



(12)

## CERERE DE BREVET DE INVENȚIE

(21) Nr. cerere: **a 2023 00144**

(22) Data de depozit: **29/03/2023**

(41) Data publicării cererii:  
**29/12/2023** BOPI nr. **12/2023**

(71) Solicitant:  
• INSTITUTUL NAȚIONAL DE CERCETARE  
- DEZVOLTARE PENTRU FIZICĂ ȘI  
INGINERIE NUCLEARĂ "HORIA  
HULUBEI" (IFIN-HH), STR.REACTORULUI,  
NR.30, MĂGURELE, IF, RO

(72) Inventatori:  
• VASOS PAUL ROMEO,  
STR.GRIGORE ALEXANDRESCU NR.5,  
PLOIEȘTI, PH, RO;  
• VODĂ MIHAI ADRIAN,  
STR.1 DECEMBRIE, NR.161, VILA 15,  
TUNARI, IF, RO;  
• TOPOR ALEXANDRU, STR.MĂRĂȘTI,  
NR.2, FOCĂNAȘI, VN, RO

(54) **METODĂ DE DETERMINARE CANTITATIVĂ A RADICALILOR  
DINTR-O PROBĂ LICHIDĂ FOLOSIND RELAXOMETRIE DE  
REZONANȚĂ MAGNETICĂ NUCLEARĂ ÎN CÂMP MAGNETIC  
TERESTRU**

(57) Rezumat:

Invenția se referă la o metodă de determinare cantitativă a compușilor paramagnetic generati în apă prin iradiere sau reacții chimice folosind relaxometrie de rezonanță magnetică nucleară în câmp magnetic terestru. Metoda conform inventiei constă în:

-prepararea unor probe standard cu concentrații cunoscute de specie paramagnetică în apă distilată și a unei referințe de apă distilată,

-înregistrarea unui semnal RMN în câmp terestru folosind secvențe de puls de tipul cu recuperare de magnetizare pentru determinarea timpului de relaxare longitudinală ( $T_1$ ) și CPMG pentru determinarea timpului de relaxare transversală ( $T_2$ ),

-determinarea constantelor de relaxare  $R_1=1/T_1$  și  $R_2=1/T_2$  și a dependenței lor liniare cu concentrația de specie paramagnetică și obținerea unei curbe de calibrare  $R_1$ ,  $R_2$  vs. concentrație, pentru speciile de interes, și

-obținerea concentrației din curba de calibrare prin prelucrarea unei probe cu o concentrație necunoscută de specie paramagnetică și interpolarea datelor obținute.

Revendicări: 5

Figuri: 5

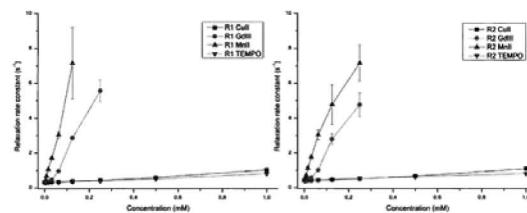


Fig. 3

Cu începere de la data publicării cererii de brevet, cererea asigură, în mod provizoriu, solicitantului, protecția conferită potrivit dispozițiilor art.32 din Legea nr.64/1991, cu excepția cazurilor în care cererea de brevet de inventie a fost respinsă, retrasă sau considerată ca fiind retrasă. Întinderea protecției conferite de cererea de brevet de inventie este determinată de revendicările conținute în cererea publicată în conformitate cu art.23 alin.(1) - (3).



OFICIAL DE STAT PENTRU INVENTII SI UTILIZARI
Cerere de brevet de invenție
a 2023 00 144
Nr. ....
29 -03- 2023
Data depozit .....

