# 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	K	$10^{3}$	микро	MK	$10^{-6}$
гекто	Γ	$10^{2}$	нано	Н	$10^{-9}$
деци	Д	$10^{-1}$	пико	П	$10^{-12}$

### Константы

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

## Соотношение между различными единицами

температура	$0 \text{ K} = -273 ^{\circ}\text{C}$
атомная единица массы	$1~{ m a.e.m.}=1{,}66\cdot 10^{-27}~{ m K}$ г
1 атомная единица массы эквивалентна	931,5 МэВ
1 электронвольт	$1 \ \mathrm{9B} = 1.6 \cdot 10^{-19} \ \mathrm{Дж}$

#### Масса частиц

,	
электрона	$9.1 \cdot 10^{-31}$ кг $\approx 5.5 \cdot 10^{-4}$ а. е. м.
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	$1000~{ m kr/m}^3$	подсолнечного масла	$900~{ m Kr/m}^3$
древесины (сосна)	$400~{\rm kg/m}^3$	алюминия	$2700~{ m K}\Gamma/{ m M}^3$
керосина	$800~{\rm kr/m^3}$	железа	$7800~{\rm kr/m}^3$
ртути	$13600~{ m kr/m}^3$		

#### Удельная теплоемкость

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

# Удельная 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<sup>5</sup> Па, температура 0°C

### Молярная масса

азота	$28 \cdot 10^{-3}$ кг/моль	кислорода	$32 \cdot 10^{-3}$ 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	$44 \cdot 10^{-3}$ кг/моль
гелия	$4 \cdot 10^{-3}$ кг/моль		