

RAZVOJ METODE ZA OCJENU DJELOTVORNOSTI KOROZIJSKOG INHIBITORA ZA PRIMJENU U NAFTOVODU



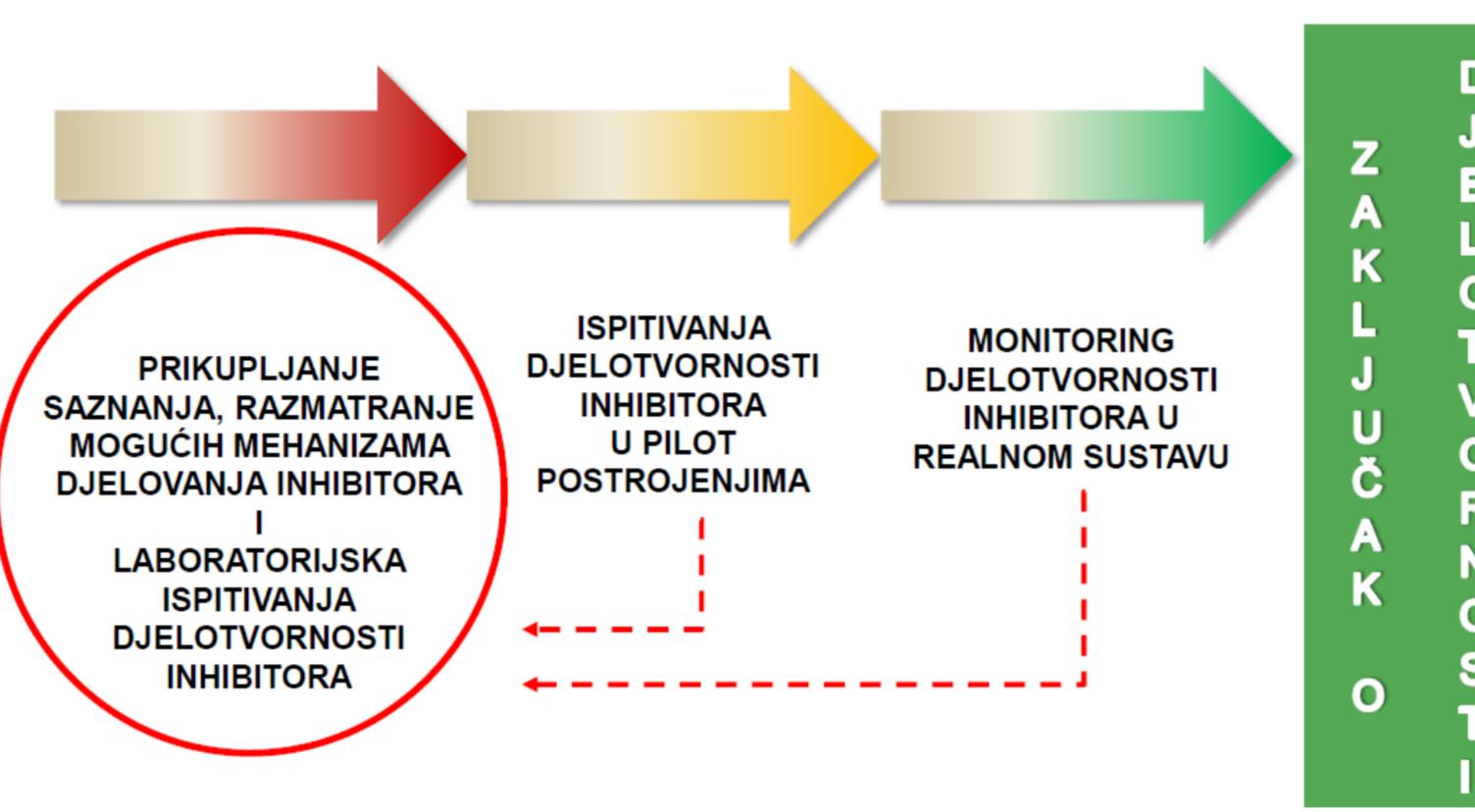
Ivana Šoić, Ines Šoljić, Duje Karaman, Sanja Martinez
Sveučilište u Zagrebu, Fakultet kemijskog inženjerstva i tehnologije, Marulićev trg 19, Zagreb