27

## METODĂ DE DETERMINARE CANTITATIVĂ A COMPUȘILOR PARAMAGNETICI GENERAȚI ÎN APĂ PRIN IRADIERE SAU REACȚII CHIMICE FOLOSIND RELAXOMETRIE DE REZONANȚĂ MAGNETICĂ NUCLEARĂ ÎN CÂMP MAGNETIC TERESTRU

### DESCRIERE

Invenția se referă la o metodă de rezonanță magnetică nucleară în câmp magnetic terestru (Earth-field NMR) pentru a detecta și a determina concentrația radicalilor liberi prezenți sau generați printr-o reacție chimică într-o soluție apoasă. Această metodă are potențialul de a oferi o cale mult mai ieftină de dozare a radicalilor liberi din probe biologice (J. Magn. Reson., 2020, 319, 106800).

Principiul general al observațiilor RMN constă în introducerea într-un câmp magnetic static a unei probe care conține nucleu atomice cu spin nuclear diferit de zero. Aceste nucleu vor rezona, adică vor fi capabile să execute tranziții între orientările cuantificate în acest câmp static, atunci cand un puls de radiofrecvență este aplicat la frecvența Larmor caracteristică. Un set de parametri importanți în comportamentul magnetizării colective generate de aceste nucleu îl constituie constantele de timp de relaxare spre echilibru. Constanta de timp de relaxare a magnetizării în planul transvers pe câmpul magnetic principal, denumită  $T_2$  (constanta de timp de relaxare „spin-spin”) reprezintă durata de viață a semnalului RMN. Constanta de timp de relaxare caracteristică regenerării magnetizării la echilibru (constanta de timp de relaxare „spin-rețea”) este notată  $T_1$ . Aceste constante de timp de relaxare depind atât de natura nucleelor dar și de configurația moleculară în imediata apropiere, i.e. prezența altor nucleu magnetice, de mișcarea acestora, și cu precădere de prezența unor specii purtătoare de spin electronic neîmperechiat. Prezența acestor spini electronici și mișările relative ale centrilor paramagnetic față de nucleul studiat modifică valoarea constantei de timp de relaxare,  $T_1$  și  $T_2$ .

Rezonanța magnetică nucleară în câmp magnetic terestru este o metodă recentă care beneficiază de omogeneitatea naturală foarte ridicată a câmpului magnetic terestru (Magn. Reson. Med., 1990, 15, 386–391), eliminând prin aceasta costul aferent producției câmpului magnetic static și beneficiind de un instrument portabil cu operabilitate ridicată. Spectrometrele în câmp terestru s-au dovedit a fi versatile în multiple domenii de cercetare fundamentală și industrială, oferind inclusiv capabilități de imagistică (J. Chem. Educ., 2019, 96(10), 2326–2332; Instrum. Sci. Technol., 2006, 32(6), 655–667).

Principiul relaxometriei RMN  $^1\text{H}$  pentru detecția și determinarea cantitativă a radicalilor constă în a măsura constantele de timp de relaxare (longitudinală sau spin-spin,  $T_1$  și transversală sau „spin-rețea”,  $T_2$ ) a protonilor din moleculele de apă, într-o soluție în care sunt prezente radicali liberi. Prezența acestor radicali, care reprezintă specii paramagnetic, duce la o intensificare a proceselor de relaxare a protonilor, acest efect fiind cunoscut sub numele de PRE (paramagnetic relaxation enhancement, Phys. Rev., 1955, 99, 559). Atât constantele de timp de relaxare longitudinale ( $T_1$ ) cat și cele transversale ( $T_2$ ) sunt afectate în sensul scăderii valorilor, prin măsurarea acestor tempi de relaxare aferenți unor concentrații de specie paramagnetică, se pot obține constantele de relaxare aferente  $R_1 = 1/T_1$  și  $R_2 =$

Paul R. Vasos<sup>1</sup>

Mihai A. Vodă<sup>1</sup>

Alexandru Topor<sup>1</sup>

<sup>1</sup> Biophysics and Biomedical Applications Group, ELI-NP, Extreme Light Infrastructure - Nuclear Physics, IFIN-HH, Str. Reactorului 30, Bucharest-Magurele, RO-077125, Romania

$1/T_2$ . În cazul observării unei variații liniare cu concentrația speciilor radicalice respective, se poate defini relaxivitatea ca fiind panta curbei  $R$  vs concentrație.

