Медицина, 1995. – 455 с.

- Березький О. М. Методи і алгоритми аналізу та синтезу асиметричних зображень / О. М. Березький // Искусственный интеллект. – 2010. – № 4. – С. 162–172.
- 6.  $\mathit{Гмурман}$   $\mathit{B.E.}$  Теория вероятностей и математическая статистика. М.: Высшая школа, 1972. 368 с.
- 7. *Глану С.* Медико-биологическая статистика. Пер. с англ. М.: Практика, 1998. 459 с.
- 8. *Гайдышев И.* Анализ и обработка данных: специальный справочник Спб: Питер, 2001. 752 с.

Поступила 28.02.2013р.

#### УДК 621.3

Л.С.Сікора, д.т.н., проф, НУ «Львівська політехніка»,

Н.К.Лиса, к.т.н., ЦСД «ЕБТЕС»,

Ю.Г. Міюшкович, к.т.н., НУ «Львівська політехніка»,

Р.С. Марцишин, к.т.н., доц. НУ «Львівська політехніка»,

Б.Л. Якимчук, н.с., ЦСД «ЕБТЕС».

### ІНФОРМАЦІЙНІ ТЕХНОЛОГІЇ ПОБУДОВИ ЛАЗЕРНИХ СИСТЕМ

**Анотація.** На підставі інформаційних і лазерних технологій розроблено метод синтезу систем для контролю концентрації домішок у воді.

**Аннотация.** На основании информационных и лазерных технологий разработан метод синтеза систем для контроля концентрации примесей в воде.

**Abstract.** Based on the information and laser technologies have developed a method of synthesis of systems for monitoring the concentration of impurities in the water.

*Ключові слова.* Лазер, інформаційна технологія, зондування. *Ключевые слова.* Лазер, информационная технология, зондирование. *Keywords.* Laser technology, information technology, probing.

Актуальність. Сучасний етап розвитку технологій виробництва електроенергії, переробки продукції на газо-нафтопереробних системах вимагає створення нових типів інтелектуальних інформаційних систем для контролю динаміки технологічних процесів в нормальних і граничних та аварійних режимах. Перспективним являються лазерні технології дистанційного зондування, як на підставі створення лазерних систем для оцінки різнорідних даних в процесі їх відбору від агрегатів і блоків технологічних систем.

Особливо важливим  $\epsilon$  забезпечення процесу відбору даних в граничних режимах функціонування енергоактивних агрегатів і блоків, їх обробки і оцінювання, класифікації з високим рівнем достовірності для виявлення © Л.С.Сікора, Н.К.Лиса, Ю.Г. Міюшкович, .С. Марцишин, Б.Л. Якимчук 121

адекватного змісту ситуацій в просторі станів і цільовому і та їх відображення в уяві оперативного персоналу, яке би забезпечило прийняття конструктивних рішень для цільового оперативного управління на різних рівнях ієрархії виробничої структури.

Метод лазерного зондування техногенного середовища.

На основі теорії лазерної фотохімічної взаємодії, на методі лазерного дистанційного зондування технологічних відходів (пилу, води, різних рідин) запропоновано новий підхід до створення переносних і стаціонарних концентратомірів забруднення та викиду шкідливих речовин.

Блок схема концентратоміру має відповідну структуру сенсора і блоку опрацювання даних (рис. 1).



Рис.1. Структурна схема лазерного концентратоміра

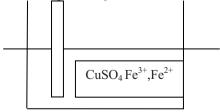
Для реалізації такої схеми концентратоміра необхідно проаналізувати методи створення сенсорів та описати процеси фізико — хімічної та енергетичної взаємодії середовища кювети з лазерним променем.

Лазерна фотохімія розчинів для побудови опто-гальванічних сенсорів

1.Фотохімічні реакції у водних розчинах, активізація лазером, генерація носіїв заряду, процеси переносу іонів і електролітів

1.1. Протікання паралельних реакцій хімічних компонент у розчинах

Характеризується незалежністю для кожної компоненти при взаємодії зі спільним електродом. Спільний процес відбувається, якщо потенціал електроду вище потенціалу електродної реакції для катодного процесу і вище для анодного процесу. Рівноважний потенціал для паралельних реакцій не залежить від електрохімічних реакцій різних компонент.



Наведено схему одноелектроної комірки з анодом або катодом, які поміщені в розчин [CuSO<sub>4</sub>], [Cu,Fe].

Оптогальванічна взаємодія приводить до зміни струму елементу.

$$E_P = \overset{0}{E}_1 + \frac{RT}{2F} \ln Q_{CU^{2+}}, E_P = \overset{0}{E}_2 + \frac{RT}{2F} \ln Q_{Fe^{2+}}, Cu^{2+} + 2e = Cu, Fe^{3+} + e = Fe^{2+}$$

При цьому продукти реакції виділяються у різні фази і їх активність не залежить одна від другої в процесі електрон – іонної взаємодії.

