### Физика



Пособие разработано преподавателем ГОУ СПО «Благовещенский медицинский техникум» Качановой Ириной Алексеевной

**Степное Озеро** *2009* 



Цель данного пособия – помочь студентам.....

В справочном пособии изложены основные табличные данные по разделам физике.

Пособие оснащено гиперссылками, для быстрой и удобной работы.

Данное пособие можно использовать на лекционных занятиях, на практических занятиях и для организации самостоятельной внеаудиторной работы студентов.





- 1. Греческий алфавит
- 2. <u>Коэффициент теплопроводности</u> <u>веществ</u>
- 3. Кратные и дольные приставки в СИ
- 4. Латинский алфавит
- 5. Массы некоторых изотопов
- 6. <u>Механические и тепловые свойства</u> <u>жидкостей</u>
- 7. <u>Механические и тепловые свойства</u> твердых тел
- 8. <u>Относительная магнитная</u> проницаемость веществ
- 9. <u>Относительная магнитная</u> <u>проницаемость ферромагнетиков</u>
- 10. <u>Относительные диэлектрические</u> проницаемости веществ

- 11. Показатели преломления веществ
- 12. Скорость звука в веществе
- 13. <u>Удельная теплота сгорания топлива и калорийность</u>
- 14. <u>Удельные сопротивления и</u> <u>температурные коэффициенты</u> <u>сопротивления веществ</u>
- 15. <u>Удельное сопротивление</u> <u>электролитов</u>
- 16. <u>Универсальные физические</u> постоянные
- 17. <u>Физические свойства газов и паров</u>
- 18. <u>Периодическая система элементов</u> <u>Д.И. Менделеева</u>
- 19. <u>Электрохимические эквиваленты</u> веществ
- 20. <u>Энергия ионизации</u>

# Кратные и дольные приставки в СИ



Кратные приставки			Дольные приставки		
название	обозначение	кратность	название	обозначение	кратность
Тера	Т	10 <sup>12</sup>	Деци	Д	10 <sup>-1</sup>
Гига	Γ	10 <sup>9</sup>	Санти	c	10-2
Мега	M	$10^{6}$	Мили	M	10 <sup>-3</sup>
Кило	К	$10^3$	Микро	MK	10 <sup>-6</sup>
Гекто	Г	$10^2$	Нано	Н	10-9
Дека	да	10	Пико	П	10 <sup>-12</sup>

Атомная единица массы	a.e.м. = $1,66*10^{-27}$ кг		
Гравитационная постоянная	$\gamma = 6.67*10^{-11} (Hm^2)/\kappa \Gamma^2$		
Магнитная постоянная	$\mu_0 = 4\pi 10^{-7} \text{ г/м}$		
Масса покоя электрона	m <sub>e</sub> =9,11*10 <sup>-31</sup> кг		
Масса покоя протона	$m_{p} = 1.67*10^{-27}  \text{к}$ г		
Масса покоя нейтрона	$m_n = 1,675*10^{-27} кг$		
Постоянная Больцмана	k =1,38*10 <sup>-23</sup> Дж/кг		
Постоянная Фарадея	F= 9,64*10 <sup>4</sup> кл/моль		
Постоянная Кулона	$K = 9,0*10^9  (Hm^2)/кπ^2$		
Постоянная Планка	$h = 6.62*10^{-34}  \text{Дж*c}$		
Скорость света а вакууме	$c = 3,00*10^8 \text{ m/c}$		
Электрическая постоянная	$\varepsilon_0 = 8.85*10^{-12}  \phi/M$		
Элементарный заряд	e= 1,60*10 <sup>-19</sup> Кл		
Постоянная Авогадро	$N_A = 6,022*10^{23} 1/моль$		
Ускорение свободного падения	$g = 9.81 \text{ m/c}^2$		
Универсальная газовая постоянная	$R = 8,3144 \ Дж/(моль*К)$		

#### содержание

Вещество	Плотность кг/м <sup>3</sup>	Удельная теплоемкость Дж/кг*град	Точка кипения <sup>0</sup> С	Удельная теплота парообразования 10 <sup>3</sup> Дж/кг	Коэф-нт поверхностног о натяжения 10 <sup>-3 м</sup>	<b>Ко</b> эф-нт вязкости 10 <sup>-3</sup> (H*c)/м <sup>2</sup>
Вода	1000	4200	100	2260	72	1,0
Глицерин	1260	2400	290		64	850
Глюкоза (40% раствор)	1120				75	4,1
Керосин	800	2200	150-300	220	24	1,8
<b>Касторовое</b> масло	960	2100			36	980
Кровь	1050	3500			60	4,5
Новокаин (2% раствор)	1120				70	1,2
Плазма крови	1030				58	2,0
Ртуть	13600	140	357	290	470	1,6
Скипидар	880	1760	160	290	28	
Спирт этиловый	800	2500	78,5	960	22	1,2
Эфир этиловый	720	2300	35	360	17	0.04
Vanadama			<i>(</i> 1	260	соде	ржание