### Obiectivele, caracteristicile și avantajele prezentei invenții

Principala revendicare a metodei propuse este măsurarea dependenței liniare între parametrii  $R_1$ ,  $R_2$  și concentrația de specie paramagnetică prezentă sau obținută prin generarea radicalilor liberi prin reacții chimice.

Pentru a demonstra principiul metodei, am selectat o serie de compuși paramagnetic stabili în mediu: CuCl<sub>2</sub>·2H<sub>2</sub>O, MnCl<sub>2</sub>·4H<sub>2</sub>O, GdCl<sub>3</sub>·6H<sub>2</sub>O și un radical organic stabil, TEMPO ((2,2,6,6-Tetramethylpiperidin-1-yl)oxyl). Speciile chimice prezente în soluție apoasă în urma dizolvării reactivilor sunt în fapt combinații complexe de tipul: [Cu(H<sub>2</sub>O)<sub>6</sub>]<sup>2+</sup>, [Mn(H<sub>2</sub>O)<sub>6</sub>]<sup>2+</sup>, [Gd(H<sub>2</sub>O)<sub>9</sub>]<sup>3+</sup> iar în cazul TEMPO sunt molecule solvatate prin legături de hidrogen cu molecule de apă.

Experimentele de relaxivitate sunt efectuate utilizând un spectrometru Magritek TerraNova, folosind două secvențe de puls: Polarization Recovery pentru  $T_1$  și Carr-Purcell Meiboom-Gill (Phys. Rev., 1954, 94, 630; Sci. Inst., 1958, 29, 688–691) CPMG pentru  $T_2$  (Fig 1). Probele sunt soluții apoase ai compușilor menționați anterior, folosind apă distilată ca referință.

Figura 1. Prezintă cele două secvențe de pulsuri folosite, Polarization Recovery presupune repetarea întregii secvențe cu creșterea timpului caracteristic  $\tau_{rec}$ . CPMG presupune o singură secvență cu repetarea segmentului dintre paranteze pentru n puncte experimentale, timpul caracteristic  $\tau_E$  fiind specific experimentului.

Figura 2. Prezintă dependența parametrilor  $T_1$  și  $T_2$  vs concentrația de specie paramagnetică din soluție, și inset-uri pentru zonele de concentrații mici. Timpii de relaxare  $T_1$  au fost determinați prin secvențe de puls de recuperare a polarizării, timpii de relaxare  $T_2$  au fost determinați prin secvențe de tip CPMG.

Figura 3. Prezintă dependența parametrilor  $R_1$  și  $R_2$  vs concentrația de specie paramagnetică, parametrii se obțin prin relațiile  $R_1 = 1/T_1$ ,  $R_2 = 1/T_2$ .

Figura 4. Prezintă dependența valorilor  $T_2$  vs durata reacției chimice în probele de H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> de concentrație variabilă, folosind CsI la concentrație constantă de 10 mM.

Figura 5. Prezintă dependența valorilor  $T_2$  vs durata reacției chimice în probele de H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> de concentrație constantă de 100 mM, folosind CsI la concentrații variabile.

Paul R. Vasos<sup>1</sup>

Mihai A. Vodă<sup>1</sup>

Alexandru Topor<sup>1</sup>

<sup>1</sup> Biophysics and Biomedical Applications Group, ELI-NP, Extreme Light Infrastructure - Nuclear Physics, IFIN-HH, Str. Reactorului 30, Bucharest-Magurele, RO-077125, Romania

Tabel 1. Prezintă relaxivităile longitudinale  $r_1$  și transversale  $r_2$  ale compușilor paramagnetic studiați.

### I. Determinarea relaxometrică și relaxivitatea speciilor paramagnetice stabile

Metoda de Lucru constă în prepararea unor soluții într-un vas de 315 mL, cu concentrația speciilor paramagnetic având valori de la 1 mM la 3.9  $\mu$ M, lucru realizat prin diluții succesive 1:2. După prepararea fiecărei soluții se folosește o secvență de puls specifică determinării timpului de relaxare  $T_1$  și/sau  $T_2$ .

