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 strong contrast.

Отравление свинцом Сатурнизм

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

Periodic Table of the Elements

Atomic Number →																		1	← Symbol																	
Name →																		H	← Atomic Weight																	
																		1.008																		
																		13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA															
																		5 B Boron 10.81	6 C Carbon 12.01	7 N Nitrogen 14.01	8 O Oxygen 16.00															
																		13 Al Aluminum 26.98	14 Si Silicon 28.09	15 P Phosphorus 30.97	16 S Sulfur 32.06															
3 IIIB	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8 VIIIB	9 VIIIB	10 VIIIB	11 IB	12 IIB	13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA																					
21 Sc Scandium 44.96	22 Ti Titanium 47.88	23 V Vanadium 50.94	24 Cr Chromium 51.99	25 Mn Manganese 54.94	26 Fe Iron 55.85	27 Co Cobalt 58.93	28 Ni Nickel 58.69	29 Cu Copper 63.55	30 Zn Zinc 65.39	31 Ga Gallium 69.72	32 Ge Germanium 72.64	33 As Arsenic 74.92	34 Se Selenium 78.97	35 Br Bromine 79.90	36 Kr Krypton 83.80																					
39 Y Yttrium 88.91	40 Zr Zirconium 91.22	41 Nb Niobium 92.91	42 Mo Molybdenum 95.94	43 Tc Technetium 98	44 Ru Ruthenium 101.07	45 Rh Rhodium 102.91	46 Pd Palladium 106.42	47 Ag Silver 107.87	48 Cd Cadmium 112.41	49 In Indium 114.82	50 Sn Tin 118.71	51 Sb Antimony 121.76	52 Te Tellurium 127.6	53 I Iodine 126.9	54 Xe Xenon 131.3																					
57 - 71 Lanthanoids																		73 Hf Hafnium 178.49	74 Ta Tantalum 180.95	75 W Tungsten 183.84	76 Re Rhenium 186.21	77 Os Osmium 190.23	78 Ir Iridium 192.22	79 Pt Platinum 195.08	80 Au Gold 196.97	81 Hg Mercury 200.59	82 Tl Thallium 204.38	83 Pb Lead 207.2	84 Bi Bismuth 208.98	85 Po Polonium 209	86 At Astatine 210	87 Fr Francium 223	88 Ra Radium 226			
89 - 103 Actinoids																		104 Rf Rutherfordium 261	105 Db Dubnium 262	106 Sg Seaborgium 263	107 Bh Bohrium 264	108 Hs Hassium 265	109 Mt Meitnerium 266	110 Ds Darmstadtium 267	111 Rg Roentgenium 268	112 Cn Copernicium 269	113 Nh Nihonium 270	114 Fl Flerovium 271	115 Mc Moscovium 272	116 Lv Livermorium 273	117 Ts Tennessine 274	118 Og Oganesson 276				
																		58 Ce Cerium 140.13	59 Pr Praseodymium 140.91	60 Nd Neodymium 144.24	61 Pm Promethium 145	62 Sm Samarium 150.36	63 Eu Europium 151.96	64 Gd Gadolinium 157.25	65 Tb Terbium 158.93	66 Dy Dysprosium 162.50	67 Ho Holmium 164.93	68 Er Erbium 167.26	69 Tm Thulium 168.93	70 Yb Ytterbium 173.05	71 Lu Lutetium 174.97					
																		89 Pa Protactinium 231.04	90 U Uranium 238.03	91 Np Neptunium 237	92 Pu Plutonium 244	93 Am Americium 243	94 Cm Curium 247	95 Bk Berkelium 247	96 Cf Californium 251	97 Es Einsteinium 252	98 Fm Fermium 257	99 Md Mendelevium 258	100 No Nobelium 259	101 Lr Lawrencium 260						




