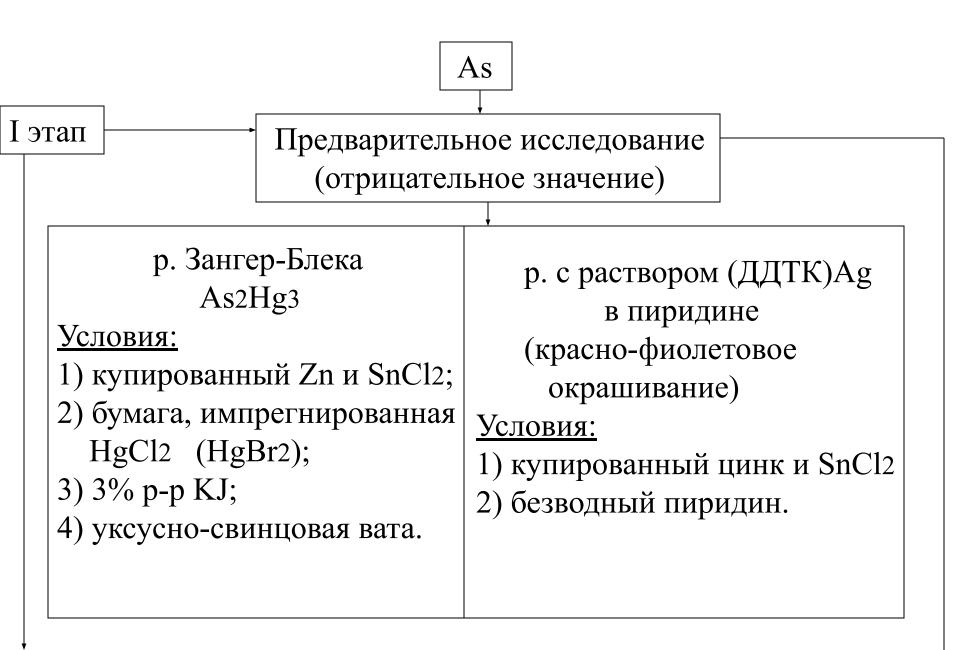
<u>Лекция 3.</u> Группа веществ, изолируемых из объектов путём минерализации биологического материала. Дробный метод анализа «металлических» ядов в минерализате (деструктате) (Продолжение).

Вопросы:

- 1. Исследование мышьяка в минерализате.
- 2. Химико-токсикологическое доказательство ртути в биологическом материале.

1. Исследование мышьяка в минерализате.



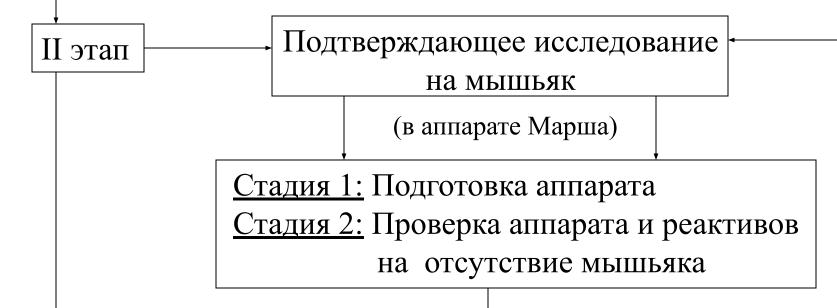
Примечание: к условиям реакции Зангера-Блека

<u>К дробному анализу мышьяка</u> <u>Условия проведения реакции Зангер-Блека</u>

1)
$$\underline{SnCl_2}$$
 — для восстановления $As^{5+} \rightarrow As^{3+}$
a) $As^{5+}O_4^{3-} + Sn^{2+} + 8H^+ \rightarrow As^{3+}O^{2-} + Sn^{4+} + 4H_2O;$
арсенат-ион
(H3As⁵⁺O4) (HAs³⁺O2)

б)
$$As^{3+}O_2 + 7[H] \rightarrow As^{3-}H_3\uparrow + H_2O$$
 арсин

- 2) Уксусно-свинцовая вата [Pb(CH₃COO)₂ для связывания примеси (H₂S)]
- **a)** H₂SO₄ + 8[H] → H₂S↑ + 4H₂O; конц. изб.
- **б)** на реактивной бумаге: $H_2S + H_gCl_2 \rightarrow H_gS \downarrow + 2HCl$ чёрн. осад.
- **в**) $Pb(CH_3COO)_2 + H_2S \rightarrow PbS \downarrow + 2CH_3COOH$ (порошок на вате) бел. осад.