Вещество	Плотность кг/м <sup>3</sup>	Удельная теплоемкость Дж/(кг*град)	Модуль Юнга 10 <sup>9</sup> Па	Предел прочности 10 <sup>6</sup> Па	Коэф-нт линейного расширения 10 <sup>-5</sup> 1/град	Точка плавления <sup>0</sup> С	Удельная теплота плавления 10 <sup>5</sup> Дж/кг
Алюминий	2700	800	70	130	2,5	660	400
Железо	7900	460	210	400	1,2	1535	280
Золото	19300	130			1,5	1064	66
Латунь	8500	380	120	400	1,8	1000	
Лед	900	2100	3	4	2,7	0	332
<b>Мышечные</b> ткани		3400	1,0*10-2				
Медь	8900	380	120	200	1,7	1085	210
Никель	8900	460			1,4	1455	
Олово	7300	200			3,2	232	60
Кремний	2300	710				1410	
Кость	2000		23	120			

### Физические свойства газов и паров

Вещество	Плотность, кг/м <sup>3</sup>	Удельная теплоемкость при постоянном давлении Дж/кг•град	Температура отвердевания °С	Критическая температура, °С	Критическое давление МПа
Азот	1,25	1040	-210	-147	3,40
Аргон	1,78		-233	-123	4,86
Водород	0,09	14300	-259	-240	1,27
Воздух	1,29	1000	-213	-141	3,75
Водяные пары (100 °C)	0,598	2100	0	374	22,1
Закись азота	1,98				
Кислород	1,43	920	-218	-119	5,04
Углекислый газ	1,98	880	-208	31	7,38
Хлороформ	5,30			263	5,47
Эфир этиловый	3,30	1800	-116	194	3,53

содержание

## Коэффициенты теплопроводности веществ

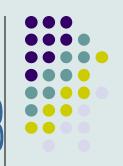
•	
•	
0	

Вт/м•град				
<b>А</b> люминий 210 <b>Кирпич</b> 1,30				
Вода	0,50	Озокерит	68	
Воздух сухой	0,024	Латунь	110	
Железо (сталь)	60	Медь	390	
Жировая клетчатка	0,20	Мышечная ткань	0,50	
Кожа человека	0,25	Сухожилия	0,46	
Кость	0,11	Резина	0,12	



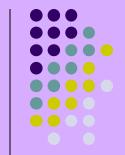
10 <sup>6</sup> Дж/кг					
Бензин	46	Керосин	46		
Дизельное топливо	42	Каменный уголь	30		
Бертолетова соль	0,33	Нефть	46		
Белки	17,5	Природный газ	35 Дж/м <sup>3</sup>		
Жиры	37,6	Спирт	30		
		Углеводы	17		

# Относительные диэлектрические проницаемости веществ

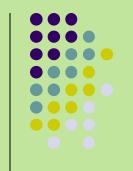


Анилин	84	Парафин	2,2
Вакуум	1,00	Парафинированная бумага	2,0
Вода	81	Слюда	6,0
Воздух	1,0006	Стекло	7,0
Керосин	2,0	Титанат бария	1200
Масло касторовое	4,5	Эбонит	3,0
Масло трансформаторное	2,2		





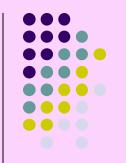
Вещество	ρ, 10 <sup>-6</sup> Ом∙м	α, 10 <sup>-4</sup> 1/град	Вещество	ρ, 10 <sup>-6</sup> Ом∙м	α, 10 <sup>-4</sup> 1/град
Алюминий	0,028	40	Никель	0,072	44
Вольфрам	0,055	46	Никелин	1,10	1,0
Железо	0,098	65	Нихром	1,10	1,0
Константан	0,480	0,20	Платина	0,11	40
Манганин	0,450	0,30	Серебро	0,016	40
Медь	0,017	40	Фехраль	1,20	2,0



## Удельное сопротивление электролитов

(при 18 °C) (10 <sup>-2</sup> Ом·м)				
Едкое кали (10%)	3,2	Цинковый купорос (10%)	21,4	
Едкий натр (20%)	3,0	Серная кислота кислота (10%)	2,60	
Медный купорос (10%)	31,5	Хлористоводородная (20%)	1,30	

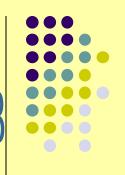




#### 10-8 кг/Кл

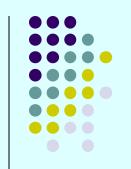
Алюминий	9,32	Натрий	23,8
Водород	1,04	Никель	30,4
Золото	68,0	Йод	13,2
Калий	40,5	Серебро	11,2
Кальций	20,8	Хлор	36,7
Кислород	8,30	Хром	18,0
Медь	32,9	Цинк	33,9

