The background of the slide features a dark, atmospheric view of the planet Saturn and its rings. The planet is a pale yellowish-brown color, partially obscured by the dark, concentric rings of the planet. The overall tone is dark and moody, with the text in white providing a high contrast.

Отравление свинцом Сатурнизм

Ст. 2 курса медицинского факультета
СПбГУ
Дзкуа Л.М.

Periodic Table of the Elements

Atomic Number →		← Symbol																																																													
Name →		← Atomic Weight																																																													
1	H																																																														
	Hydrogen																																																														
	1.008																																																														
<table border="1"> <tr> <td colspan="2"></td> <td>13</td> <td>14</td> <td>15</td> <td>16</td> </tr> <tr> <td colspan="2"></td> <td>IIIA</td> <td>IVA</td> <td>VA</td> <td>VIA</td> </tr> <tr> <td colspan="2"></td> <td>5</td> <td>6</td> <td>7</td> <td>8</td> </tr> <tr> <td colspan="2"></td> <td>B</td> <td>C</td> <td>N</td> <td>O</td> </tr> <tr> <td colspan="2"></td> <td>Boron</td> <td>Carbon</td> <td>Nitrogen</td> <td>Oxygen</td> </tr> <tr> <td colspan="2"></td> <td>10.81</td> <td>12.01</td> <td>14.01</td> <td>16.00</td> </tr> <tr> <td colspan="2"></td> <td>13</td> <td>14</td> <td>15</td> <td>16</td> </tr> <tr> <td colspan="2"></td> <td>Al</td> <td>Si</td> <td>P</td> <td>S</td> </tr> <tr> <td colspan="2"></td> <td>Aluminum</td> <td>Silicon</td> <td>Phosphorus</td> <td>Sulfur</td> </tr> <tr> <td colspan="2"></td> <td>26.98</td> <td>28.09</td> <td>30.97</td> <td>32.06</td> </tr> </table>						13	14	15	16			IIIA	IVA	VA	VIA			5	6	7	8			B	C	N	O			Boron	Carbon	Nitrogen	Oxygen			10.81	12.01	14.01	16.00			13	14	15	16			Al	Si	P	S			Aluminum	Silicon	Phosphorus	Sulfur			26.98	28.09	30.97	32.06
		13	14	15	16																																																										
		IIIA	IVA	VA	VIA																																																										
		5	6	7	8																																																										
		B	C	N	O																																																										
		Boron	Carbon	Nitrogen	Oxygen																																																										
		10.81	12.01	14.01	16.00																																																										
		13	14	15	16																																																										
		Al	Si	P	S																																																										
		Aluminum	Silicon	Phosphorus	Sulfur																																																										
		26.98	28.09	30.97	32.06																																																										
21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34																																																		
Scandium	Titanium	Vanadium	Chromium	Manganese	Iron	Cobalt	Nickel	Copper	Zinc	Gallium	Germanium	Arsenic	Selenium																																																		
44.96	47.88	50.94	51.99	54.94	55.85	58.93	58.69	63.55	65.39	69.72	72.63	74.92	78.97																																																		
39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52																																																		
Yttrium	Zirconium	Niobium	Molybdenum	Technetium	Ruthenium	Rhodium	Palladium	Silver	Cadmium	Indium	Tin	Antimony	Tellurium																																																		
88.91	91.22	92.91	95.94	98	101.07	102.91	106.42	107.87	112.41	114.82	118.71	121.76	127.60																																																		
57 - 71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84																																																		
Lanthanoids	Hafnium	Tantalum	Tungsten	Rhenium	Osmium	Iridium	Platinum	Gold	Mercury	Thallium	Lead	Bismuth	Po																																																		
	178.49	180.95	183.84	186.21	190.23	192.22	195.08	196.97	200.59	204.38	207.2	208.98																																																			
89 - 103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116																																																		
Actinoids	Rutherfordium	Dubnium	Seaborgium	Bohrium	Hassium	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lr																																																		
	261	262	263	264	265	266	267	268	269	270	271	272	273																																																		
58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71																																																		
Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu																																																		
140.12	140.91	144.24	144.91	150.36	151.96	157.25	158.93	162.50	164.93	167.26	170.43	173.05	174.97																																																		
81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94																																																		
Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Mn	Nv	Db	Rg																																																		
231.04	238.03	237	244	243	247	247	251	252	257	258	261	262	263																																																		




Общие сведения о свинце

- 82 элемент периодической таблицы
- Легкоплавкий металл
- Обладает высокой плотностью
- Относительно дешевый и распространенный
- Применяется в производстве аккумуляторов (80%), оболочек проводов (1%), труб (6%), пигментов (5%) и т.д.
- Все свинцовые пигменты — в основе содержат такое вещество как хромат свинца $PbCrO_4$
- Редко встречается в чистом виде
- Для человека токсичен







