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												
		Hydrogen	1.008												
			13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA									
		5 B	6 C	7 N	8 O										
		Boron	Carbon	Nitrogen	Oxygen										
		12 Mg	13 Al	14 Si	15 P	16 S									
		Magnesium	Aluminum	Silicon	Phosphorus	Sulfur									
		21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se
		Scandium	Titanium	Vanadium	Chromium	Manganese	Iron	Cobalt	Nickel	Copper	Zinc	Gallium	Germanium	Arsenic	Selenium
		39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te
		Yttrium	Zirconium	Niobium	Molybdenum	Technetium	Ruthenium	Rhodium	Palladium	Silver	Cadmium	Indium	Tin	Antimony	Tellurium
		72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	
		Hafnium	Tantalum	Tungsten	Rhenium	Osmium	Iridium	Platinum	Gold	Mercury	Thallium	Lead	Bismuth	Polonium	
		104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn	113 Nh	114 Fl	115 Mc	116 Lv	
		Rutherfordium	Dubnium	Seaborgium	Bohrium	Hassium	Mitnhanium	Darmstadtium	Roentgenium	Copernicium	Nihonium	Flerovium	Moscovium	Livermorium	
		58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er			
		Cerium	Praseodymium	Neodymium	Promethium	Samarium	Europium	Gadolinium	Terbium	Dysprosium	Holmium	Erbium			
		91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr	
		Protactinium	Uranium	Neptunium	Plutonium	Americium	Curium	Berkelium	Californium	Einsteinium	Fermium	Mendelevium	Nobelium	Lanthanum	




