

Prof. Francesco Crea

Curriculum Vitae
Attività Scientifica e Didattica

CURRICULUM VITAE

Il Prof. Francesco Crea è nato a Palmi (RC) il 05 Maggio 1972. Il 29 Luglio 1997 ha conseguito la Laurea in Chimica con il voto finale di 110 / 110, presso l'Università degli Studi di Messina discutendo una tesi di laurea dal titolo: "Solubilità e stabilità termica di complessi di poliammine lineari con acido mellitico".

Nel Novembre 1997 ha conseguito l'abilitazione all'esercizio della professione di chimico.

E' risultato vincitore del concorso per l'ammissione al corso triennale di Dottorato di Ricerca in Scienze Chimiche XIII Ciclo, ed ha conseguito il titolo di Dottore di Ricerca in Scienze Chimiche il 18/02/2002 discutendo una tesi sperimentale dal titolo: "Interazioni tra anioni polisolfonici e poliammine: studio termodinamico, separazione e dosaggio per HPLC" svolta presso il dipartimento di Chimica Inorganica, Chimica Analitica e Chimica Fisica dell'Università degli Studi di Messina.

E' risultato vincitore del concorso per la copertura di un posto di ricercatore universitario presso la facoltà di Scienze MM. FF. NN. dell'Università degli Studi di Messina per il settore scientifico disciplinare Chim/01 "Chimica Analitica" in data 17/07/2002, e dal 16 Settembre 2002 al 15 dicembre 2010 ha prestato servizio presso il dipartimento di Chimica Inorganica, Chimica Analitica e Chimica Fisica presso il quale afferisce per la ricerca ed afferisce ai corsi di laurea in Chimica, corso di laurea triennale e magistrale, per quanto riguarda la didattica.

E' risultato vincitore della valutazione comparativa per posto di professore universitario di ruolo di seconda fascia presso la facoltà di Scienze MM. FF. NN. dell'Università degli Studi di Messina per il settore scientifico disciplinare Chim/01 "Chimica Analitica", e dal 15 dicembre 2010 presta servizio presso la stessa facoltà.

L'attività di ricerca svolta in collaborazione sia con ricercatori di università italiane che straniere, è accentrata sugli studi di speciazione sia di metalli che di differenti classi di leganti organici ed inorganici in soluzioni multicomponenti simulanti fluidi biologici ed acque naturali.

L'attività didattica certificata svolta dal 2002 ha riguardato sia l'insegnamento di differenti materie affidatogli dalla facoltà di Scienze MM.FF.NN dell'Università di Messina, che la partecipazioni a varie commissioni di esame ed attività di tutorato per studenti in tesi e dottorandi; inoltre viste le esigenze del settore di Chimica Analitica, ha svolto compiti integrativi all'interno di vari corsi di insegnamento tenuti da altri docenti del settore.

È stato inoltre relatore di molte tesi di laurea triennali e magistrali in chimica e di Gestione dei rischi naturali ed antropici. E' stato supervisore di quattro tesi di dottorato di ricerca in Scienze Chimiche

ATTIVITÀ DIDATTICA

Il dott. Francesco Crea afferisce per quanto riguarda la didattica, ai corsi di laurea in Chimica, corso di laurea triennale e magistrale della facoltà di Scienze MM.FF.NN. dell'Università degli Studi di Messina ed ha svolto come attività didattica i seguenti corsi:

A.A. 2002/2003: Chimica Analitica II per il corso di laurea in Chimica (vecchio ordinamento quinquennale);

A.A. 2003/2004; Chimica Analitica II per il corso di laurea in Chimica (vecchio ordinamento quinquennale);

A.A. 2004/2005:

1) Analisi Chimica dei Campioni Reali per il corso di laurea in chimica (corso di laurea triennale);

2) Chimica Analitica Strumentale per il corso di laurea in chimica (vecchio ordinamento quinquennale);

3) Controllo di Qualità e Validazione dei Metodi in Chimica Analitica per il corso di laurea in Chimica (corso di Laurea Magistrale, curriculum di metodologie avanzate e controllo di qualità).

A.A. 2005-2006:

1) Analisi Chimica dei Campioni Reali per il corso di laurea in chimica (corso di laurea triennale);

2) Complementi di Chimica Analitica (modulo A) (corso di Laurea Magistrale, curriculum di metodologie avanzate e controllo di qualità).

A.A. 2006-2007:

1) Analisi Chimica dei Campioni Reali per il corso di laurea in chimica (corso di laurea triennale);

2) Complementi di Chimica Analitica (modulo A) (corso di Laurea Magistrale, curriculum di metodologie avanzate e controllo di qualità).

