



(19) **MD** ⁽¹¹⁾ **2 741** ⁽¹³⁾ **F1**
(51)МПК ⁷ **B 09 B 3/00, A 62 D 3/00, C**
12 G 1/00

ГОСУДАРСТВЕННОЕ АГЕНТСТВО
РЕСПУБЛИКИ МОЛДОВА ПО ОХРАНЕ
ПРОМЫШЛЕННОЙ СОБСТВЕННОСТИ

(12) **РЕШЕНИЕ О ВЫДАЧЕ ПАТЕНТА**

(21), (22) Заявка: а 2004 0066, 26.03.2004

(45) Дата публикации решения о выдаче
патента: 30.04.2005

(71) Заявитель:
УНИВЕРСИТАТЯ ДЕ СТАТ ДИН МОЛДОВА, MD

(72) Изобретатель:
САНДУ Ион, RO,
БОУНЕГРУ Тудор, MD,
САНДУ Иоан-Габриель, RO,
РОМАН Георге, RO,
САНДУ Андрей-Виктор, RO

(73) Патентовладелец:
УНИВЕРСИТАТЯ ДЕ СТАТ ДИН МОЛДОВА, MD

(54) Способ обезвреживания ферроцианидных шламов, образуемых при деферризации вин

(57) Реферат:

Изобретение относится к винодельческой промышленности, а именно к способу обезвреживания ферроцианидных шламов, образуемых при деферризации вин.

Способ заключается в том, что исходный ферроцианидный шлам, предварительно обработанный 15...20% водным раствором HCl, в массовом отношении 0,2...0,3, для приведения образуемой системы к оптимальному pH 1,5...2,0 и дестабилизации ее микроколлоидного состояния, фильтруют или центрифугируют, в результате чего образуется кислый раствор не содержащий ферроцианидных ионов и осадок, который обрабатывают порошком негашеной извести в массовом отношении 0,05...0,15 и 25...30% водным раствором гидрокарбоната калия в массовом отношении 0,8...1,2, в результате чего образуется микродисперсная коллоидная система, которая при барботировании через нее водяного пара

созревает при температуре 85...90°C. Полученную смесь центрифугируют. Образовавшийся раствор, со способностью комплексообразования $10^2...10^3$ мг Fe^{III}/л, может быть применен для деферризации вин, а щелочной осадок промывают противотоком воды для удаления следов ферроциана, обрабатывают кислым раствором, полученным после первой обработки, вследствие чего образуется нетоксичный осадок, который может быть применен в сельском хозяйстве для обработки различных почв. Образованный элюат, после промывания щелочного осадка, повторно используют для приготовления раствора гидрокарбоната калия.

Результатом является обезвреживание ферроцианидного шлама с рекуперацией ферроцианида калия ($K_4[Fe^{II}(CN)_6] \cdot 3H_2O$) в виде концентрированного водного раствора.

П. формулы: 3

MD
2
7
4
1
F
1

MD
2
7
4
1
F
1