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

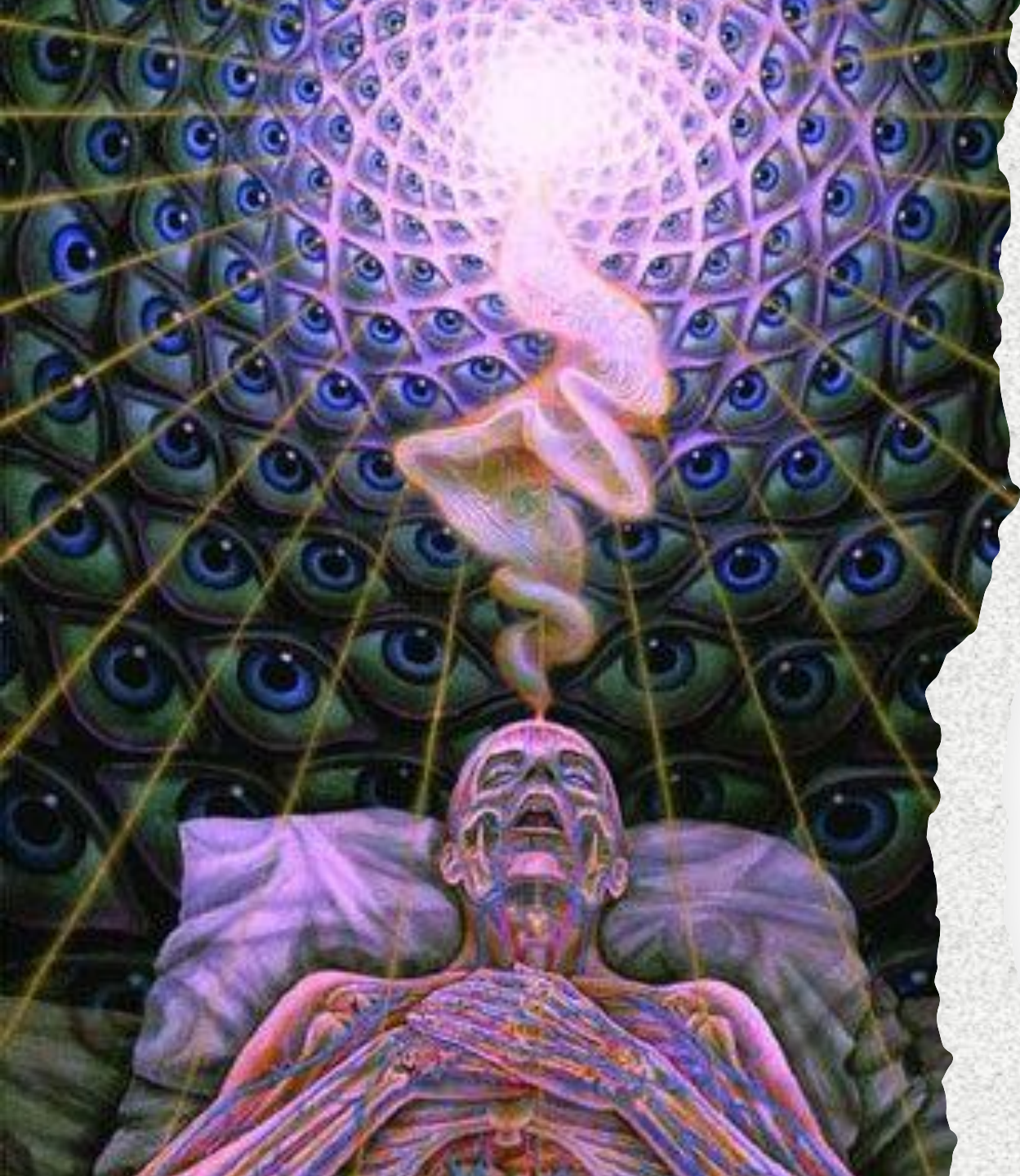


- Отравляющее, токсическое действие
- Накапливается в тканях
- Особенно вреден для детей малого возраста и беременных женщин
- Нарушает работу всех систем организма, в особенности ЦНС
- Вызывает множество болезней (анемия, гипертензия, почечная недостаточность, иммунный токсикоз, нейропатия, токсические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