SAŽETAK

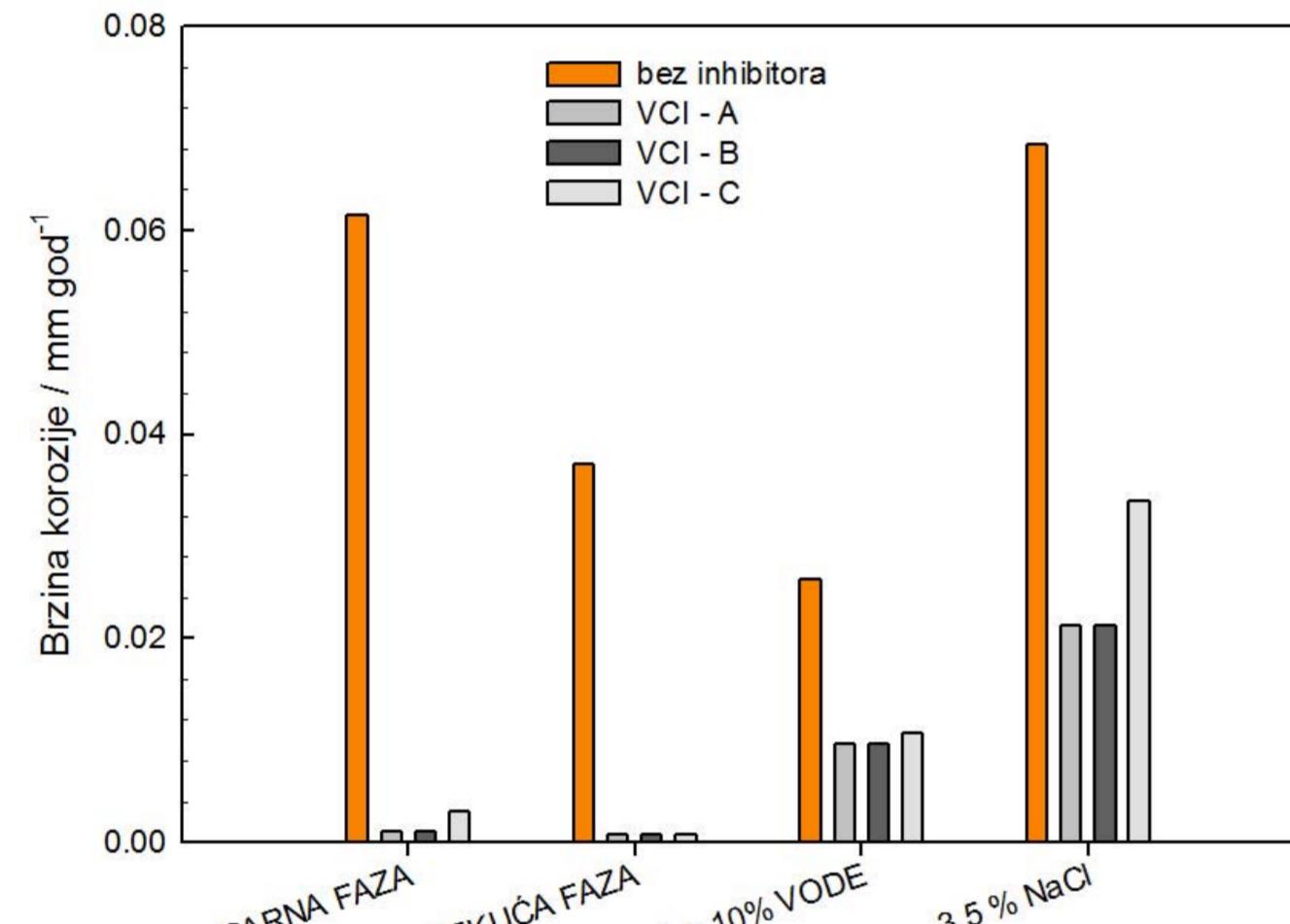
Sirova nafta sastoji se od raznih kemijskih tvari, od kojih su većina različiti organski spojevi. Na unutrašnju koroziju transportnog naftovoda općenito utječe: udio vode u nafti, temperatura, u vodi otopljeni plinovi CO_2 , H_2S i O_2 , u vodi otopljeni mineralni tvari iz nafte, protok, vlaženje stijenke naftom ili vodom, sastav i stanje površine čelika. Zbog varijabilnih uvjeta koji vladaju u kritičnim točkama naftovoda (niske točke, slijepi odvojci, pregib, koljena, naslage na stijenci i sl.), ocjena djelotvornosti inhibitora u cjevovodima sa sirovom naftom, posebice onih s velikim promjerom, sporim protokom i teškom naftom, predstavlja poseban izazov. U ovom radu laboratorijskim su pokusima simulirani uvjeti u transportnom naftovodu primjenom korozijskih kuponova i primjenom metode linearne polarizacijske otpore. S obje metode ispitivana je inhibicijska moć tri različita tekuća inhibitora. Mjerenja su provodena u nafti, nafti s 10 % vode i 3,5 % otopinom NaCl . Pokusi u otopini NaCl izvedeni su u aeriranim i deaeriranim uvjetima, u mirujućem elektrolitu, te uz različite brzine miješanja elektrolita. Na osnovu ponašanja inhibitora u različitim uvjetima može se utvrditi poredak njihove djelotvornosti.