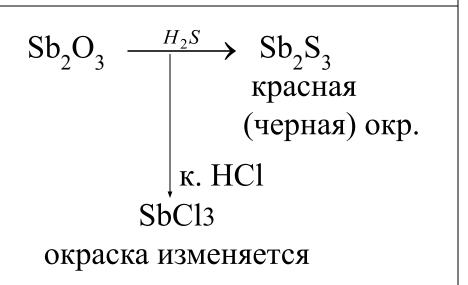
Стадия 3: Исследование минерализата

- 1. Окраска пламени (синий цвет) AsH3 (чесночный запах)
- 2. При нагревании восстановительной трубки чёрный (серо-бурый) налёт (As элем.)
- 3. При пропускании AsH3 в пробирку с р-ром AgNO3 → почернение p-ра (Ag)

III этап

Дополнительные исследования (идентификация As от Sb)

- Окисление As⁰ → As2O3 (белый налёт в виде октаэдров) (нагревание восстановительной трубки при доступе кислорода воздуха) Примечание: Sb2O (аморфный осадок)
- 2. Пропускание H2S через восстановительную трубку с As2O3

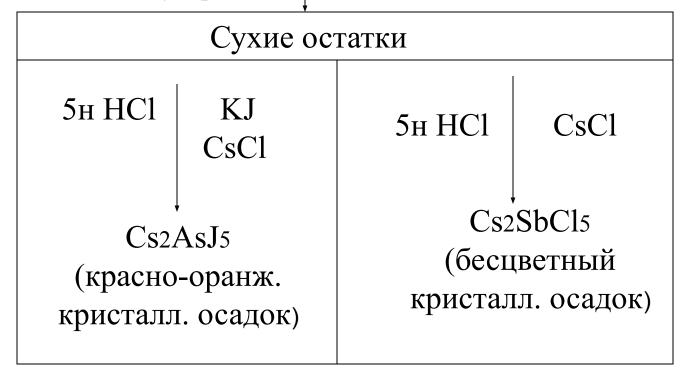


Микрокристаллические реакции (дополнительные)

$$As_2O_3 \xrightarrow{HNO_3} H_3AsO_4$$
 мышьяковая к-та

$$Sb_2O_3 \xrightarrow{HNO_3} HSbO_3$$
 метасурьмяная к-та

упаривание



2. Химико-токсикологическое доказательство ртути в биологическом материале.

А. Изолирование ртути из биологического материала.

При изолировании ртути из биологических объектов с помощью общих методов минерализации, происходят значительные потери (до 95 – 99 %%), за счёт летучести ртути при высоких температурах.

В связи с этим, длительное время в химикотоксикологической практике настоятельно стояла задача по разработке частного метода изолирования ртути из биологического материала.

И этот вопрос был успешно решён отечественными учёными:

- 1. А.Н. Крылова [1968 г] Деструктивный метод изолирования ртути из тканей внутренних органов
- **1.1.** А.А. Васильева [1962 г.] Частичная (деструктивная) минерализация объекта тканей внутренних органов
- 1.2. А.Н.Крылова [1968 г.] Усовершенствование процесса деструкции биологического объекта тканей внутренних органов, применительно анализа ртути
- **2.** А.Ф. Рубцов, А.Н. Крылова, [1975 г.] Ускоренный деструктивный метод изолирования ртути из мочи

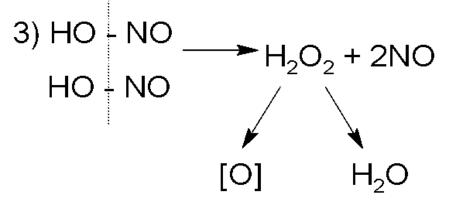
Сущность метода, предложенного авторами, заключается в том, что в процессе деструкции биологического материала происходит только частичное разрушение органических веществ, в том числе разрушаются комплексы белков со ртутью, чаще всего по сульфгидрильным группам.

При этом, окисление осуществляется азотной кислотой в присутствии катализатора — этилового спирта, при добавлении по каплям концентрированной серной кислоты (при комнатной температуре, что является отличием от общего метода минерализации).