Для продуктів, які утворюють одну фазу, рівноважний потенціал для паралельної реакції визначається активностями компонент, а реакція буде для електроду якого необхідна мінімальна енергія.

#### 1.2. Лазерна накачка

Лазерна накачка активності електролітів приводить до зміни швидкості іонів у розчині, що вираховується через зміну струму та потенціали. Тобто потік фотонів в пучку лазерного променя прискорює переміщення електроніонних пар в різні сторони. Стан електронів енергетичний описують функції  $\langle \Psi, W_p, \Psi_L \rangle$ .

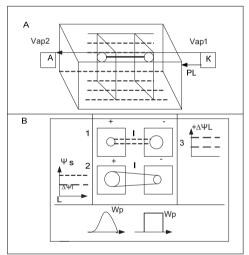


Рис. 2. Схема дії лазерного променя на потік (e,  $I^+$ ,  $I^-$ )

На рис. 2a наведена схема дії прискорюю чого фотонного потоку на електрорушійний кластер. На рис. 2б наведена схема взаємодії (фотон-електрон).

Відповідно повний струм між електродами і вигляді пластин з (Cu, Fe, Zn) та інших представимо у вигляді формули  $I = I_e + I_i$ , де  $I = \sum_{u=1}^n i_i$  — повний струм між пластинами у розчині.

Для паралельного процесу сумарний струм складається з струму компонент, який протікає на границі електрод-розчин  $I = \sum_{u=1}^n i_i$  ,  $i_i = i_{ei} + i_{Ki}$  .

Відповідно в ході електрохімічної реакції маємо  $B_{\rm I} = /\sum_{i=1}^n i_i = i_i /{\rm I}$  — визначає ступінь вкладу (виходу) компоненти реакції.

#### 1.3. Поляризація

Для цього необхідно знати функції парціальних поляризаційних кривих для кожної електрохімічної реакції, які є основою оцінки ступеня виходу по її іі (при відсутності зверхполяризації).

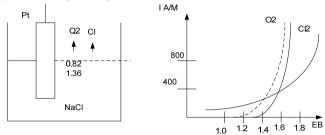


Рис. 3. Функції поляризації

$$6H_2O - 4_e = Q_2 + 4H_3O^+$$
  
 $2Cl - 2e = Cl_2$ 

При граничному струмі на електроді буде виділятися всі види примісних компонент в розчині електроліту (водному).

Ламінарна швидкість потоку електроліту відносно електроду

$$V_{L} = K^{\prime} D^{1/3} \gamma \varpi^{-1/2}$$

де  $\varpi$  — лінійна швидкість,  $\gamma$  — кінематична в'язкість, D — коефіцієнт дифузії,  $\gamma = \gamma \Big( T^0 C \Big)$  — термодинаміка, якщо сенсорна комірка проточна.

Відповідно, об'єм примісних компонент в атомних процентах в залежності від їх вкладу, буде [  $A_i = 100_{Zi} \cdot i_i / B_{\rm I} Z_{mi}$  ], де Zi — заряд компонент, Zm — заряд іонів основного металу.

Відповідно компонента струму від електрохімічної реакції буде в комірці сенсора буде

$$i_i = K_i \cdot Q_i m^{\alpha i} \exp \left( -\frac{x_i Z_i FE}{RT} \right),$$

де т – атомна доля домішок.

1.4. Структура природної води

Структура води в природі залежить від:  $V_{SI}$  — масової швидкості

відходів,  $V_B$  — швидкість потоку чистої води,  $V_{mi}$  — масової швидкості очищення води, яка скидається, як зворотна на виході водосховища ТЕС.

#### 1.5. Структура системи водопідготовки ТЕС

Система водо підготовки для запитки котлів енергоблоків, яка має циклічний характер руху (вода-пара-конденсат), вимагає свого поповнення із за втрат та утворення водню для охолодження турбогенератора  $[H_2O:O+2H]$ .

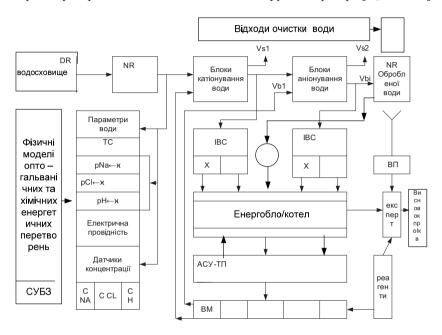


Рис.4 Схема системи водо підготовки і ІВС контролю процесу очистки води

#### Характеристики води.

Слабі електроліти в природних водах  $\epsilon$  основою оцінки впливу викидів продуктів згорання в атмосферу і вони в процесі руху в повітрі осідають на поверхні водоймища.

$$H_2O \leftrightarrow H^+ + OH^-$$
  
 $H_2CO_3 \leftrightarrow H^+ + HCO_3^-$   
 $HCO_3 \leftrightarrow H^+ + CO_3^{2^-}$   
 $HSiO \leftrightarrow H^+ + SiO$ 