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

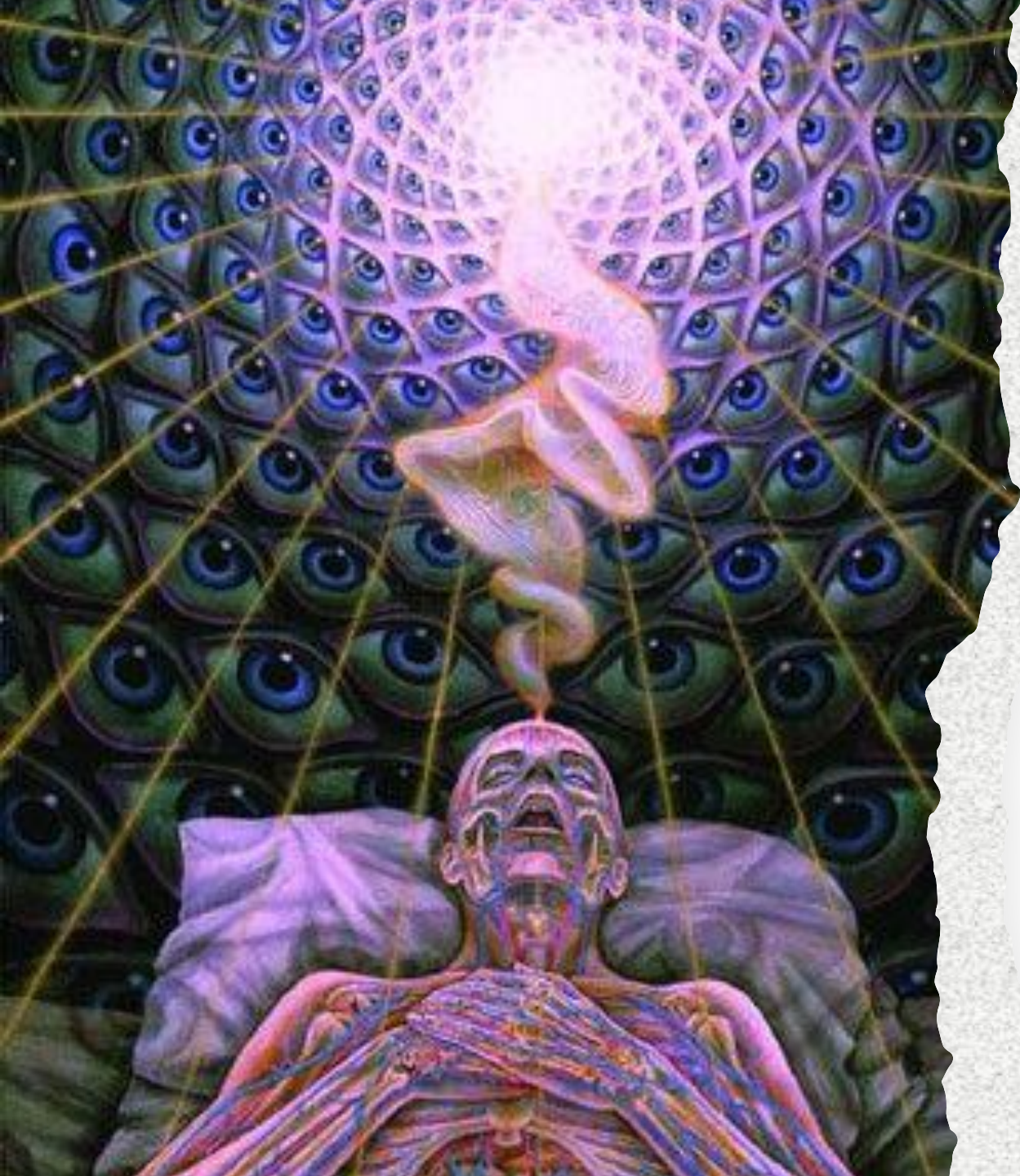


- Отравляющее, токсическое действие
- Накапливается в тканях
- Особенно вреден для детей малого возраста и беременных женщин
- Нарушает работу всех систем организма, в особенности ЦНС
- Вызывает множество болезней (анемия, гипертензия, почечная недостаточность, иммунный токсикоз, нейропатия, токсические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