Таким образом, деструкция объекта проходит в мягких условиях, без существенного повышения температуры, при этом важную роль в повышении активности окислительных свойств азотной кислоты играет катализатор — этиловый спирт.

Стадии деструкции биологического материала (химические реакции с участием этилового спирта):

1)
$$\tilde{N}_2H_5$$
-OH + HO - NO $_2$ $\xrightarrow{}$ C_2H_5 - O - NO + $2H_2$ O ýòèëî âû é ýô èð àçî òèñòî é êèñëî òû



î ê e î e è ò a e ü î a ú a e ò à

Б. Изолирование ртути из биологической жидкости (мочи).

А.Ф. Рубцов и А.Н. Крылова [НИИСМ, 1975 г] предложили ускоренный деструктивный метод изолирования ртути из биологической жидкости (мочи). Окисление (деструкцию) объекта осуществляют с помощью окислителя калия перманганата в сернокислой среде.

Схема деструктивного метода изолирования ртути из биологических объектов

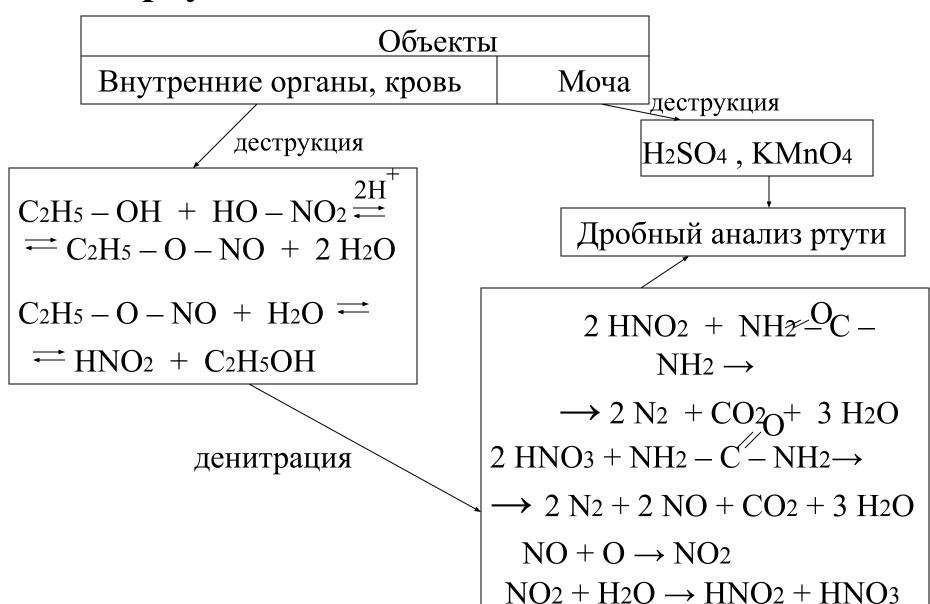
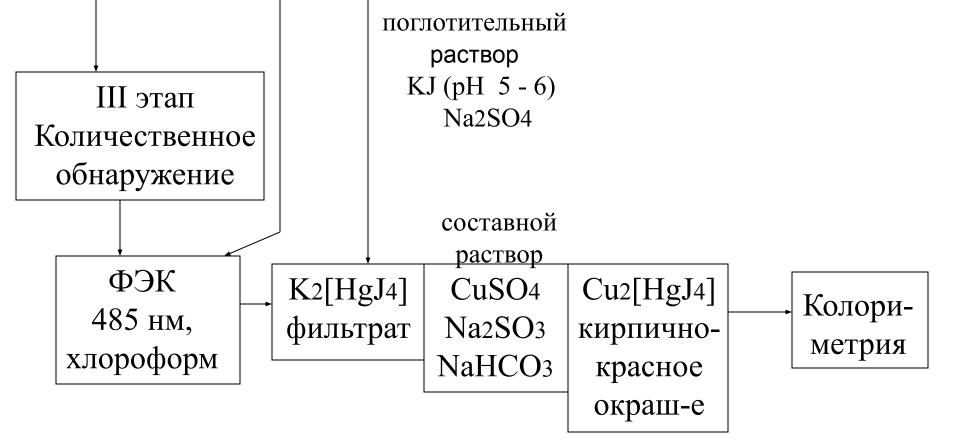


Схема химико-токсикологического анализа ртути





Спасибо за внимание!