În condițiile noastre de lucru, proba de apă pură are parametrii  $T_1 = 3200 \pm 100$  ms, și  $T_2 = 2400 \pm 100$  ms, iar probele de Cu(II), Mn(II), Gd(III) și TEMPO prezintă valori diferite în funcție de concentrația acestora, conform Fig 2.

Dependența liniară a constantelor de relaxare  $R_1 = 1/T_1$  și  $R_2 = 1/T_2$ , sunt prezentate în Fig 3.

Un parametru specific agentilor paramagnetic (în cazul acesta pot fi numiți și agenți de relaxare) este relaxivitatea, longitudinală  $r_1$  și transversală  $r_2$ . Relaxivitatea este definită ca măsura în care creșterea concentrației unui agent de relaxare cu o unitate afectează constanta de relaxare a protonilor din apa soluției respective, astfel că relaxivitatea poate fi determinată din panta aferentă dependențelor liniare din graficele din Fig 3. Este importantă cunoașterea acestui parametru determinat experimental pentru a fi comparat cu valorile din literatură, deoarece este independent de concentrație dar este dependent atât de câmpul static local cât și de natura chimică a agentului de relaxare.

În cazul speciilor Cu(II) și Mn(II) în mediu apă, relaxivități experimentale au mai fost determinate conform Mann et al (J. Chem. Educ., 2019, 96(10), 2326-2332).

Relaxivităile  $r_1$  și  $r_2$  a agentilor de relaxare determinate experimental pentru Gd(III) și TEMPO alături de Cu(II) și Mn(II) reprodate de către noi sunt indicate în Tabelul 1.

### II. Identificarea prin relaxometrie a speciilor radicalice generate chimic

Metoda de lucru constă în prepararea unor soluții de  $H_2O_2$  de concentrație cunoscută și observarea descompunerii acesteia. În urma reacției de descompunere se produc radicali instabili: ·OH (hidroxil), cu timp de viață mediu de ordinul nanosecundelor, recombinarea rapidă a radicalilor ·OH conduce la obținerea de  $O_2$ , care în condițiile de lucru este o specie paramagnetică stabilă cu spin electronic  $S = 1$  (triplet).

Ecuatiile chimice relevante proceselor descrise sunt Eq 1. și Eq 2.

**Paul R. Vasos<sup>1</sup>**

**Mihai A. Vodă<sup>1</sup>**

**Alexandru Topor<sup>1</sup>**

<sup>1</sup> Biophysics and Biomedical Applications Group, ELI-NP, Extreme Light Infrastructure - Nuclear Physics, IFIN-HH, Str. Reactorului 30, Bucharest-Magurele, RO-077125, Romania



Descompunerea  $\text{H}_2\text{O}_2$  poate fi realizata termic, în conditii normale la  $25^\circ\text{C}$  aceasta fiind stabilă pe intervale de timp de zile/săptămâni, reacția poate însă fi accelerată catalitic, prin adaugarea de  $\text{CsI}$ , specia activă catalitic fiind anionul iodură. Astfel, au fost preparate soluții la concentrații multiple de  $\text{H}_2\text{O}_2$  cu menținerea de  $\text{CsI}$  la concentrație constantă, dar și soluții de  $\text{CsI}$  la concentrații multiple cu menținerea de  $\text{H}_2\text{O}_2$  la concentrație constantă.

În urma preparării fiecărei soluții de  $\text{H}_2\text{O}_2$  și  $\text{CsI}$ , s-a înregistrat timpul de relaxare  $T_2$  folosind o secvență de pulsuri CPMG. Parametrul  $T_2$  a fost înregistrat la momente diferite în fereastra de timp a reacției chimice, de regulă de ordinul minutelor în domeniul de concentrații folosit.