A.A. 2007-2008:

1) Analisi Chimica dei Campioni Reali per il corso di laurea in chimica (corso di laurea triennale);

2) Complementi di Chimica Analitica (modulo A) (corso di Laurea Magistrale, curriculum di metodologie avanzate e controllo di qualità).

A.A. 2008-2010:

1) Analisi Chimica dei Campioni Reali per il corso di laurea in chimica (corso di laurea triennale);

A.A. 2010-2021:

1) Laboratorio di Chimica analitica Strumentale per il corso di laurea in chimica (corso di laurea triennale);

A.A. 2015-2021:

1) Caratterizzazione e bonifica dei siti contaminati per il corso di laurea in:

1. GERIT (Gestione dei Rischi Naturali ed Antropici) (corso di laurea Magistrale);

2. CHIMICA – Indirizzo Ambientale-Industriale ed Analitico-Biologico (corso di laurea Magistrale).

Durante l'A.A. 2002-2003, viste le esigenze del settore di Chimica Analitica, ha svolto attività di tutorato per studenti in tesi e dottorandi e compiti integrativi all'interno del corso di Laboratorio di Chimica Analitica; Laboratorio di Chimica Analitica Strumentale; Laboratorio di Chimica Analitica IV.

Durante l'A.A. 2003-2004, ha svolto attività di tutorato per studenti in tesi e dottorandi e compiti integrativi all'interno dei corsi di Laboratorio di Analisi Chimica dei Campioni Reali; Laboratorio di Chimica Analitica Strumentale; Laboratorio di Chimica Analitica IV.

Durante gli A.A. 2004-2008 ha svolto attività di tutorato per studenti in tesi e dottorandi e compiti integrativi all'interno dei corsi di Laboratorio di Chimica Analitica Strumentale; Laboratorio di Chimica Analitica; Chimica dell'Ambiente.

Durante tutti gli A.A. sopra elencati, ha partecipato attivamente a commissioni d'esame e sedute di Laurea.

ALTRE ATTIVITÀ DIDATTICHE:

Ha prestato servizio in qualità di esperto di Chimica e Fisica presso l'Istituto Statale di Istruzione Professionale "G. Renda" di Polistena per i corsi post-qualifica III^A AREA "Corsi Surrogati" ad indirizzo "Operatore esperto nell'applicazione dell'HACCP settore ristorazione" dal 09/11/1999 al 22/5/2000.

Ha inoltre svolto lezioni per vari corsi di Formazione Tecnica Superiore Integrata (IFTS):

1. "Monitoraggio Ambientale e Tutela del territorio" (progetto: n.1999.IT.16.1.PO.011/3.07/9.2.14/0105) svolti presso il Dipartimento di Chimica Inorganica, Chimica Analitica e Chimica Fisica" ed organizzato in convenzione con l'Istituto Tecnico Industriale Statale "Nicolò Copernico" di Barcellona Pozzo di Gotto (ME); durante l'A.A. 2003/2004

2. "Addetto alla conduzione delle discariche controllate" Progetto n. 386 L.R. 27/91 svolti presso L'ECAP di Messina; durante l'A.A. 2004-2005;
3. "Tecnico superiore delle tecniche di restauro" (progetto: 1999.IT.16.1. PO.011/3.07/9.2.14/0284) svolti presso l'Istituto Tecnico "E. Basile" di Messina; durante l'A.A. 2004-2005;
4. "Esperti nel monitoraggio dell'aria" (progetto: 1999.IT.16.1. PO.011/3.02/7.2.14/725) svolti presso il collegio dei geometri di Messina, durante l'A.A. 2006-2007;
5. "Tecnico superiore per il monitoraggio e la gestione del territorio e dell'ambiente" (progetto: MIS 5.1.2006.28) svolti presso l'Istituto Tecnico "L. Da Vinci" di Milazzo (ME); durante l'A.A. 2006-2007;
6. "Tecnico superiore per il monitoraggio e la gestione del territorio e dell'ambiente" (progetto: 1999.IT.16.1PO.011/3.07/9.2.14/0390) svolti presso l'Istituto Tecnico "E. Majorana" di Milazzo (ME); durante l'A.A. 2007-2008.
7. Summer School «Tiziano Granata» in Geologia Forense & Reati Ambientali III edizione (2018) dove ha svolto docenza per un totale di 8 ore e ricoperto il ruolo di Vice-Direttore.
8. Nomina di Ausiliario di Polizia Giudiziaria per procedimento penale 4844/2017 R.G.N.R. della Procura della Repubblica di Messina relativo ad un discarica RSU.
9. Nomina CT (consulente tecnico per il pubblico Ministero) per il procedimento penale 6206/18 R.G.N.R. relativo ad una discarica RSU.
10. Componente del CTS (comitato Tecnico Scientifico) e Docente del Master universitario di II livello in Investigazioni Scientifiche in ambito forense dell'Università degli Studi di Messina. A.A. 2016
11. Relatore sulla tematica: "Lo sguardo del chimico sulle microplastiche" presso Ordine dei Medici di Messina nell'ambito della settimana UNESCO per l'educazione alla sostenibilità. Messina 29 Novembre 2018.
12. Keynote su invito al **XXVII Congresso Nazionale della Divisione di Chimica Analitica** della Società Chimica Italiana (SCI) Bologna 16-20 Settembre 2018 dal titolo: Use of GantrezTM copolymers as potential chelating agent for the selective sequestration of metal ions. Studies of the interactions in aqueous solution at different ionic strengths and temperatures. KN5.
13. Summer School «Tiziano Granata» in Geologia Forense & Reati Ambientali IV edizione (2019) dove ha svolto docenza per un totale di 6 ore e ricoperto il ruolo di Vice-Direttore.
14. Tutor Accademico per n. 2 tirocinanti nell'ambito dell'avviso n. 26/2018 per l'attivazione di percorsi per rafforzare l'occupabilità di giovani laureati nella pubblica amministrazione