Електрична провідність води за рахунок іонів в розчинах (при дисоціації) ( $(\lambda_i[K_i]) = \chi_i$ ) — забезпечує можливість створення сенсорів на основі реакцій.

$$H^{+}Na^{+}, Ca^{2+}[H^{+}][OH^{-}] = Kw$$
  
 $OH^{-}Mg^{2+}[H^{+}][HCO_{3}^{-}] = [H_{2}CO_{3}]K_{1}$ 

HCO<sub>3</sub>-Cl-

 ${\rm CO_3}^{2\text{-}}{\rm SO_4}^{2\text{-}}{\rm [H^+]}~{\rm [CO_3}^{2\text{-}}{\rm ]} = {\rm [HCO_3}^{-}{\rm ]}~{\rm K}_2$  – визначають модель рівняння дисоціації в процесі хімічної динаміки рівноваги.

Відповідно  $1000 \chi = \sum_{i=1}^n \left[ K_i \right] \! \lambda_i \, -$  визначає рівняння електропровідності за

рахунок іонів.

Для цього рівняння електропровідностей виражене через концентрацію електроліту можна записати у вигляді

$$1000 \chi = C_{\kappa}^{+} \lambda^{+} + C_{K}^{-} \lambda^{-} = \sum_{i=1}^{m} C_{i} \lambda_{i}, \ \lambda_{ii} = \lambda^{+} + \lambda^{-}.$$

Вимірювання електропровідності і рН розчину входить обов'язково в структуру системи контролю якості води.

# 2. Лазерна активація гальванічних процесів для оцінки інтегрального забруднення води [2].

Наведені результати аналізу процесів фізико-хімічних та оптичних перетворень  $\epsilon$  підставою створення переносних концентратомірів, як індикаторів інтегрального забруднення води (переносних та потокових).

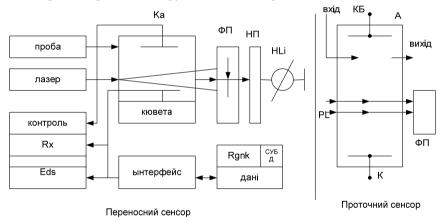
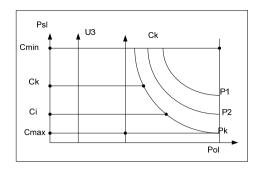


Рис. 5. Структурна схема концентратоміра інтегральної забрудненості води і волосховища ТЕС і АЕС

Згідно розроблених концепцій лазерного зондування кювети з гальванічними елементами на основі електродів з матеріалів ( Fe, Cu, Zn) експериментально будуємо інтервальну шкалу концентрації, яка калібрується з допомогою проб компонент забруднення, повіряється система на основі стандартного метрологічного забезпечення при заданій потужності лазера з компенсацією втрат в кюветі ( прозорість вікон).



**Висновок.** Запропонована розроблена інформаційна технологія контролю інтегрального забруднення води у водосховищах, каналах, ріках на підставі методу лазерного зондування.

- 1. *Ратинян А.П., Тихонов К.И.* Теоретическая химия. Ленинград: Химия. 1981. – 427 с.
- 2. Физическая химия / ред. Никольский Б.М. Ленинград: Химия, 1987. –880 с.
- 3. Курс физической химии / *ped*. *Герасимов Я.И*. М.: Химия, 1966. Т1 720с., Т2 650 с.
- 4. *Зінчук В.В., Левицька Г.Д., Дубенська Л.О.* Фізико-хімічні методи аналізу. Львів: ВЦ ЛНУ ім. Ів. Франка, 2008. 362с.
- 5. *Сікора Л.С.* Лазерні фотометри для дослідження динаміки активних розчинів та хімічних реакцій / Л.С. Сікора, Н.К. Лиса // 36. наук. пр., Інститут проблем моделювання в енергетиці. 2007. Вип. 44. С.87-92.

Поступила 25.03.2013р.

#### УДК 621.3

Л. С.Сікора, д.т.н., проф., Р. Л.Ткачук, к.т.н., доц., Б.В.Дурняк, д.т.н., проф., М. С.Антоник, к.т.н., Л.Пюрко, співшукач, Б.Якимук, н.с., НУ «ЛП», ЛУБЖД, УАД, ЦСД

## ЛОГІКО-КОГНІТИВНІ МОДЕЛІ УДОСКОНАЛЕННЯ ІНФОРМАЦІЙНОЇ СТРУКТУРИ ТЕСТІВ

Анотація. На підставі логіко-когнітивних моделей процесів активізації засвоєння професійних знань удосконалено методи розроблення тестів.

Аннотация. На основании логико-когнитивных моделей процессов активизации усвоения профессиональных знаний усовершенствованы методы разработки тестов.

Summary. On the basis of logical and cognitive models in the activation of

© Л.С.Сікора, Р.Л.Ткачук, Б.В.Дурняк, М. С.Антоник, Л.Пюрко, Б.Якимук