SHEMA POTVRĐIVANJA DJELOTVORNOSTI INHIBITORA



SIMULACIJA DOZIRANJA INHIBITORA U STAGNANTNI SUSTAV

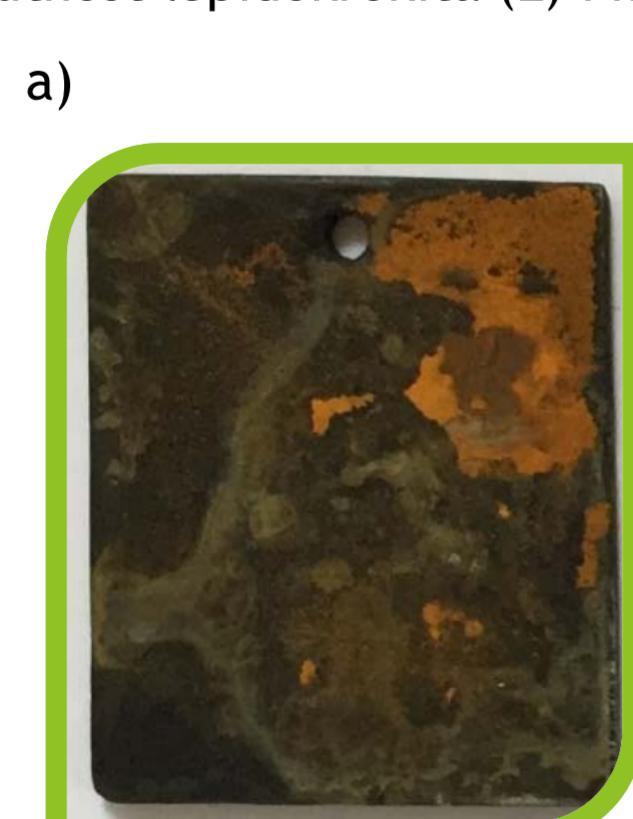
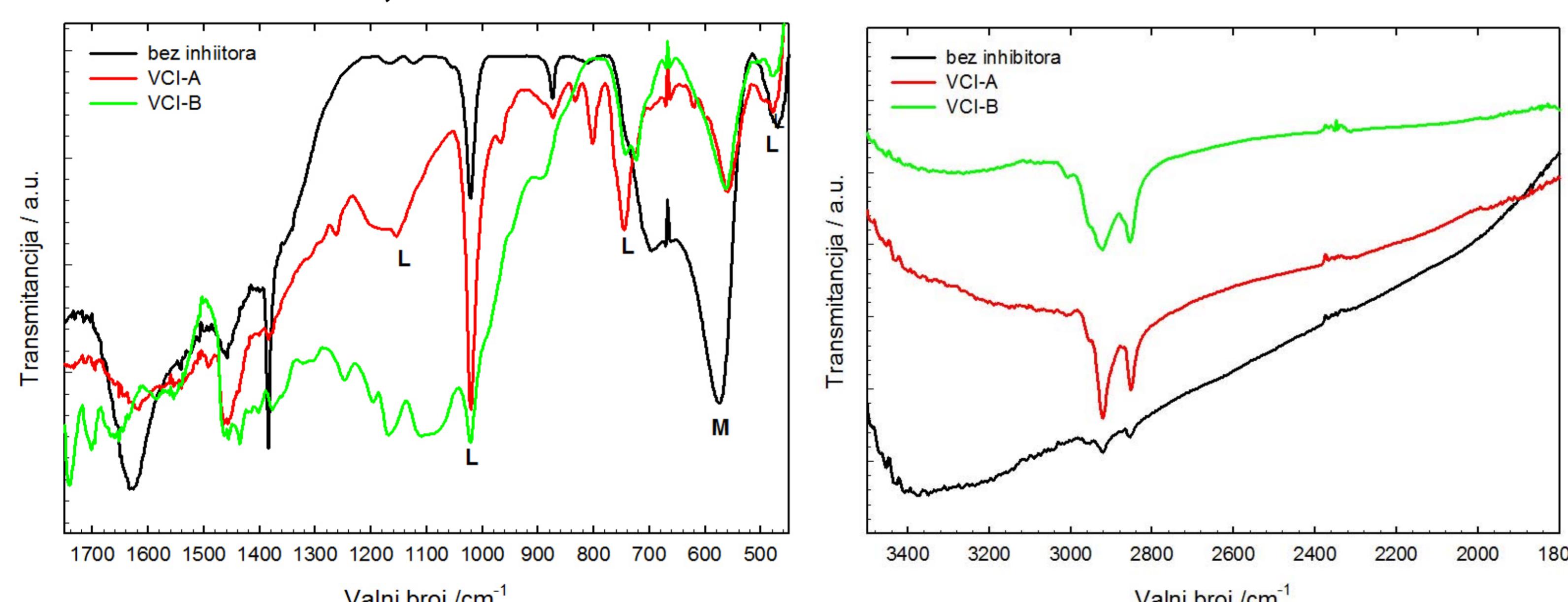


Brzina korozije bez inhibitora i s 60 ppm inhibitora dobivena metodom gubitka mase izlaganjem uzorka u parnoj fazi iznad sirove nafte, u sirovoj nafti bez dodatka i sa dodatkom 10 % vode, te u 3,5 % otopini NaCl .



Uzorci izloženi koroziskom djelovanju nafte tijekom 90 dana na sobnoj temperaturi.

FTIR SPEKTRI KOROZIJSKIH PRODUKATA 72 SATA NAKON ADSORPCIJE INHIBITORA I PREMJEŠTANJA U 3,5 % OTOPINU Naci MIJEŠALICOM PRI 600 RPM



Tipični izgled čeličnih uzoraka nakon 30 dana izlaganja 3,5 % otopini NaCl :