# Относительная магнитная проницаемость веществ



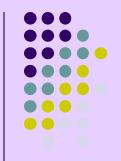
Парамагнетики	μ	Диамагнетики	μ
Алюминий	1,000023	Висмут	0,999824
Воздух	1,00000038	Вода	0,999991
Вольфрам	1,000175	Водород	0,99999937
Кислород	1,0000019	Золото	0,999963
Олово	1,0000044	Медь	0,999991
Платина	1,000360	Серебро	0,999981

## Относительная магнитная проницаемость ферромагнетиков (максимальная)



Железо углеродистое	3000	Железоникелевый сплав	60000
Железо мягкое	8000	Сталь мягкая	2200
Кобальт	170	Сталь трансформаторная	7500
Никель	1100	Пермаллой	80000

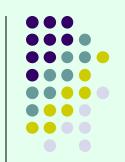
## Скорость звука в веществе



M/C

Вода (20 °C)	1 450	Железо(20 °C)	5 000
Воздух (0 °С)	330	Стекло (20 °C)	5 200
Воздух (20 °С)	340	Ткани организма	1 540
Кварц (20 °С)	5 200	Сталь (20 °C)	5 000

## Показатели преломления веществ



Алмаз	2,42	Сероуглерод	1,63
Вода	1,33	Скипидар	1,47
Глицерин	1,47	Спирт этиловый	1,36
Воздух	1,0003	Стекло (легкий крон)	1,50
Кварц	1,54	Стекло (флинт)	1,80

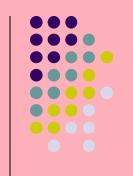


Изотоп	Macca	Изотоп	Macca	Изотоп	Macca
1 <sub>1</sub> H	1,00783	<sup>8</sup> <sub>4</sub> Be	8,00531	<sup>222</sup> <sub>86</sub> Rn	222,01912
<sup>2</sup> <sub>1</sub> H	2,01410	<sup>9</sup> <sub>4</sub> Be	9,01219	<sup>226</sup> <sub>88</sub> Ra	226,02435
<sup>3</sup> <sub>1</sub> H	3,01605	<sup>12</sup> <sub>5</sub> C	12,00000	<sup>235</sup> <sub>92</sub> U	235,04299
<sup>4</sup> <sub>2</sub> He	4,00260	<sup>14</sup> <sub>7</sub> N	14,00307	<sup>238</sup> <sub>92</sub> U	238,05006
<sup>6</sup> <sub>3</sub> Li	6,01513	<sup>16</sup> <sub>8</sub> O	15,99491	<sup>237</sup> <sub>96</sub> Np	237,02706
<sup>7</sup> <sub>3</sub> Li	7,01601	<sup>17</sup> <sub>8</sub> O	16,99913	<sup>239</sup> <sub>94</sub> Pu	239,05512

### Греческий алфавит

Печатные буквы	Название	Печатные буквы	Название		
Αα	альфа	Nν	НЮ		
Ββ	бета	Ξξ	кси		
Γγ	гамма	0 0	омикрон		
Δδ	дельта	Ππ	ПИ		
Εε	эпсилон	Ρρ	ро		
Zζ	дзета	Σσ	сигма		
Ηη	эта	Ττ	тау		
Θθ	тэта	Yυ	ипсилон		
I a	йота	Фф	фи		
Kκ	каппа	Χχ	хи		
Λλ	ламда	Ψψ	пси		
Мμ	МЮ	Ωω	омега		

## Энергия ионизации



#### эВ

Азот	15,8	Литий	5,8
Водород	15,4	Натрий	5,1
Гелий	24,5	Неон	21,5
Калий	4,3	Углекислый газ	14,4
Кислород	12,5	Ртуть	10,4



### Латинский алфавит



ПЕЧАТНЫЕ БУКВЫ	Aa	Bb	Сс	Dd	Ee	Ff	Gg	Hh	li	Jj	Kk	LI	Mm
РУКОПИС НЫЕ БУКВЫ	Aa	<b>B</b> 6	Сс	Dd	Ee	Ŧf	Gg	Нh	Ιί	Jj	KŔ	Ll	Мт
НАЗВАНИЕ БУКВ	Α	Бэ	Цэ	Дэ	Е	Эф	Гэ	Xa	И	Жи	Ка	Эль	Эм
ПЕЧАТНЫЕ БУКВЫ	Nn	Oo	Pp	Qq	Rr	Ss	Tt	Uu	Vv	Ww	Хx	Yy	Zz
РУКОПИС НЫЕ БУКВЫ	Nn	00	Рр	29	Rr	Ss	Τt	Uи	νν	Ww	хx	уу	Zz
НАЗВАНИЕ БУКВ	Эн	0	Пэ	Ку	Эр	Эс	Тэ	У	Вэ	Дубль-Ва	Икс	Игрек	Зэт