Variările parametrilor  $T_2$  cu evoluția reacției chimice de descompunere de  $\text{H}_2\text{O}_2$  sunt indicate în Fig 4, în situația menținerii concentrației de  $\text{CsI}$  la  $10\text{mM}$ , și folosind 3 concentrații diferite de  $\text{H}_2\text{O}_2$  la  $1\text{ mM}$ ,  $10\text{ mM}$  respectiv  $100\text{ mM}$ . În experimentul din Fig 5. s-a menținut concentrația de  $\text{H}_2\text{O}_2$  constantă la  $100\text{ mM}$  și s-au folosit 4 concentrații diferite de  $\text{CsI}$ ,  $0\text{ mM}$  (necatalizat),  $0.1\text{ mM}$ ,  $1\text{ mM}$ ,  $5\text{ mM}$  și  $10\text{ mM}$ . Cazul necatalizat reprezintă de fapt simpla descompunere termică a  $\text{H}_2\text{O}_2$  în mediu apă.

În toate situațiile observate în Fig 4. și Fig 5. se observă un semnal inițial (măsurat imediat după adăugarea de catalizator), apropiat de valoarea standard a protonilor din apă pură,  $T_2 = 2400 \pm 100\text{ ms}$ , care scade relativ rapid către valori mai mici pe masură ce reacția evoluează. Scăderea  $T_2$  este datorată efectului PRE al speciilor  $\text{O}_2$ , și nu a speciilor  $\cdot\text{OH}$  (cu timp de viață extrem de scurt comparativ cu durata pulsurilor). Astfel, viteza de reacție va depinde de concentrația initială de  $\text{H}_2\text{O}_2$  dar și de  $\text{CsI}$ , în toate situațiile se poate observa o curbă de descompunere atenuată, semn că reacția încetinește în timp pe masură ce concentrația de reactant scade de la valoarea inițială, fapt conform cineticii reacțiilor de descompunere.

Determinarea speciilor radicalice  $\text{O}_2$  conform acestei metode este una pur calitativă.

Paul R. Vasos<sup>1</sup>

Mihai A. Vodă<sup>1</sup>

Alexandru Topor<sup>1</sup>

<sup>1</sup> Biophysics and Biomedical Applications Group, ELI-NP, Extreme Light Infrastructure - Nuclear Physics, IFIN-HH, Str. Reactorului 30, Bucharest-Magurele, RO-077125, Romania

## REVENDICĂRI

1. Metodă de determinare cantitativă a speciilor radicalice stabile într-o probă apoasă folosind rezonanța magnetică nucleară în câmp terestru, prin metoda de relaxometrie:
  - În urma preparării probelor standard cu concentrații cunoscute de specie paramagnetică în apă distilată și a unei referințe de apă distilată, înregistrarea unui semnal RMN în câmp terestru folosind secvențe de puls de tipul: recuperare de magnetizare pentru determinarea timpului de relaxare longitudinală  $T_1$  și CPMG pentru determinarea timpului de relaxare transversală  $T_2$ .
  - Folosind parametrii derivați, constantele de relaxare  $R_1$  și  $R_2$ , și dependența lor liniară cu concentrația de specie paramagnetică, se pot obține curbe de calibrare  $R_1$ ,  $R_2$  vs concentrație, pentru speciile de interes.
  - Obținerea concentrației din curba de calibrare prin prelucrarea unei probe cu o concentrație necunoscută de specie paramagnetică și interpolarea datelor obținute.
2. Metodă de obținere a relaxivității unui compus paramagnetic de interes, conform revendicării 1., caracterizată prin aceea că se poate extrage panta unui grafic al valorilor  $R_1$  și  $R_2$  vs concentrație, dacă se pot prepara probe de concentrație cunoscută a agentului paramagnetic.
3. Metodă de identificare a prezenței de  $O_2$  în soluții apoase în urma descompunerii unui agent chimic, în caz particular a descompunerii de  $H_2O_2$  pe cale catalitică.
4. Identificarea cantității de  $H_2O_2$  în prezența unei cantități de catalizator CsI în concentrație cunoscută, utilizat pentru a iniția descompunerea chimică rapidă și măsurarea imediată a parametrului  $T_2$  la tempi diferiți pe măsura ce reacția evoluează.
5. Identificarea cantității de catalizator de tip iodură solubilă în apă în probe de concentrație cunoscută de  $H_2O_2$  prin obținerea graficelor  $T_2$  vs timp de reacție și compararea datelor cu curbe cinetice experimentale care pot fi determinate prin alte metode fizico-chimice de caracterizare in-situ.