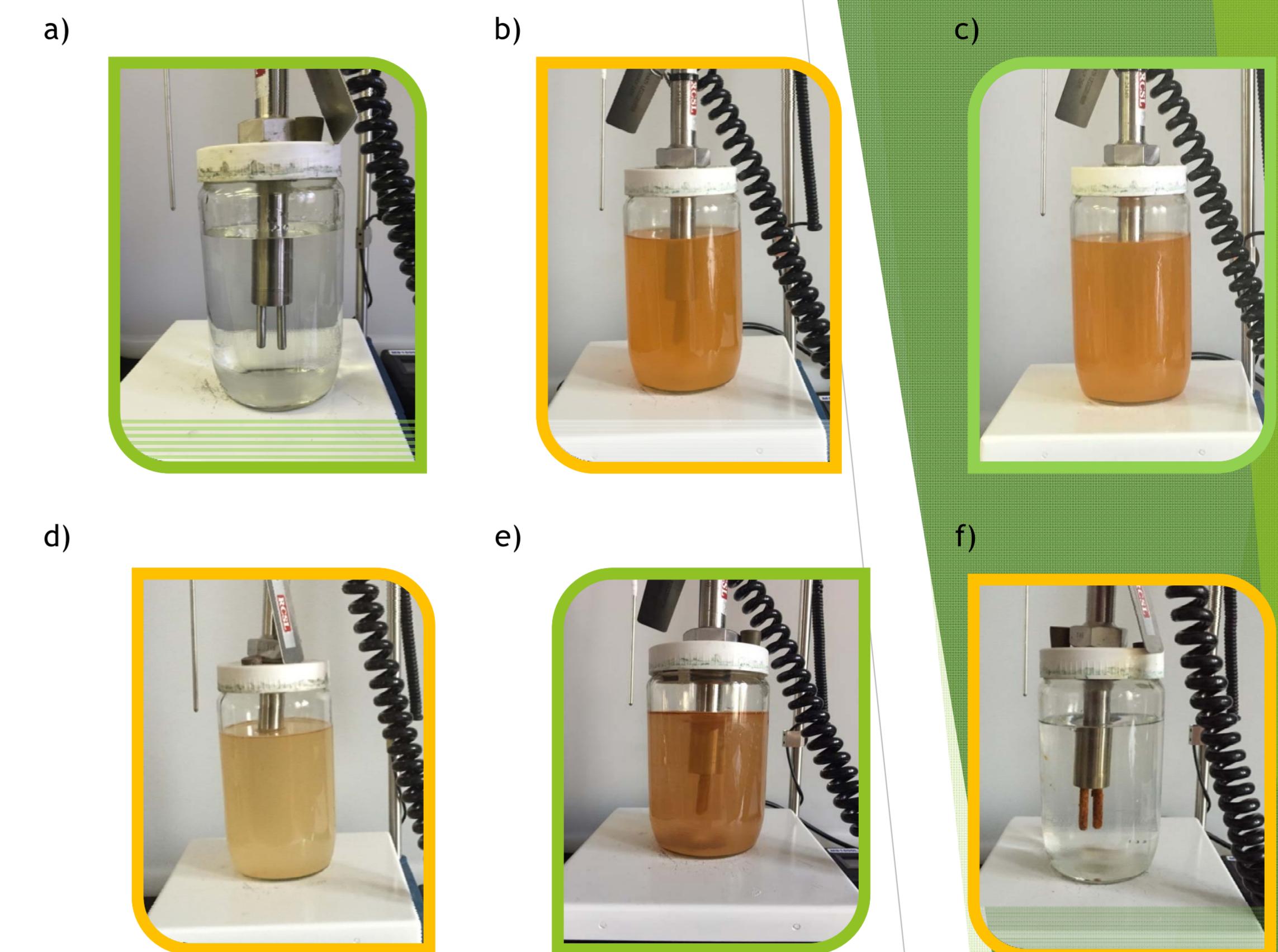
a) bez inhibitora, b) s 60 ppm inhibitora i c) s 2000 ppm inhibitora.