regionale – programma operativo della regione siciliana p.o. fse 2014/2020 regione siciliana. cip 2014.it.05.sfop.01 4/1/8.5/9.2.02/0002 cup j48i19000010009.

ATTIVITÀ SCIENTIFICA

La sua attività di ricerca riguarda lo studio di:

1. **speciazione di elettroliti ad alta carica: proprietà acido-base e capacità complessanti nei confronti di varie classi di leganti organici ed inorganici;**
2. **modelling della separazione delle ammine lineari e sostituite mediante HPLC;**
3. **speciazione di UO_2^{2+} in differenti mezzi ionici, interazione con acidi carbossilici a basso peso molecolare, e formazione di specie idrolitiche etero-metalliche;**
4. **determinazione delle solubilità e dei coefficienti di attività di classi di leganti organici in vari mezzi ionici;**
5. **determinazione dei parametri di interazione ionica specifica di varie classi di leganti in soluzioni contenenti differenti elettroliti di supporto a varie forze ioniche e temperature.**

È coautore di 108 (**centotto**) contributi scientifici pubblicati su riviste internazionali, e di oltre **87 (ottantasette)** comunicazioni a congressi nazionali ed internazionali.

Ha presentato i risultati delle sue ricerche in congressi nazionali ed internazionali.

L'attività di ricerca è stata svolta in collaborazione con ricercatori di altre Università italiane ed estere (Messina, Palermo, Torino, Roma, Reggio Calabria, Miami, Melbourne (U.S.A.), La Coruna (Spagna)), Kumasi (Ghana), Vila Real e Lisbona (Portugal), vari istituti del CNR.

COMITATI EDITORIALI

1. E' stato editor in Chief per *Journal of Chemistry* per il volume speciale: "Chemical Speciation of Elements in Natural Systems: Sources, Poisoning, and Remediation";
2. Da Giugno 2016 fa parte del Editorial Advisory Board della rivista *Journal Current Clinical Pharmacology*;
3. Da Giugno 2016 fa parte del Editorial Advisory Board della rivista *Frontiers in Chemistry*;
4. Dal 2017 fa parte del Editorial Advisory Board della rivista *Analytics*;

5. Dal 2017 fa parte del Editorial Advisory Board della rivista *Current Analytic Chemistry*;
6. *Da aprile 2018* fa parte del Editorial Advisory Board della rivista *Molecules*;
7. *Guest Editor per uno special Issue sulla rivista Molecules dal titolo: Chemical Speciation of Organic and Inorganic components of Environmental and Biological Interest in Natural Fluids: Behaviour, Interaction and Sequestration*;
8. *Autore del capitolo di libro: F. Crea, C. Foti, D. Milea, and S. Sammartano, in "Cadmium: From Toxicity to Essentiality", Vol. 11 of 'Metal Ions in Life Sciences', A. Sigel, H. Sigel, R. K. O. Sigel, Eds.; Springer Science + Business Media B.V., Dordrecht, 2013, 63-83*;
9. *Autore del capitolo di libro: Alkali Metal Ion Complexes with Phosphates, Nucleotides, Amino Acids, and Related Ligands of Biological Relevance. Their Properties in Solution. F. Crea, C. De Stefano, C. Foti, G. Lando, D. Milea and S. Sammartano. A. Sigel, H. Sigel, and R. K. O. Sigel, The Alkali Metal Ions: Their Role for Life Metal Ions in Life Sciences 16 (2016) 133-166 DOI:10.1007/978-3-319-21756_5*