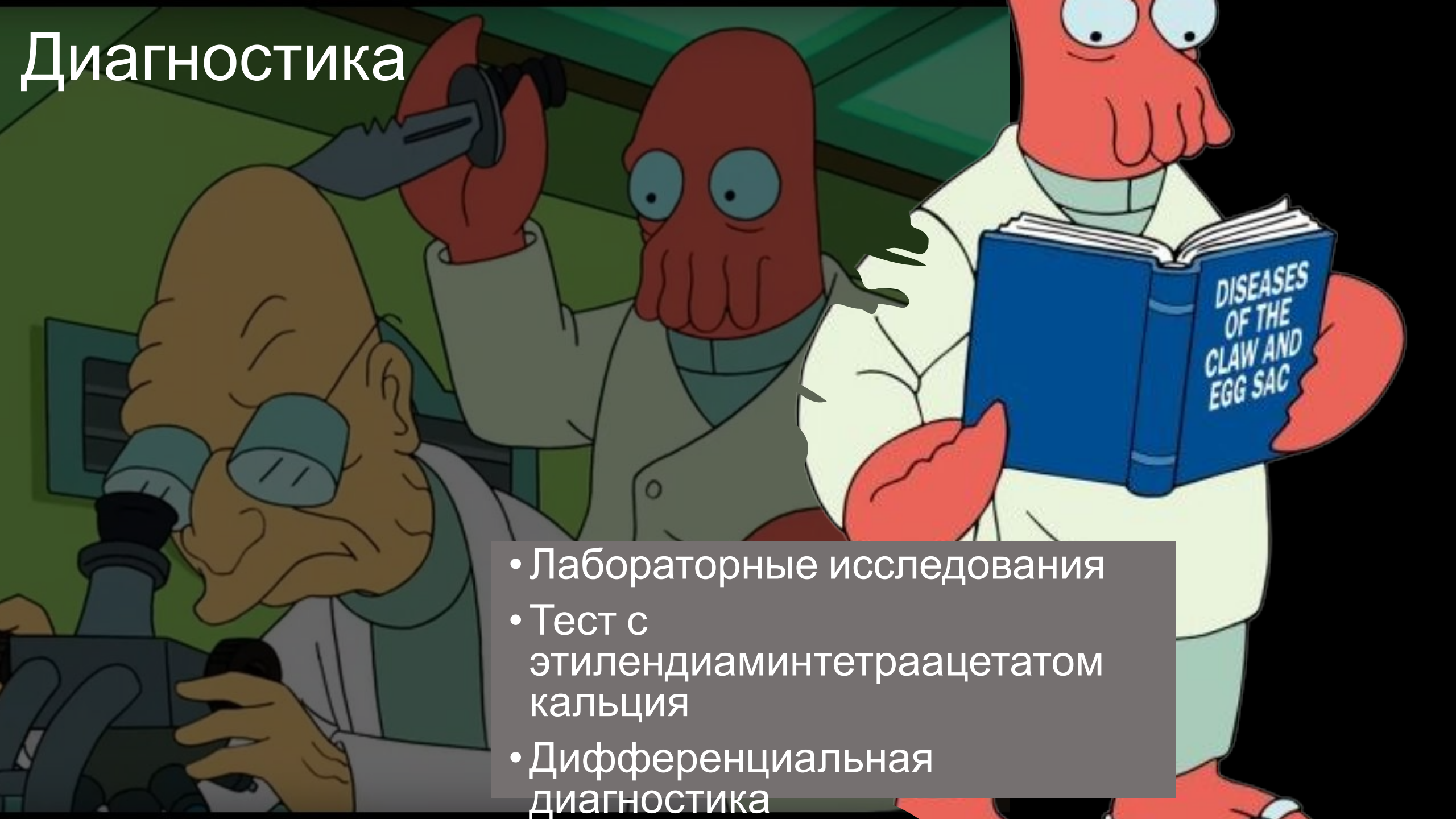




СИМПТОМ Ы



Диагностика

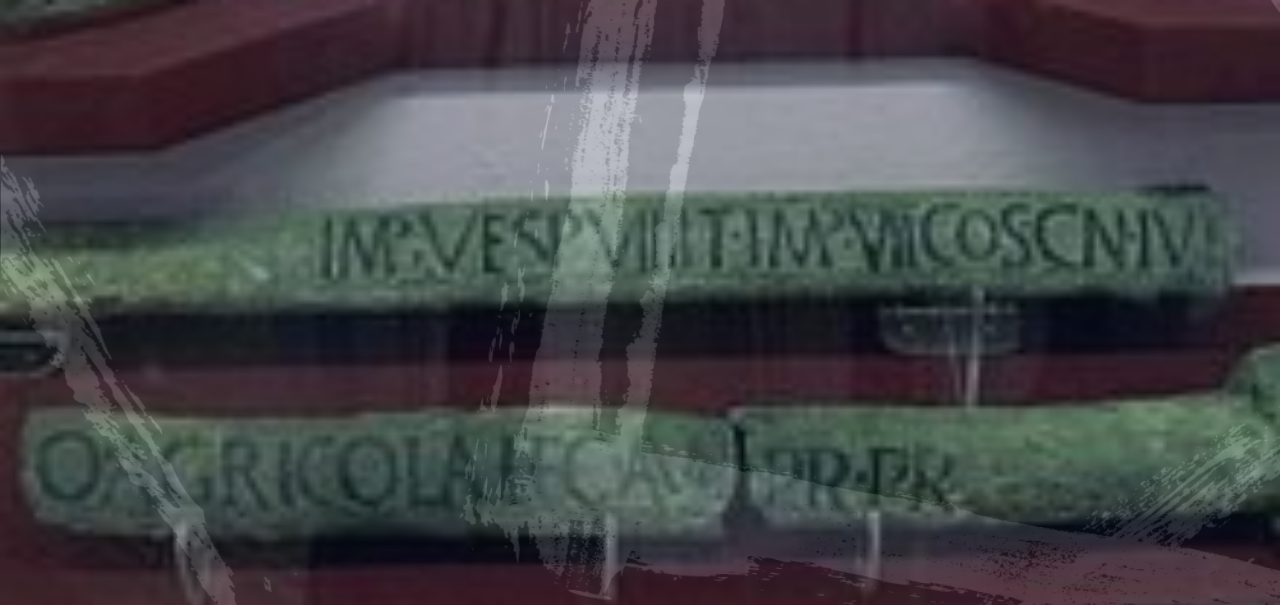


- Лабораторные исследования
- Тест с этилендиамина тетраацетатом кальция
- Дифференциальная диагностика