  
Paul R. Vasos<sup>1</sup>

Mihai A. Vodă<sup>1</sup>

Alexandru Topor<sup>1</sup>

<sup>1</sup> Biophysics and Biomedical Applications Group, ELI-NP, Extreme Light Infrastructure - Nuclear Physics, IFIN-HH, Str. Reactorului 30, Bucharest-Magurele, RO-077125, Romania

22

## DESEN

FIGURA 1

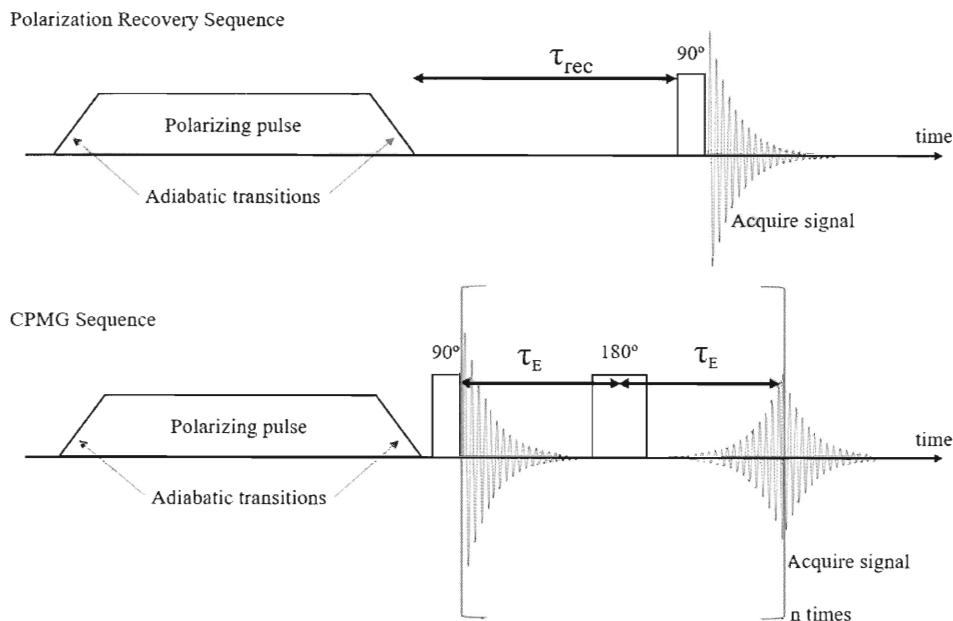
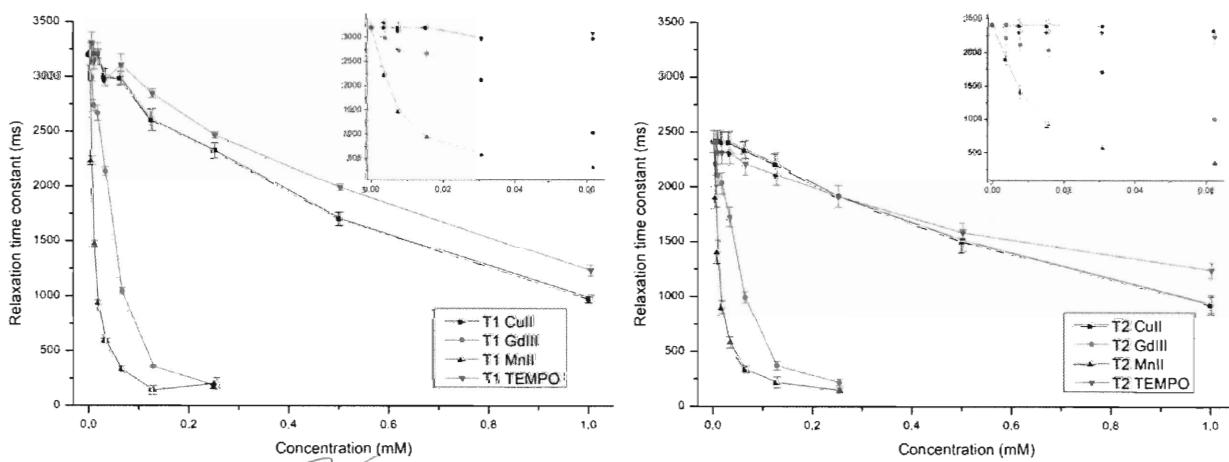