OPAŽANJA I ZAKLJUČAK

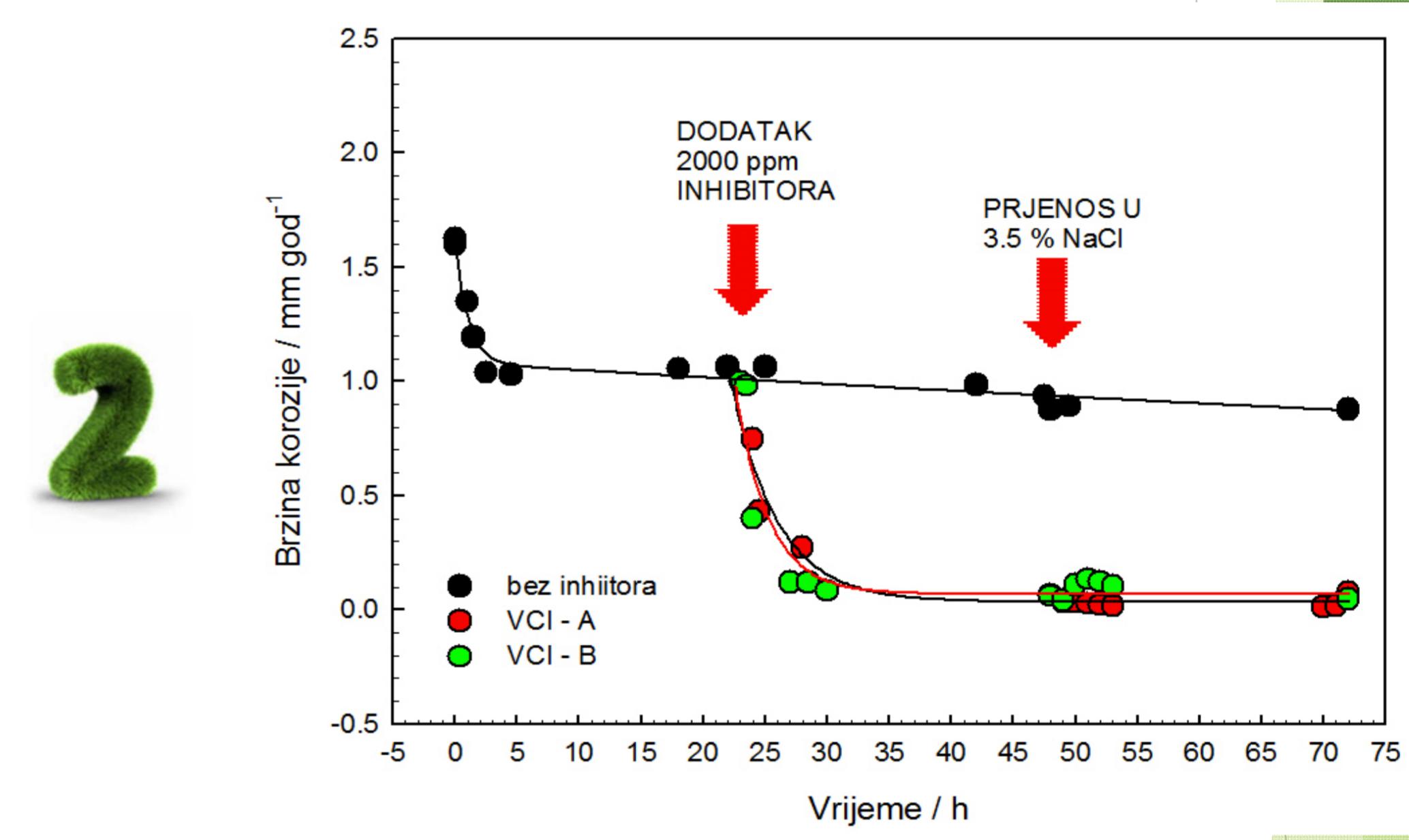
1 Iz simulacije doziranja inhibitora u stagnantni sustav, vidljiva je njihova visoka djelotvornost u parnoj i kapljivoj fazi nafte pri koncentraciji od 60 ppm. Djelotvornost se smanjila u kapljivoj fazi sa 10 % vode i u 3,5 % otopini NaCl , pa je istraživanje nastavljeno šaržnim doziranjem veće količine inhibitora. Na temelju inicijalnog ispitivanja djelotvornosti u 3,5% NaCl -u, istraživanje je nastavljeno s inhibitorima VCI-A i VCI-B. Djelotvornost odabranih inhibitora potvrđena je doziranjem 2000 ppm tijekom 24 sata i potom premještanjem probe u otopinu NaCl bez inhibitora. Uspredujući obojenje otopina izazvano korozijskim produktima 24 h nakon premještanja, vidljiva je značajna razlika između proba bez i sa adsorbiranim inhibitorom. Gotovo potpuno blokirano koroziskog procesa na probi s adsorbiranim imhibitorom, dokazuje kemisorpciju. Graf ovisnosti brzine korozije o vremenu izloženosti pokazuje kako brzina korozije opada i stabilizira se čak i bez prisutnosti inhibitora zbog formiranja sloja korozijskih produkata. Dodatak inhibitora značajno smanjuje brzinu korozije sa 1 mm god^{-1} na $< 0,1 \text{ mm god}^{-1}$, te se takvo stanje ne mijenja premeštanjem probe u 3,5 % otopinu NaCl .