Воздействие свинца и его соединений на организм человека

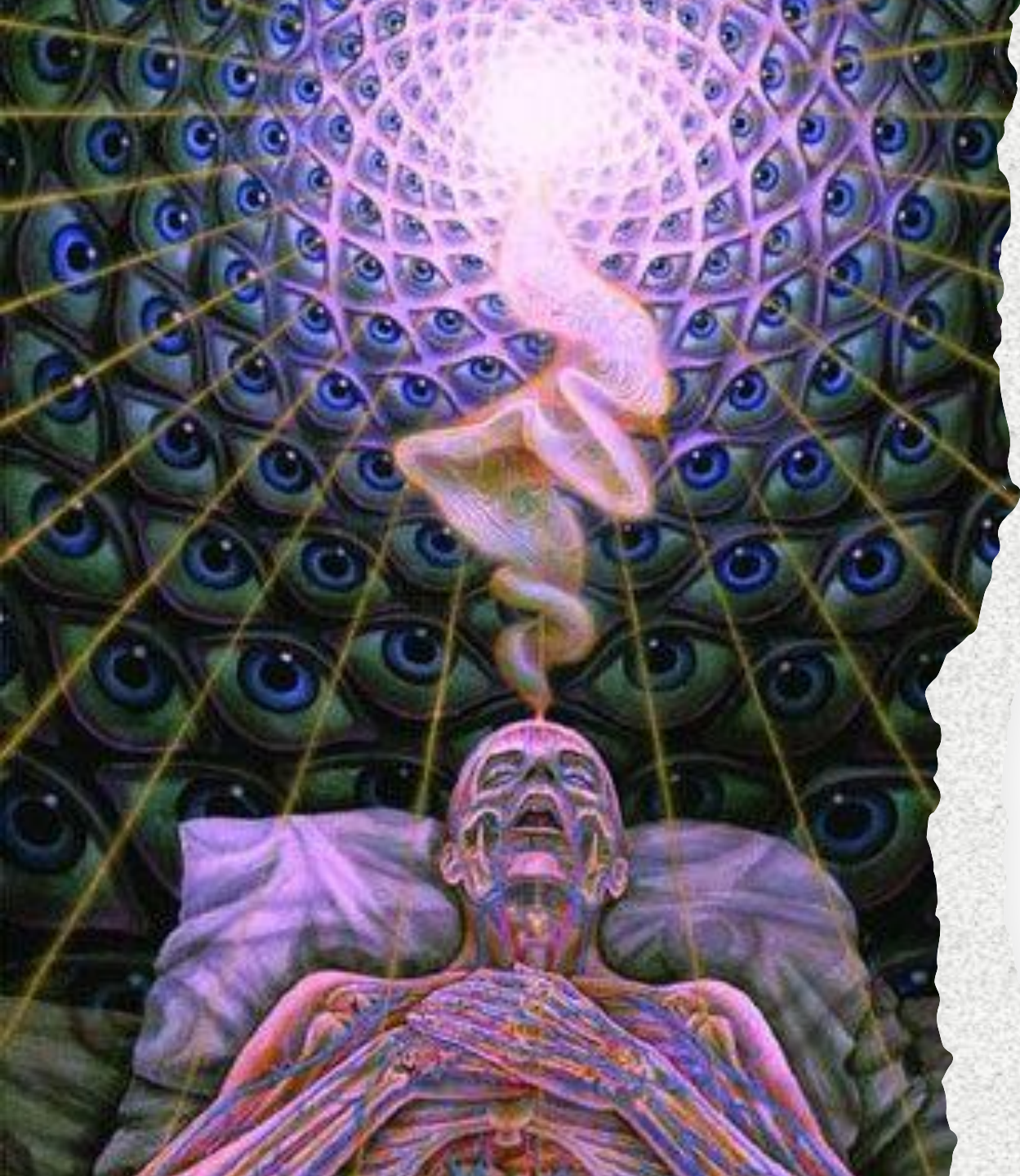


- Отравляющее, токсическое действие
- Накапливается в тканях
- Особенно вреден для детей малого возраста и беременных женщин
- Нарушает работу всех систем организма, в особенности ЦНС
- Вызывает множество болезней (анемия, гипертензия, почечная недостаточность, иммунный токсикоз, нейропатия, токсические поражения репродуктивных органов)