FIGURA 2

Paul R. Vasos<sup>1</sup>Mihai A. Vodă<sup>1</sup>Alexandru Topor<sup>1</sup>

<sup>1</sup> Biophysics and Biomedical Applications Group, ELI-NP, Extreme Light Infrastructure - Nuclear Physics, IFIN-HH, Str. Reactorului 30, Bucharest-Magurele, RO-077125, Romania

21

FIGURA 3

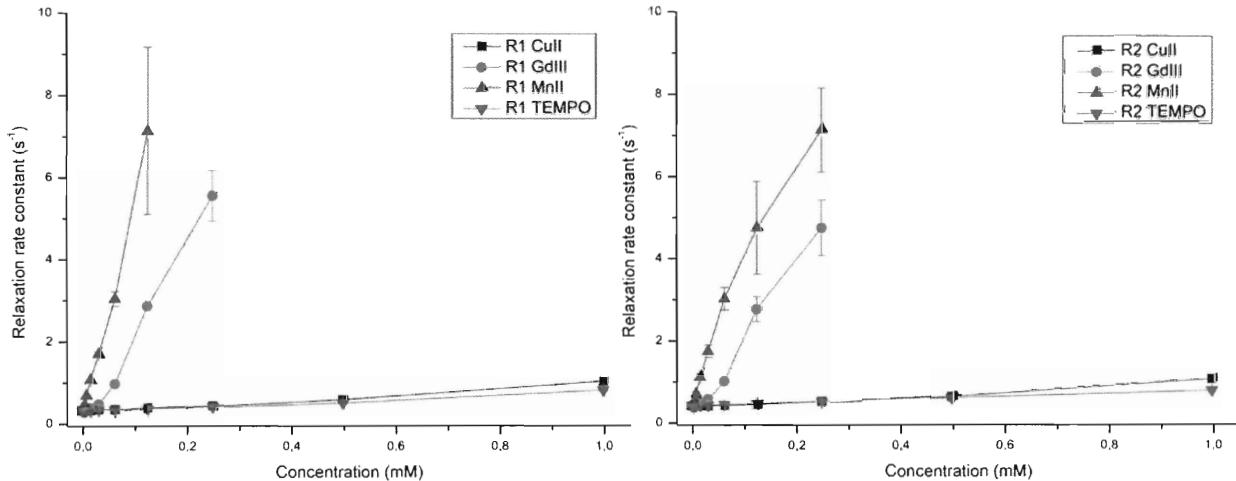
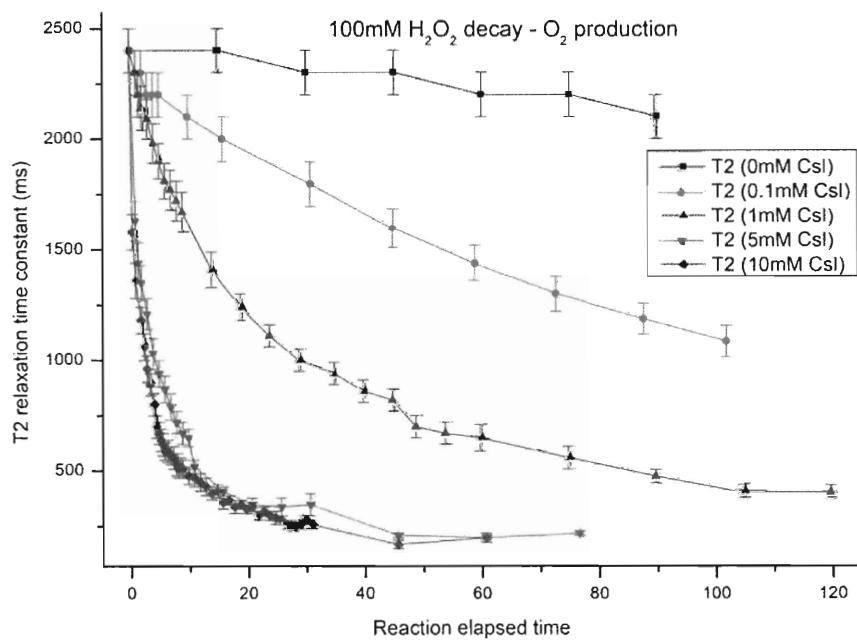


