i/300)^2$			
10	$O^{+}(^{4}S) + O_{2} \rightarrow O_{2}^{+} + O$	$k_{10} = 2.82 \cdot 10^{-11} - 7.74 \cdot 10^{-12} \cdot (T_i/300) + 1.073 \cdot (T_i/300)^2 - 14$			
		$5.17 \cdot 10^{-14} \cdot (T_i/300)^3 + 9.65 \cdot 10^{-10} \cdot (T_i/300)^4$			
11	$O^+(^2D) + N_2 \rightarrow N_2^+ + O$	$k_{11} = 7.2 \cdot 10^{-10}$			
12	$O^+(^2D) + N_2 \rightarrow NO^+ + N(^4S)$	$k_{12} = 8 \cdot 10^{-11}$			
13	$O^{+}(^{2}D) + O_{2} \rightarrow O_{2}^{+} + O$	$k_{13} = 6.3 \cdot 10^{-10}$			
14	$O^{+}(^{2}D) + O_{2} \rightarrow O^{+}(^{4}S) + O_{2}$	$k_{14} = 7 \cdot 10^{-11}$			
15	$O^+(^2D) + O \rightarrow O^+(^4S) + O$	$k_{15} = 1 \cdot 10^{-11}$			
16	$O^+(^2D) + e \to O^+(^4S) + e$	$k_{16} = 6.6 \cdot 10^{-8} \cdot (300/T_e)^{0.5}$			
17	$O^+(^2D) \to \overline{O^+(^4S) + hv}$	$A_{17} = 0.97 \cdot 10^{-4}$			
18	$O^{+}(^{2}P) + N_{2} \rightarrow O^{+}(^{4}S) + N_{2}$	$k_{18} = 4 \cdot 10^{-1} \overline{0}$			
19	$O^+(^2P) + N_2 \rightarrow N_2^+ + O$	$k_{19} = 5 \cdot 10^{-11}$			

Ж.В. Дашкевич и др.

20	$O^{+}(^{2}P) + O \to O^{+}(^{4}S) + O$	$k_{20} = 5 \cdot 10^{-11}$
21	$O^+(^2P) + O_2 \to O_2^+ + O$	$k_{21} = 4.8 \cdot 10^{-10}$
22	$O^+(^2P) \to O^+(^2D) + hv$	$A_{22} = 0.171$
23	$O^+(^2P) \to O^+(^4S) + hv$	$A_{23} = 0.048$
24	$O^+(^2P) + e \to O^+(^2D) + e$	$k_{24} = 1.4 \cdot 10^{-7} \cdot (300/T_e)^{0.5}$
25	$O^+(^2P) + e \to O^+(^4S) + e$	$k_{25} = 4.4 \cdot 10^{-8} \cdot (300/T_e)^{0.5}$
26	$O(^1D) + N_2 \to O + N_2$	$k_{26} = 2 \cdot 10^{-11} \cdot \exp(107.8/T_n)$
27	$O(^1D) + O_2 \rightarrow O + O_2$	$k_{27} = 2.9 \cdot 10^{-11} \cdot \exp(67.5/T_n)$
28	$O(^{1}D) + O \to O + O$	$k_{28} = 8 \cdot 10^{-12}$
29	$O(^{1}D) \to O + h v$	$A_{29} = 9.3 \cdot 10^{-3}$
30	$O(^1D) + e \to O + e$	$k_{30} = 1.6 \cdot 10^{-12} \cdot T_e^{0.91}$
31	$O(^{1}S) + O \to O + O$	$k_{31} = 2 \cdot 10^{-14}$
32	$O(^{1}S) \to O(^{1}D) + h\nu$	$k_{32} = 1.06$
33	$O(^{1}S) \to O + h\nu$	$k_{33} = 0.045$
34	$O(^{1}S) + O_{2} \rightarrow O + O_{2}$	$k_{34} = 4 \cdot 10^{-12} \cdot \exp(-860/T_n)$
35	$O(^{1}S) + NO \rightarrow O + NO$	$k_{35} = 5.5 \cdot 10^{-13}$
36	$N(^4S) + O_2 \rightarrow NO + O$	$k_{36} = 4.4 \cdot 10^{-12} \exp(-3600/T_n)$
37	$N(^4S) + NO \rightarrow N_2 + O$	$k_{37} = 3.4 \cdot 10^{-11}$
38	$N(^2D) + O_2 \rightarrow NO + O(^3P, ^1D)$	$k_{38} = 6 \cdot 10^{-12}, f_{1D} = 0.1$
39	$N(^{2}D) + O \rightarrow N(^{4}S) + O(^{3}P, ^{1}D)$	$k_{39} = 6.9 \cdot 10^{-13}, f_{1D} = 0.1$
40	$N(^{2}D) + NO \rightarrow N_{2} + O$	$k_{40} = 6.7 \cdot 10^{-11}$
41	$N(^{2}D) + NO \rightarrow N(^{4}S) + NO$	$k_{41} = 6.3 \cdot 10^{-11}$
42	$N(^{2}D) + e \to N(^{4}S) + e$	$k_{42} = 5.5 \cdot 10^{-10} \cdot (T_e/300)^{0.5}$
43	$N(^2D) \to N(^4S) + hv$	$A_{43} = 1.07 \cdot 10^{-5}$
44	$N(^{2}P) + O_{2} \rightarrow NO + O(^{1}S, ^{1}D, ^{3}P)$	$k_{44} = 3.5 \cdot 10^{-12} (2.2 \cdot 10^{-12}), f_{1_{S}1_{D}3_{P}} = 0.33$
45	$N(^{2}P) + O \rightarrow N(^{2}D) + O$	$k_{45} = 1 \cdot 10^{-11} (1.7 \cdot 10^{-11})$
46	$N(^2P) \rightarrow N(^2D) + hv$	$A_{46} = 5.4 \cdot 10^{-3}$
47	$N(^2P) \rightarrow N(^4S) + hv$	$A_{47} = 7.9 \cdot 10^{-2}$
48	$NO^+ + e \rightarrow O + N({}^4S, {}^2D)$	$k_{48} = 2.3 \cdot 10^{-7} \cdot (300/T_e)^{0.5}$, $f_{*S} = 0.24$, $f_{*D} = 0.76$
49	$N^{+} + O_2 \rightarrow O_2^{+} + N({}^4S, {}^2D)$	$k_{49} = 3.10^{-10}, f_{4_S} = 0.8, f_{2_D} = 0.2$
50	$N^+ + O_2 \rightarrow NO^+ + O(^1\overline{D, ^1S})$	$k_{50} = 2.6 \cdot 10^{-10}, f_{1D} = 0.7, f_{1S} = 0.01$
51	$N^+ + O_2 \rightarrow O^+(^4S) + NO$	$k_{51} = 4 \cdot 10^{-11}$