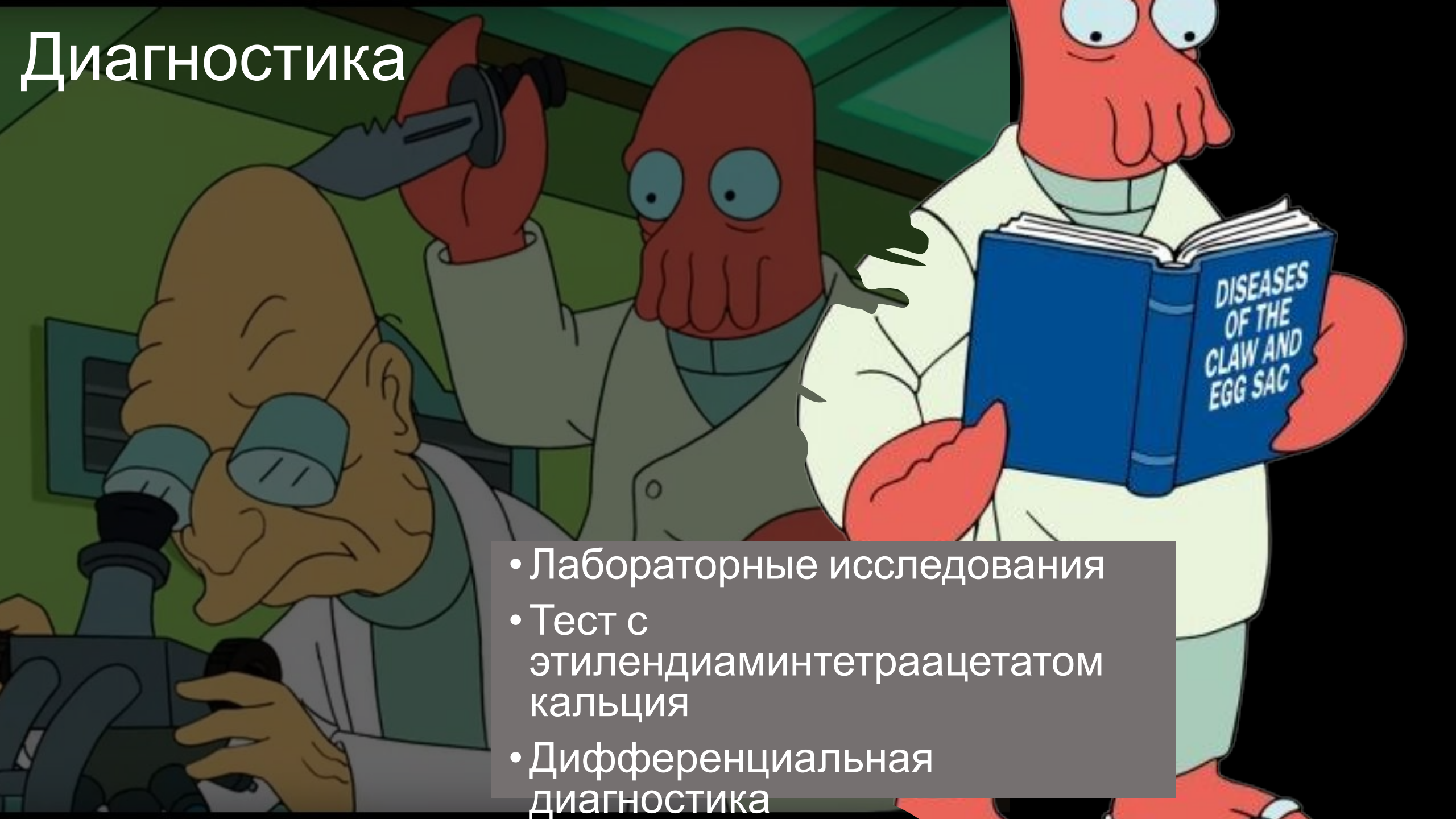




СИМПТОМ Ы



Диагностика

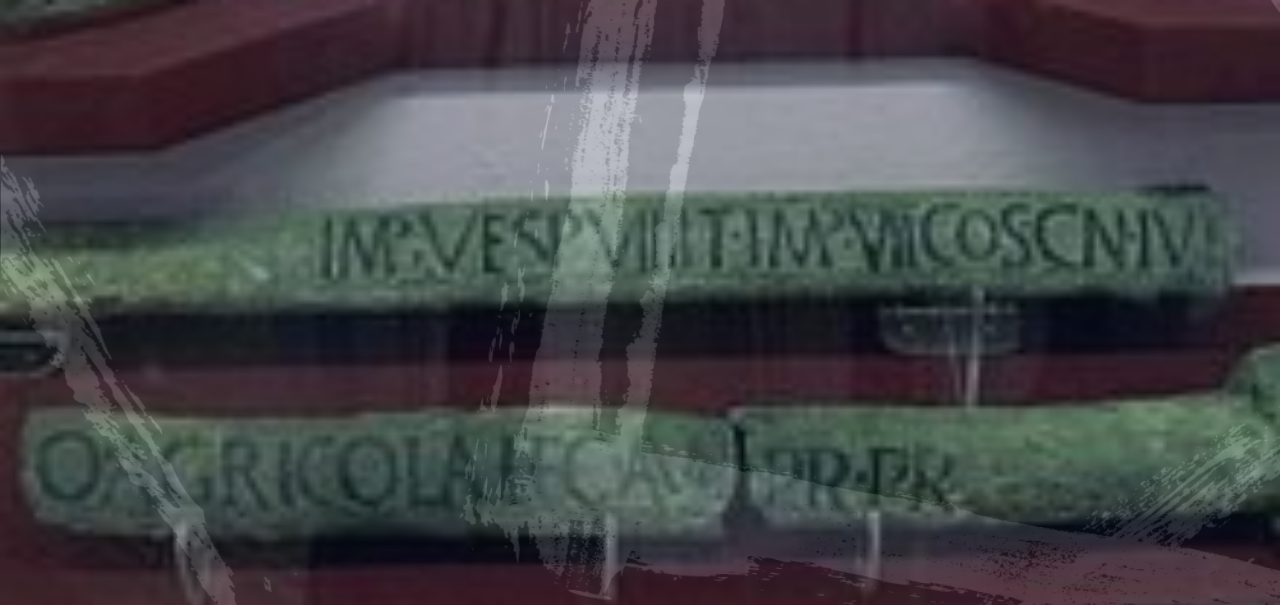


- Лабораторные исследования
- Тест с этилендиамина тетраацетатом кальция
- Дифференциальная диагностика