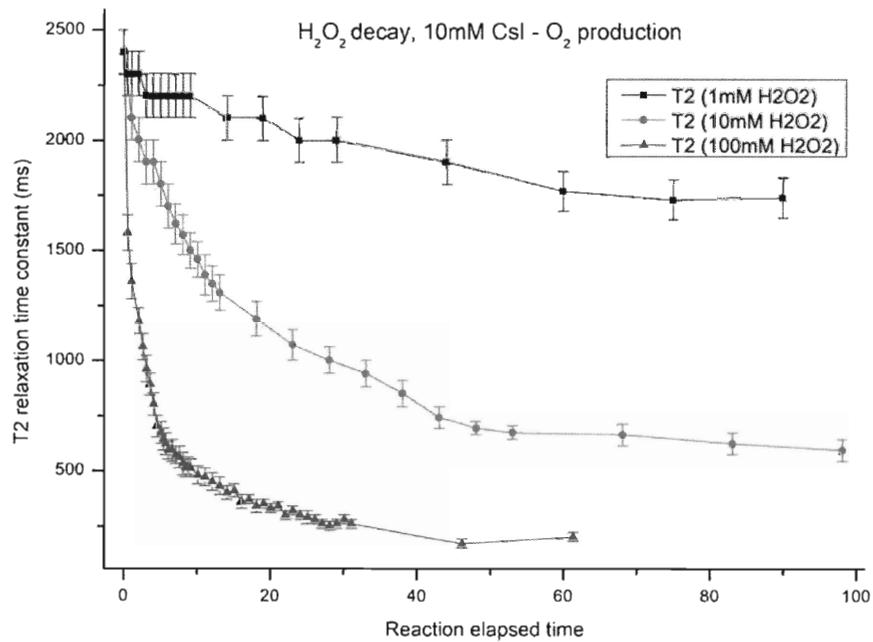
FIGURA 4

Paul R. Vasos<sup>1</sup>Mihai A. Vodă<sup>1</sup>Alexandru Topor<sup>1</sup>

<sup>1</sup> Biophysics and Biomedical Applications Group, ELI-NP, Extreme Light Infrastructure - Nuclear Physics, IFIN-HH, Str. Reactorului 30, Bucharest-Magurele, RO-077125, Romania

20

FIGURA 5



TABELUL 1

Species	$r_1 (\text{s}^{-1} \text{ mM}^{-1})$	$r_2 (\text{s}^{-1} \text{ mM}^{-1})$
TEMPO	$0.40 \pm 0.02$	$0.40 \pm 0.01$
Cu <sup>II</sup>	$0.73 \pm 0.02$	$0.54 \pm 0.04$
Gd <sup>III</sup>	$8.66 \pm 2.36$	$9.13 \pm 1.77$
Mn <sup>II</sup>	$46.56 \pm 2.37$	$37.38 \pm 3.19$

Paul R. Vasos<sup>1</sup>Mihai A. Vodă<sup>1</sup>Alexandru Topor<sup>1</sup>

<sup>1</sup> Biophysics and Biomedical Applications Group, ELI-NP, Extreme Light Infrastructure - Nuclear Physics, IFIN-HH, Str. Reactorului 30, Bucharest-Magurele, RO-077125, Romania