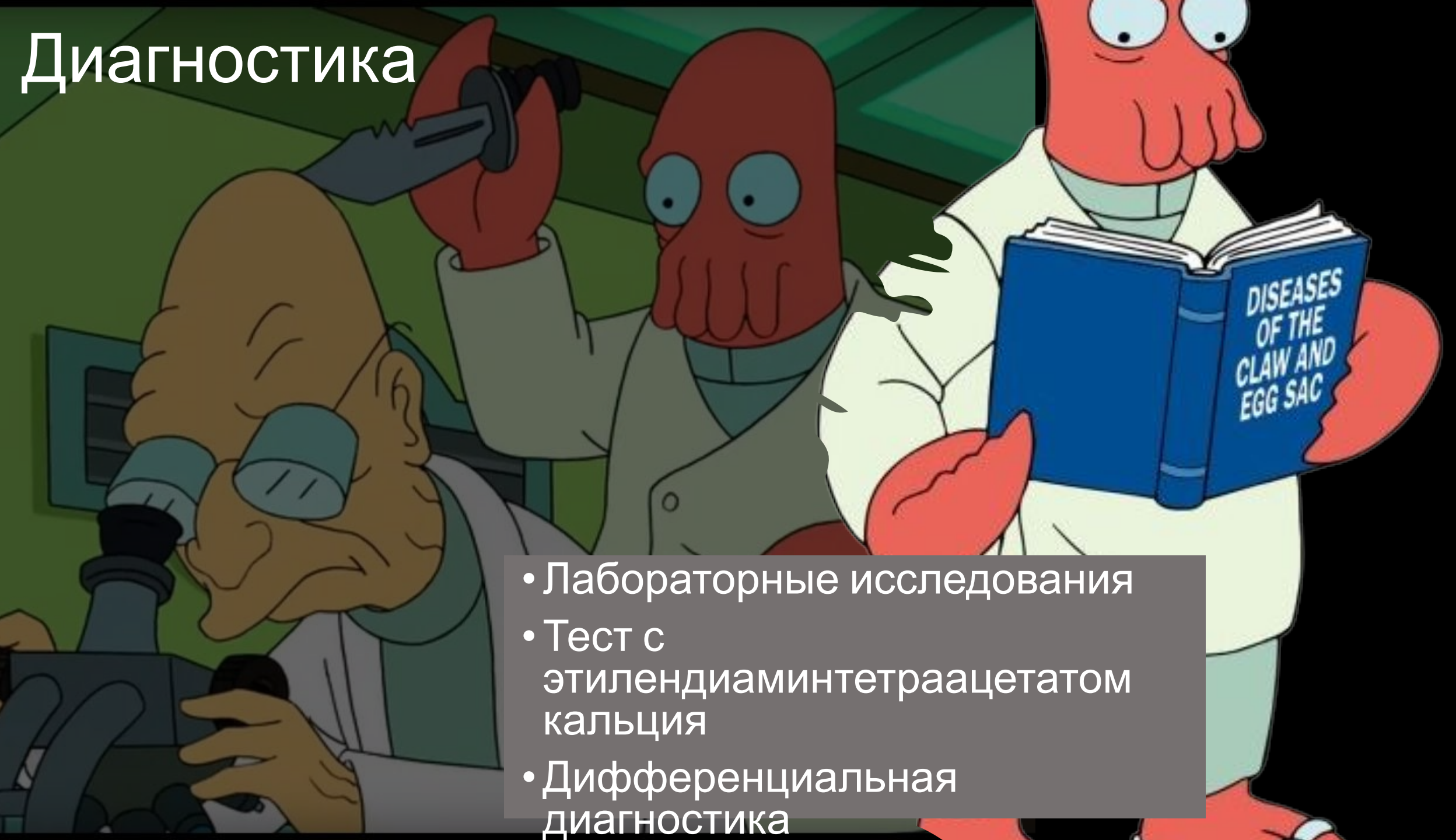




СИМПТОМ Ы



Диагностика



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

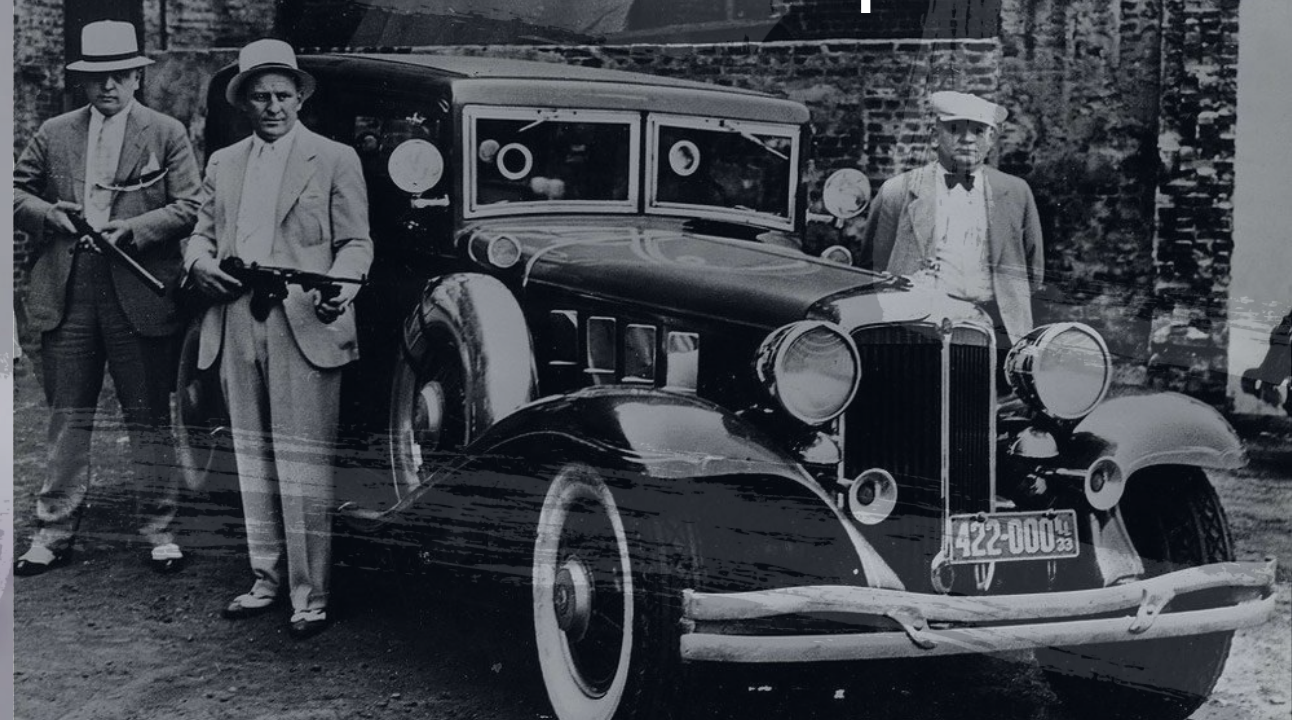


Лечение

- Выведение из организма источника свинцового отравления
- Использование комплексообразователей



История использования свинца



Это многое
говорит об
обществе