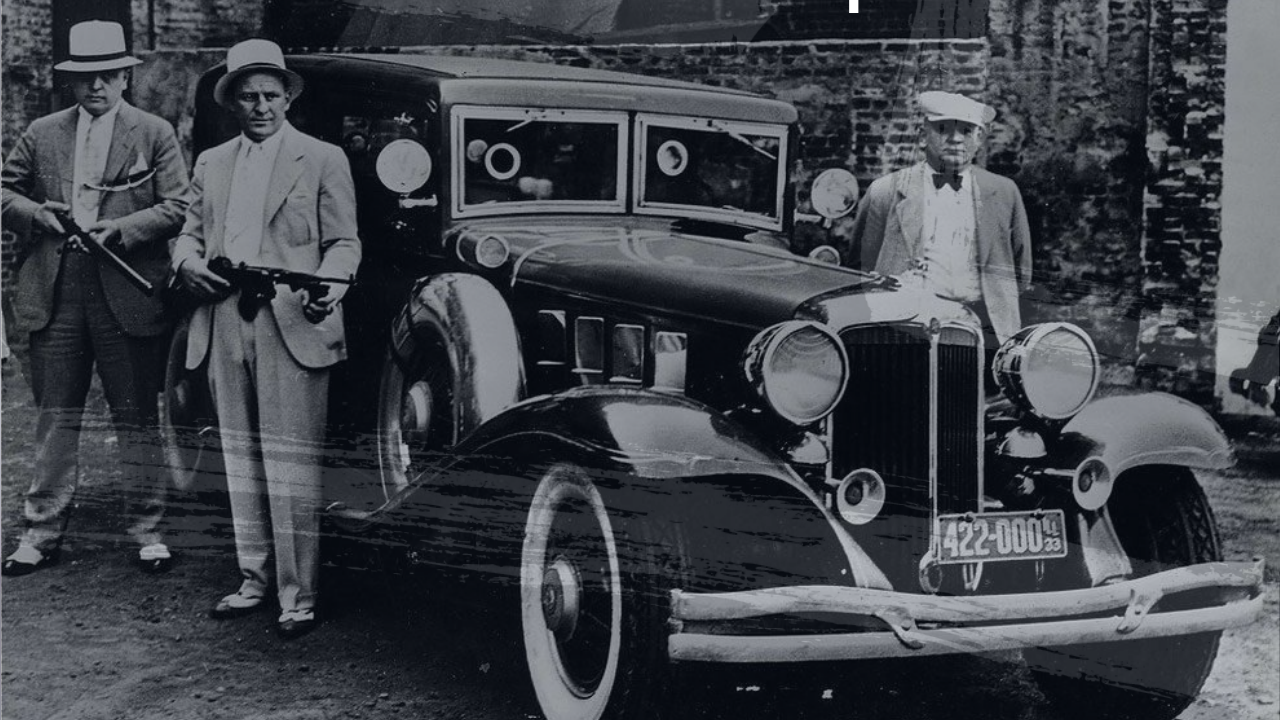


Лечение

- Выведение из организма источника свинцового отравления
- Использование комплексообразователей



История использования свинца



Это многое
говорит об
обществе