2 Brzina korozije u svim ispitivanim sustavima raste s brzinom vrtnje magnetne mješalice, ali je porast puno izraženiji u sustavima bez inhibitora. Izgled čeličnih pločica nakon 30 dana izlaganja ukazuje na prevladavanje magnetita (crni sloj na pločici) u sloju hrde, sustavu bez inhibitora i lepidokroksita (narandžasti sloj na pločici) u sloju hrde, u sustavima sa inhibitorima. U FTIR spektru hrde koja je bila izložena inhibitoru, najizraženije su karakteristične vrpce lepidokroksita, a vidljive su i one organskih spojeva, posebice između 2800 i 3000 cm^{-1} , što ukazuje na to da je inhibitor zadržan u sloju i nakon premeštanja u otopinu bez inhibitora, odnosno dokazuje ireverzibilnu kemijsku adsorpciju. Inhibitori VCI-A i VCI-B namijenjeni su zaštiti čelika u kapljivoj i parnoj fazi, u prisutnosti vode, halogenih iona i korozivnih plinova koje nalazimo u naftovodima. Rezultati istraživanja pokazuju podjednaku i visoku djelotvornost inhibitora VCI-A i VCI-B, pa daljnji izbor može biti uvjetovan ekološkim aspektima, npr. visokom biorazgradivošću i niskom toksičnošću inhibitora VCI-A. Razvijena metoda pokazala se uspješnom u laboratorijskom ocjenjivanju djelotvornosti inhibitora kao početnom koraku pri potvrđivanju djelovanja inhibitora u realnom sustavu.