Модель возмущенной полярной атмосферы

52	$N^{+} + O \rightarrow O^{+}(^{4}S) + N(^{4}S)$	$k_{52} = 1 \cdot 10^{-12}$
53	$O^+(^4S) + NO \to NO^+ + O$	$k_{53} = 8.36 \cdot 10^{-13} - 2.02 \cdot 10^{-13} \cdot (T_i/300) + 6.95 \cdot (T_i/300)^2$
54	$N_2(A^3\Sigma_u^+) + O \rightarrow N_2 + O(^1S)$	$k_{54} = (2.8 + 0.886 \lg v) \cdot 10^{-11}$
		$f_{1S} = 0,.55, 0.12, 0.16, 0.26, 0.13, 0.16, 0.23, 0.16, 0.12$
55	$N_2(A^3\Sigma^+_u) + O_2 \rightarrow$	$k_{55} = (2.57 + 2.39 \lg v) \cdot 10^{-12}$
56	$N_2(A^3\Sigma^+_u) + N_2 \rightarrow N_2 + N_2(B^3\Pi_g)$	k_{56} =3.7·10 ⁻¹⁶ ,3.1·10 ⁻¹⁶ ,5·10 ⁻¹⁵ ,3.8·10 ⁻¹⁴ ,1.3·10 ⁻¹³ ,2.6·10 ⁻¹³ ,5·10 ⁻¹³ , 2.3·10 ⁻¹² ,3.2·10 ⁻¹²
57	$N_2(A^3\Sigma_u^+) \to N_2 + hv$	A ₅₇ =0.422, 0.377, 0.347, 0.323, 0.309, 0.301, 0.302, 0.254, 0.251

 $f_{1_{S}}$ -выход O(¹S) в указанной реакции

Результаты моделирования

Модель возмущенной полярной ионосферы была апробирована на результатах координированного ракетно-спутникового эксперимента, описанного в работах [Rees et. al., 1977] и [Sharp et. al., 1979]. В этом эксперименте одновременно на спутнике АЕ-С и ракете, запушенной в область стабильной дуги полярного сияния. были измерены: спектр авроральных электронов; концентрации атмосферных газов N2, O2 и O; концентрации ионов N_2^+ , O_2^+ и O^+ , интенсивности эмиссий 557.7 нм и 630.0 нм атомарного кислорода, 391.4 нм. Первой отрицательной системы полос, 337.1 нм. Второй положительной системы и 320.0 нм системы Вегарда-Каплана молекулярного азота.

На рис. 1 и рис. 2 представлены профили концентрации ионов N_2^+ , O_2^+ , O^+ , NO^+ и концентрация электронов и профили

интенсивностей эмиссий 557.7 нм, 630.0 нм 391.4 нм, 337.1 нм и 320.0 нм, рассчитанные по данной модели и измеренные в эксперименте. В качестве модели нейтральной атмосферы выбрана MSIS-90. Концентрации атомарного и молекулярного кислорода, а также концентрация молекулярного азота нейтральной атмосферы были скорректированы в соответствии с измеренным в эксперименте. В качестве первичного спектра электронов как входного параметра модели был использован спектр, измеренный непосредственно в эксперименте на спутнике AE [*Rees et al.*, 1977].

Хорошее согласие рассчитанных и экспериментальных величин позволяет сделать вывод о том, что данная модель хорошо описывает процессы в верхней атмосфере Земли в условиях полярных сияний.



Рисунок 1. Сравнение измеренных и рассчитанных интегральных интенсивностей оптических эмиссий



Рисунок 2. Сравнение измеренных и рассчитанных концентраций ионов

Литература

Rees M.H., Stewart A.I., Sharp W.E., Hays P.B., Hoffman R.A., Brace L.H., Doering J.P., Peterson W.K. Coordinated rocket and satellite measurements of an auroral event, 1, Satellite observation and analysis *// J. Geophys. Res.* V.82. №16. P.2250-2261. 1977.

Sharp W.E., Rees M.H., Stewart A.I. Coordinated rocket and satellite measurements of an auroral events 2. The rocket observations and analysis // J.Geophys.Res. V.84. №A5. P.1977-1985. 1979

Иванов В.Е., Сергиенко Т.И. Взаимодействие авроральных электронов с атмосферными газами // С.-П. 1992. 144 с.