Справочные данные

Ниже приведены справочные данные, которые могут понадобиться Вам при выполнении работы.

Десятичные приставки

Наимено-	Обозначение	Множитель	Наимено-	Обозначение	Множитель
вание			вание		
гига	Γ	10^{9}	санти	c	10^{-2}
мега	M	10^{6}	милли	M	10^{-3}
кило	К	10^{3}	микро	MK	10^{-6}
гекто	Г	10^{2}	нано	Н	10^{-9}
деци	д	10^{-1}	пико	П	10^{-12}

Константы

число π	$\pi = 3.14$
ускорение свободного падения на Земле	$g=10$ м/с 2
гравитационная постоянная	$G = 6.7 \cdot 10^{-11} \; \mathrm{H} \cdot \mathrm{m}^2 / \mathrm{kg}^2$
универсальная газовая постоянная	$R=8,31$ Дж/(моль \cdot K)
постоянная Больцмана	$k = 1{,}38 \cdot 10^{-23} \mathrm{Дж/K}$
постоянная Авогадро	$N_{ m A} = 6 \cdot 10^{23} \; { m моль}^{-1}$
скорость света в вакууме	$c=3\cdot 10^8~{ m m/c}$
коэффициент пропорциональности в законе Кулона	$k = \frac{1}{4\pi\varepsilon_0} = 9 \cdot 10^9 \; \mathrm{H} \cdot \mathrm{m}^2/\mathrm{K}\mathrm{m}^2$
модуль заряда электрона (элементарный электриче-	$e = 1.6 \cdot 10^{-19} \text{ K}$ л
ский заряд)	
постоянная Планка	$h = 6.6 \cdot 10^{-34}$ Дж · с

Соотношение между различными единицами

температура	$0 \text{ K} = -273 ^{\circ}\text{C}$
атомная единица массы	$1 \text{ a. e. м.} = 1,66 \cdot 10^{-27} \text{ кг}$
1 атомная единица массы эквивалентна	931,5 МэВ
1 электронвольт	$1 \mathrm{9B} = 1.6 \cdot 10^{-19} \mathrm{Дж}$
1 астрономическая единица	1 а.е. ≈ 150000000 км
1 световой год	$1 \; \mathrm{cs.} \; \mathrm{год.} pprox 9,46 \cdot 10^{15} \; \mathrm{M}$
1 парсек	1 пк $\approx 3,26$ св. года

Масса частиц

электрона	$9.1 \cdot 10^{-31} \; \mathrm{Kr} \approx 5.5 \cdot 10^{-4} \; \mathrm{a.e.m.}$
протона	$1,673 \cdot 10^{-27}$ кг $pprox 1,007$ а. е. м.
нейтрона	$1,675 \cdot 10^{-27}$ кг $pprox 1,008$ а. е. м.

Плотность

воды	$1000 \; {\rm kr/m}^3$	подсолнечного масла	900 kг/m^3
древесины (сосна)	$400~{ m kg/m^3}$	алюминия	$2700 \ { m kг/m^3}$
керосина	800 kg/m^3	железа	$7800 \ {\rm kg/m^3}$
ртути	$13600 \ {\rm K} {\rm \Gamma}/{\rm M}^3$		

Удельная теплоёмкость

воды	$4.2 \cdot 10^3$ Дж/(кг · K)	алюминия	900 Дж/(кг · K)
льда	$2.1 \cdot 10^3$ Дж/(кг \cdot K)	меди	380 Дж/(кг⋅К)
железа	$460~Дж/(кг\cdot K)$	чугуна	500 Дж/(кг · K)
свинца	$130~Дж/(к \Gamma \cdot K)$		

Yдельная теплота

парообразования воды	$2,3\cdot 10^6$ Дж/кг
плавления свинца	$2.5\cdot 10^4$ Дж/кг
плавления льда	$3,3\cdot 10^5$ Дж/кг

Нормальные условия

давление 10^5 Па, температура 0 °C	
\perp портонио 110 Ha томпоратира 11 $^{\circ}$ ('	
\perp дардение то тта, температура о С	

Молярная масса

азота	$28 \cdot 10^{-3}$ кг/моль	кислорода	$32 \cdot 10^{-3} \ \text{кг/моль}$
аргона	$40\cdot 10^{-3}$ кг/моль	лития	$6 \cdot 10^{-3}$ кг/моль
водорода	$2\cdot 10^{-3}$ кг/моль	молибдена	$96 \cdot 10^{-3} \ \text{кг/моль}$
воздуха	$29\cdot 10^{-3}$ кг/моль	неона	$20 \cdot 10^{-3}$ кг/моль
воды	$18\cdot 10^{-3}$ кг/моль	углекислого газа	$44 \cdot 10^{-3} \ \text{кг/моль}$
гелия	$4\cdot 10^{-3}$ кг/моль		