SIMULACIJA ŠARŽNOG DOZIRANJA INHIBITORA U PROTOČNI SUSTAV

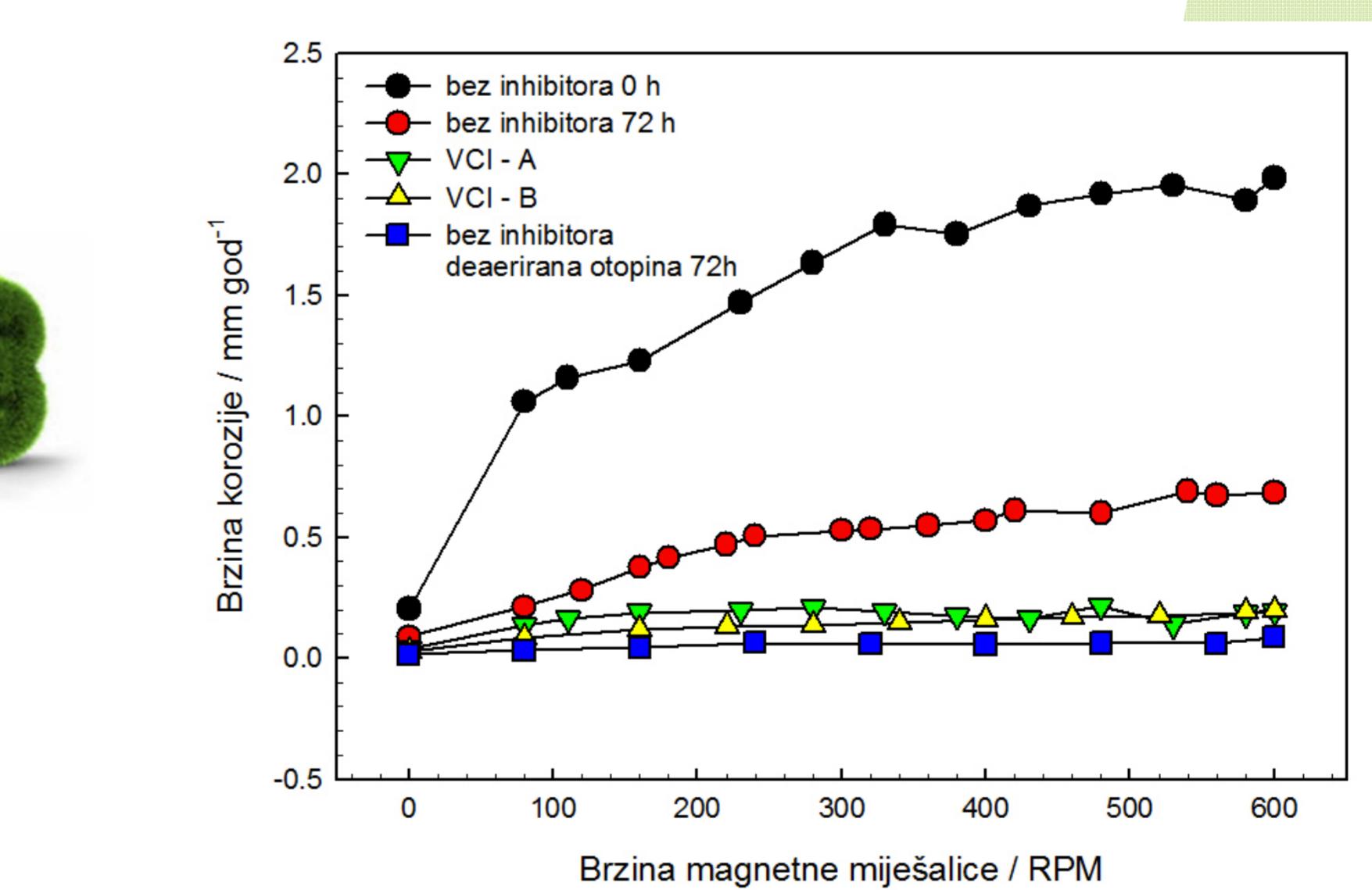


Izgled otopine u eksperimentu s LPR probom: a) neposredno nakon početka eksperimenta i b) nakon 24 sata izloženosti probe 3,5 % otopini NaCl . Slike c) i d) pokazuju LPR probu u naredna 24 sata, u otopini bez i sa dodanim inhibitorom. Slike e) i f) pokazuju konačni izgled otopine 24 sata nakon premještanja, u 3,5% NaCl , proba koja nije bila izložena inhibitoru i proba koja je bila izložena inhibitoru.



Ovisnost brzine korozije o vremenu izloženosti LPR probe otopini miješanoj magnetnom mješalicom (600 RPM) bez dodanog inhibitora i s inhibitorima, koji su dodani nakon 24 sata izloženosti, te nakon premještanja probe u 3,5 % NaCl .

ISPITIVANJE POSTOJANOSTI SLOJA HRDE BEZ INHIBITORA I S INHIBITOROM



Ovisnost brzine korozije o brzini vrtnje magneta mješalice: neposredno nakon uranjanja LPR probe u aeriranu i deaeriranu otopinu bez inhibitora, nakon 72 h formiranja sloja korozijskih produkata u otopini bez inhibitora i nakon 72 sata formiranja sloja korozijskih produkata - 24 sata u otopini bez inhibitora + 48 sati u otopini s inhibitorom.