

ПРОТИКОРОЗІЙНА АКТИВНІСТЬ ЕКСТРАКТУ ПОРОШКУ ВИНОГРАДНИХ КІСТОЧОК

Богомолов О.В., д.т.н., проф.,

(Державний біотехнологічний університет)

Савченко О.М., к.т.н., доц., Сиза О.І., д.т.н., проф.,

*(Національний університету «Чернігівський колегіум» імені Т.Г.
Шевченка)*

Метали, які застосовуються для виготовлення обладнання харчової промисловості у ряді випадків виявляються недостатньо корозійно-стійкими. Поряд з нержавіючими сталями використовуються маловуглецеві – сталь 20 та Ст3: у виробництві цукру та кондитерських виробів (корпуси та лопаті дифузійних апаратів, трубопроводи подачі дифузійного соку та сиропу); у виробництві безалкогольних напоїв (дно та стінки чанів для замочування зерна, внутрішня поверхня корпусів машин для миття склотари); у виробництві спирту та лікєро-горілчанних виробів (збірник водно-спиртової рідини, трубопроводи подачі спирту, передаточний бродильний апарат); у виробництві солі (збірник сирого і очищеного розсолів, трубопроводи солезбірника), деталі машин для розділення тіста тощо. Також у багатьох випадках підприємства харчової промисловості України мають застаріле обладнання і оновлення його в найближчий час не передбачається. При цьому відомо, що середовища харчових виробництв, у більшості, характеризуються підвищеною агресивністю. Тому для елементів технологічного обладнання харчових підприємств особливо важливу роль відіграє корозійна стійкість поверхонь елементів машин і апаратів.

Ефективним засобом захисту металів від корозії є застосування інгібіторів. Розширення асортименту екологічно-безпечних інгібіторів корозії для харчової промисловості можливе шляхом вилучення безпечних речовин, які мають протикорозійні властивості, з рослинної сировини. Наприклад, відомі протикорозійні властивості продуктів рослинного походження: сполук часнику, моркви, картоплі [1]. Запропонований інгібітор ЕК-2 (відхід крохмальопаточного виробництва), що ефективно захищає Ст3 та сталі: 10, 20, 45, 40Х, 30ХГТ при кімнатній і підвищеній температурах у розчинах сульфатної кислоти [2]. У Чернігівському національному технологічному університеті розроблено і запатентовано інгібітори МГ-ЧДТУ, РС-ЧДТУ

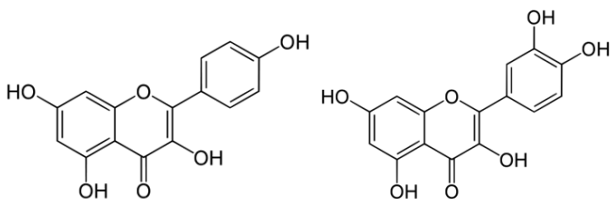
і ФЕС на основі рослинної сировини та відходів жиросліної промисловості [3-5].

Розроблені на сьогодні інгібітори мають ряд недоліків: обмежену сферу використання; короткий термін зберігання; незадовільні органолептичні характеристики (різкий та стійкий запах); при їх виробництві застосовують концентровані кислоти, аміак або луги.

Тому важливим завданням є створення екологічно безпечних як на стадії виробництва, так і застосуванні, ефективних інгібіторів, що відповідають санітарно-гігієнічним вимогам до протикорозійного захисту обладнання харчових виробництв.

Мета роботи полягала у вивченні протикорозійної активності біологічно активних речовин порошку виноградних кісточок.

Досліджували протикорозійну активність водно-етанольного екстракту порошку відокремлених із вичавків виноградних кісточок. Згідно з отриманих даних хромато-мас-спектрального аналізу, основними компонентами екстракту є поліфенольні сполуки, які потенційно можуть бути інгібіторами корозії:



кемпферол

кверцетин

На апарати харчових виробництв впливають агресивні миючі і дезинфікуючі розчини сульфатної кислоти, хлоридної кислоти, нітратної кислоти та ін. Тому в якості робочого середовища досліджували 0,1 М розчин *HCl*.

Гравіметричні дослідження проводили на зразках із Ст3 у вигляді прямокутних пластинок розміром 50,3×22,3×3,2 mm при 293 К на протязі 2 годин.

Швидкість корозії оцінювали за формулою:

$$K_m = (m_1 - m_2) / S \cdot t,$$

де: K_m – швидкість корозії, $g/(m^2 \cdot h)$; m_1 – маса зразка до випробування, g; m_2 – маса зразка після випробування, g; S – площа поверхні зразка, m^2 ; t – тривалість дослідження, h.

Ефективність захисної дії інгібітору корозії оцінювали ступенем захисту Z_m :

$$Z_m = [(K_m - K'_m) / K_m] \cdot 100, \%$$

де: K_m , K'_m – швидкість корозії за втратою маси металу без інгібітору та з інгібітором, відповідно, $g/(m^2 \cdot h)$.

Результати вагових досліджень показують, що без інгібітора спостерігається значна швидкість корозії сталі. Продукти корозії – важкорозчинні сполуки, від темно-сірого до чорного кольору, вкривають поверхню металу. У інгібованих середовищах поверхня зразків залишається чистою впродовж 2 годин дослідження.

Екстракт порошку виноградних кісточок в 0,1 М НСІ має високі показники протикорозійної ефективності: $Z_m = 72 - 92,6 \%$, в залежності від концентрації. Оптимальна концентрація для застосування в дезінфікуючому розчині хлоридної кислоти при обробці обладнання харчових виробництв – 30 g/l . Подальше підвищення концентрації інгібуючої добавки до 35-40 g/l малоефективне – ступінь захисту практично не змінюється.

Таким чином, пошукові дослідження з перспективності використання порошків виноградних кісточок показали, що вони можуть бути джерелом вискоефективних інгібіторів корозії вуглецевих сталей для захисту обладнання харчової промисловості.

Список використаної літератури:

1. Srivastava Kum Kum, Srivastava Poonam // Brit. Corros.J. 1981. №4. С. 28.
2. Чен Н.Г., Писарев Ю.Г., Чен Л.Н., Будко Н.С. Исследование защитного эффекта технического ингибитора коррозии ЭК-2 в растворах серной кислоты // Защита металлов. 1977. Т.13. №2. С.127-129.
3. Деклараційний патент України на корисну модель № 8626. Інгібітор корозії / Сиза О.І., Савченко О.М., Гаценко С.В. Заявл. 24.01.2005. Опубл. 15.08.2005. Бюл. № 8, МПК 7 С23 F11/10. С. 5.112.
4. Протикорозійні властивості продуктів переробки рослинної сировини /Сиза О.І., Корольов О.О., Савченко О.М., Гаценко С.В., Пасічніченко І.В.// Фіз.-хім. механіка матеріалів.. – Спец. Випуск. 2006. № 5. С. 874-888.
5. Деклараційний патент України на корисну модель № 70027. Інгібітор корозії / Сиза О.І., Савченко О.М., Квашук Ю.В.. Заявл. 07.11.2011. Опубл. 25.05.2012, Бюл. № 10, МПК (2006.01), С23 F11/10.