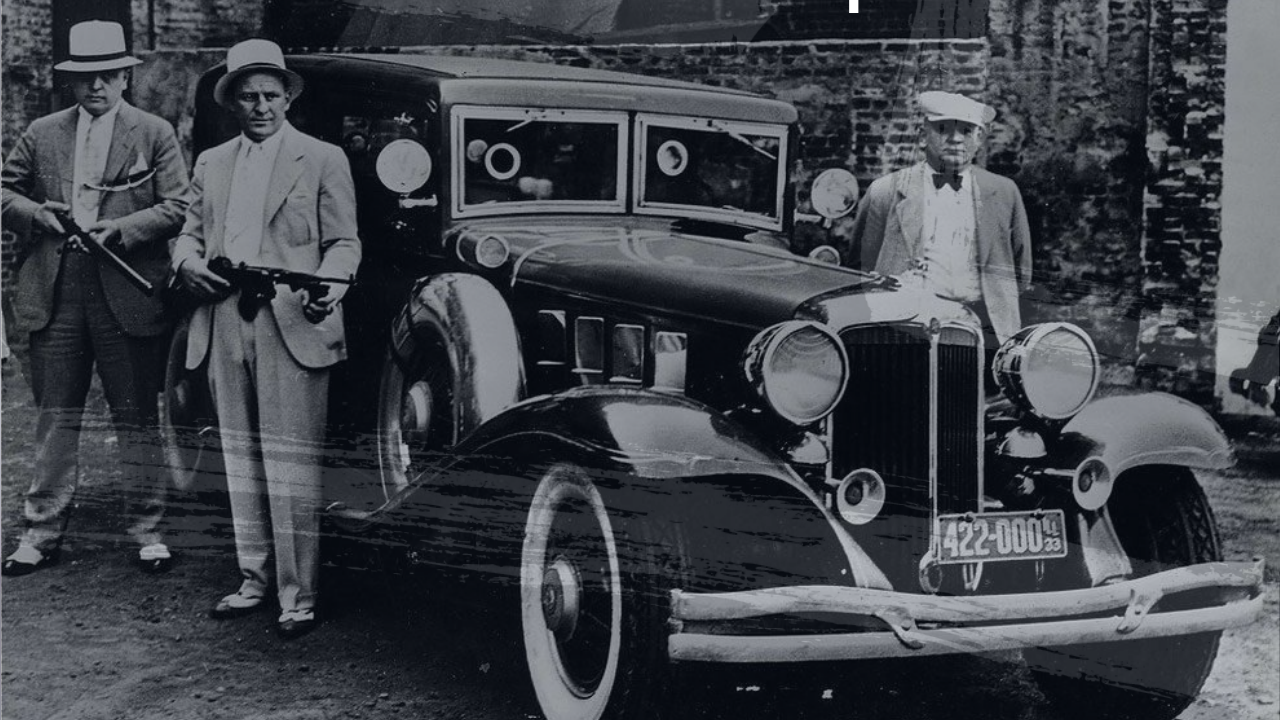


Лечение

- Выведение из организма источника свинцового отравления
- Использование комплексообразователей



История использования свинца



Это многое
говорит об
обществе

