

# П П У П

# Б



Выполнила: Тенн Наталия, факультет географии, 3 курс, 4 группа

# Свойства

Периодическая таблица Д. И. Менделеева

Период	Ряд	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ					
		I	II	III	IV	V	VI
1	1	(H)					
2	2	<b>Li</b> 3 Литий 6,939	<b>Be</b> 4 Бериллий 9,0122	<b>B</b> 5 Бор 10,811	<b>C</b> 6 Углерод 12,01115	<b>N</b> 7 Азот 14,0067	<b>O</b> 8 Кислород 15,999
3	3	<b>Na</b> 11 Натрий 22,9898	<b>Mg</b> 12 Магний 24,305	<b>Al</b> 13 Алюминий 26,9815	<b>Si</b> 14 Кремний 28,086	<b>P</b> 15 Фосфор 30,9738	<b>S</b> 16 Сера 32,06
4	4	<b>K</b> 19 Калий 39,102	<b>Ca</b> 20 Кальций 40,08	<b>Sc</b> 21 Скандий 44,956	<b>Ti</b> 22 Титан 47,90	<b>V</b> 23 Ванадий 50,942	<b>Cr</b> 24 Хром 51,996
	5	<b>Cu</b> 29 Медь 63,546	<b>Zn</b> 30 Цинк 65,37	<b>Ga</b> 31 Галлий 69,72	<b>Ge</b> 32 Германий 72,59	<b>As</b> 33 Мышьяк 74,9216	<b>Se</b> 34 Селен 78,96
5	6	<b>Rb</b> 37 Рубидий 85,47	<b>Sr</b> 38 Стронций 87,62	<b>Y</b> 39 Иттрий 88,905	<b>Zr</b> 40 Цирконий 91,22	<b>Nb</b> 41 Ниобий 92,906	<b>Mo</b> 42 Молибден 95,94
	7	<b>Ag</b> 47 Серебро 107,868	<b>Cd</b> 48 Кадмий 112,40	<b>In</b> 49 Индий 114,82	<b>Sn</b> 50 Олово 118,710		
6	8	<b>Cs</b> 55 Цезий 132,905	<b>Ba</b> 56 Барий 137,34	<b>La*</b> 57 Лантан 138,91	<b>Hf</b> 72 Гафний 178,49		
	9	<b>Au</b> 79 Золото 196,967	<b>Hg</b> 80 Ртуть 200,59	<b>Tl</b> 81 Таллий 204,37	<b>Pb</b> 82 Свинец 207,2		
7	10	<b>Fr</b> 87 Франций [223]	<b>Ra</b> 88 Радий [226]	<b>Ac**</b> 89 Актиний [227]	<b>Rf</b> 104 Резерфордий [261]		
	11	<b>Rg</b> 111 Рентгений [272]	<b>Cn</b> 112 Коперниций [285]	<b>Nh</b> 113 Нихоний [286]	<b>Fl</b> 114 Флеровий [289]		



Лантаноиды*	58 140,12 <b>Ce</b> Церий	59 140,907 <b>Pr</b> Празеодим	60 144,24 <b>Nd</b> Неодим	61 [147]* <b>Pm</b> Прометий	62 150,35 <b>Sm</b> Самарий	63 151,96 <b>Eu</b> Европий	64 157,25 <b>Gd</b> Гадолиний	65 162,50 <b>Tb</b> Тербий	66 168,93 <b>Dy</b> Диспрозий	67 174,97 <b>Ho</b> Гольмий	68 178,49 <b>Er</b> Иттербий	69 186,21 <b>Tm</b> Телурий	70 188,907 <b>Yb</b> Лютеций	71 174,97 <b>Lu</b> Лютеций
Актиноиды**	90 232,038 <b>Th</b> Торий	91 [231] <b>Pa</b> Протактиний	92 238,03 <b>U</b> Уран	93 [237] <b>Np</b> Нептуний	94 [244] <b>Pu</b> Плутоний	95 [243] <b>Am</b> Америций	96 [247] <b>Cm</b> Кюрий	97 [251] <b>Bk</b> Берклий	98 [259] <b>Cf</b> Калифорний	99 [267] <b>Es</b> Эйнштейний	100 [271] <b>Fm</b> Фермиум	101 [274] <b>Mn</b> Менделеев	102 [277] <b>Lr</b> Лоренций	103 [286] <b>Lr</b> Лоуренсий

# Минералы



Киноварь  
 $\text{HgS}$



Ливингстонит  
 $\text{HgSb}_4\text{S}_7$

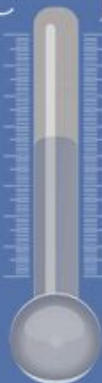


Каломель  
 $\text{Hg}_2\text{Cl}_2$

# Отравление ртутью

## Симптомы отравления парами РТУТИ (Hg)

**С**



**Ф** Острое отравление ртутью проявляется через несколько часов после начала отравления.

Хроническое отравление возникает при воздействии ничтожных доз в течение 5-10 лет.

### Длительное воздействие **ОПАСНО!**

Длительное воздействие паров ртути на организм, вызывает серьезные проблемы со здоровьем. В группе риска состоят дети и беременные и пожилые люди. Даже малые дозы паров ртути провоцируют необратимые процессы в печени, почках, органах пищеварения и центральной нервной системе.



- Головная боль
- Головокружения

- Металлический вкус во рту
- Слюнотечение
- Набухание и кровоточивость десен

Боль при глотании

- Боли в груди
- Кашель
- Отдышка

Нарушения ритма сердечной деятельности

Боли в животе

Отсутствие аппетита

# Нормативы

- ПДК в населённых пунктах (среднесуточная) — 0,0003 мг/м<sup>3</sup>
- ПДК в жилых помещениях (среднесуточная) — 0,0003 мг/м<sup>3</sup>
- ПДК воздуха в рабочей зоне (макс. разовая) — 0,01 мг/м<sup>3</sup>
- ПДК воздуха в рабочей зоне (среднесменная) — 0,005 мг/м<sup>3</sup>
- ПДК сточных вод (для неорганических соединений в пересчёте на двухвалентную ртуть) — 0,005 мг/л
- ПДК водных объектов хозяйственно-питьевого и культурного водопользования, в воде водоёмов — 0,0005 мг/л
- ПДК рыбохозяйственных водоёмов — 0,00001 мг/л
- ПДК морских водоёмов — 0,0001 мг/л

**Спасибо за внимание!**

