

жений планет. Эти движения являются возмущёнными; возмущения, возникающие вследствие взаимного притяжения планет, приводят к отклонениям их орбит от кеплерова эллипса (см. Кеплера законы). Свойства орбит определяются на основе аналитич. и численных решений ур-ий движения и теорем классич. небесной механики; дополнит. возмущение орбиты вследствие релятивистских эффектов заметно обнаруживается лишь в смещении перигелия Меркурия (см. Тяготение).

Тепловой режим планеты характеризуется ср. эффективной, или равновесной, темп-рой T_e . Она определяется из условия баланса энергии, поступающей от Солнца и излучаемой планетой в окружающее пространство. Для этих целей используется указанное в табл. 1 наряду с T_e значение интегрального сферич. альбедо (альбено Бонда) A . На расстоянии a (в астр. единицах) планеты от Солнца

$$\frac{E_c(1-A)}{a^2} \pi R^2 = 4\pi R^2 \sigma T_e^4,$$

т. е.

$$T_e = \left[\frac{E_c(1-A)}{4\sigma a^2} \right]^{1/4}. \quad (1)$$

Здесь $E_c = 1,37 \cdot 10^6$ эрг·см⁻²·с⁻¹ — солнечная постоянная; R — радиус планеты; $\sigma = 5,67 \cdot 10^{-5}$ эрг·см⁻² × \times К⁻⁴·с⁻¹ — Стефана — Больцмана постоянная; T_e — в кельвинах.

Яркостная температура близка к равновесной. Исключение составляют Юпитер, Сатурн, Нептун, для к-рых яркостная темп-ра заметно выше равновесной. Это обусловлено наличием в их недрах внутр. источника тепла. Природу источника связывают с выделением гравитаци. энергии — либо за счёт продолжающегося сжатия (Юпитер), либо за счёт выпадения гелия из водородно-гелиевого раствора (Сатурн). Соответственно, значения T_e для планет-гигантов, приведённые в табл. 1, выше равновесных темп-р, определяемых соотношением (1).

Табл. 2. — Некоторые физико-химические характеристики планет

Планета	Меркурий	Венера	Земля	Марс	Юпитер	Сатурн	Уран	Нептун	Плутон
Химический состав (объёмное содержание, %)	He≤20 H ₂ ≤18 N ₂ ≤40—60 Ar≤2 CO ₂ ≤2	CO ₂ 95 N ₂ 3—5 O ₂ 21 Ar 0,01 H ₂ O 0,01—0,1 CO 3·10 ⁻³ HCl 4·10 ⁻⁵ HF 10 ⁻⁶ O ₂ 2·10 ⁻⁴ SO ₂ 10 ⁻⁵ H ₂ S 8·10 ⁻⁵ Kr 4·10 ⁻⁵ Xe 10 ⁻⁶ —10 ⁻⁵	N ₂ 78 O ₂ 21 O ₂ 2—3 Ar 1—2 H ₂ O 0,1—1 CO ₂ 0,03 CO 10 ⁻³ CH ₄ 10 ⁻⁴ H ₂ 5·10 ⁻⁵ Ne 2·10 ⁻⁵ He 10 ⁻⁴ Xe 5·10 ⁻⁵	CO ₂ 95 O ₂ 2—3 He 12,8 H ₂ O 1·10 ⁻⁴ H ₂ O 10 ⁻³ CO ₂ 10 ⁻³ CO 4·10 ⁻⁵ O ₂ 0,1—0,4 NH ₃ 2·10 ⁻⁵ HCl 10 ⁻⁶ C ₂ H ₆ 8·10 ⁻⁵ PH ₃ 4·10 ⁻⁵ CH ₄ D 2·10 ⁻³	H ₂ 87 He 12,8 He 6 **CH ₄ 2·10 ⁻¹ CH ₄ 0,3 **NH ₃ 3·10 ⁻² C ₂ H ₆ 9·10 ⁻² C ₂ H ₆ 5·10 ⁻⁴ NH ₃ ? C ₂ H ₆ 2·10 ⁻⁶ PH ₃ 1·10 ⁻⁴ CH ₄ D 2·10 ⁻³	H ₂ 84—87 He 12—15 CH ₄ 1—4 C ₂ H ₆ 3·10 ⁻⁴ C ₂ H ₆ (1—9) C ₂ H ₆ 3·10 ⁻⁶ C ₂ H ₆ 10 ⁻⁸	**H ₂ 85 **He 12 CH ₄ 1—4 C ₂ H ₆ 3·10 ⁻⁴	N ₂ ? CH ₄	
Средняя молекулярная масса	—	43,2	28,97	43,5	2,26	2,12	2,3	2,2?	16?
Температура у поверхности (в средних широтах): T _{max} , K T _{min} , K	500 110	— 735	— 240	310 200	270 135	— 105	— 51	— 50	≈32
Среднее давление у поверхности P, атм	2·10 ⁻¹⁴	90	4	6·10 ⁻³	0,5*	0,5*	0,1*	0,1*	—
Средняя плотность у поверхности, г/см ³	10 ⁻¹⁷	61·10 ⁻³	1·27·10 ⁻³	1,2·10 ⁻⁴	3·10 ^{-4*}	1,2·10 ^{-4*}	5,5·10 ^{-5*}	≈5,5·10 ^{-5*}	—

* На условном уровне в атмосфере планет, к к-рому отнесены соответствующие значения темп-ры. ** Предварительные данные.