Progetti ricerca finanziati

FIRB2001 RBAU01HLFX_004 – Speciazione, caratterizzazione e proprietà fotochimiche della sostanza organica ed inorganica presente nell'acqua di mare

- Research agreement for speciation studies with the multinational company Procter&Gamble, from 2008-

- PRIN 2010 prot: 20104AEL92_001: Multiple equilibria in natural and biological fluids: from speciation to selective sequestration

-2015 Prot. 2015MP34H3: Multiple equilibria in natural and biological fluids: from speciation to selective sequestering

- ARCADIA - smARt materials for landfill leachate remediation" for the Research and Mobility program, 2017

- Fund for basic research activities (FFABR) University of Messina, 2020

ELENCO PUBBLICAZIONI SCIENTIFICHE

Crea, F., De Robertis, A., De Stefano, C., Sammartano, S., Gianguzza, A., Piazzese, D.
Binding of acrylic and sulphonic polyanions by open-chain polyammonium cations
(2001) *Talanta*, 53 (6), pp. 1241-1248.

<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0035896234&doi=10.1016%2fS0039-9140%2800%2900617-2&partnerID=40&md5=1ac35d3b511d8b1467a19656b38ce115>
DOI: 10.1016/S0039-9140(00)00617-2

Crea, F., De Robertis, A., De Stefano, C.
Modelling the separation of amines by high performance liquid chromatography I. Linear diamines $\text{NH}_2(\text{CH}_2)_n\text{NH}_2$ ($n = 2-10$)

(2001) *Analytica Chimica Acta*, 436 (2), pp. 333-342.

<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0035849638&doi=10.1016%2fS0003-2670%2801%2900959-X&partnerID=40&md5=406431fc59acecc38d2fe2abd749860>
DOI: 10.1016/S0003-2670(01)00959-X

Crea, F., De Stefano, C., Gianguzza, A., Piazzese, D., Sammartano, S.

Speciation of poly-amino carboxylic compounds in seawater

(2003) *Chemical Speciation and Bioavailability*, 15 (3), pp. 75-86.

<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-3242709729&doi=10.3184%2f095422903782775190&partnerID=40&md5=43b177de158f1ed70c43707f05ef5ba2>

DOI: 10.3184/095422903782775190

OPEN ACCESS: All Open Access, Bronze, Green

Crea, F., De Robertis, A., De Stefano, C.

Evaluation of behaviour of linear monoamines $\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_{n-1}-\text{NH}_2$ ($n=1-6$) in ion chromatography

(2003) *Analytica Chimica Acta*, 477 (1), pp. 41-48.

<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0037467592&doi=10.1016%2fS0003-2670%2802%2901408-3&partnerID=40&md5=066f45cbe298602b52f3b09bbd65bac8>

DOI: 10.1016/S0003-2670(02)01408-3

Crea, F., De Robertis, A., Sammartano, S.

Dioxouranium-carboxylate complexes. §Formation and stability of acetate species at different ionic strengths in NaCl aq

(2003) *Annali di Chimica*, 93 (12), pp. 1027-1035.

<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-2042427522&partnerID=40&md5=4efa9eed05e3d7a8f80edf9395caec8a>

Crea, F., D'Ascenzo, G., De Robertis, A., Materazzi, S., Sammartano, S.

The formation of sparingly soluble species of Ca^{2+} with carboxylic ligands: Speciation and thermoanalysis

(2003) *Talanta*, 61 (5), pp. 611-620.

<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0242581567&doi=10.1016%2fS0039-9140%2803%2900331-X&partnerID=40&md5=56fa0a8e4cb756d60356b9ec753c80d3>

DOI: 10.1016/S0039-9140(03)00331-X

Crea, F., De Robertis, A., Giuffrè, O.
The Retention of Some Open-Chain Diamines on a Strong Cation-Exchange Resin in Ion Chromatography as a Function of Their Structure
(2004) *Journal of Chromatographic Science*, 42 (3), pp. 161-166.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-1842487577&doi=10.1093%2fchromsci%2f42.3.161&partnerID=40&md5=2a4531415faec7a665a5be6abc9c8d05>
DOI: 10.1093/chromsci/42.3.161
OPEN ACCESS: All Open Access, Bronze

Crea, F., Crea, P., De Robertis, A., Sammartano, S.
Speciation of phytate ion in aqueous solution. Characterisation of Ca-phytate sparingly soluble species
(2004) *Chemical Speciation and Bioavailability*, 16 (1-2), pp. 53-59.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-2642587608&doi=10.3184%2f095422904782775090&partnerID=40&md5=ff768c2c8517f7aaacd3dbbc79e706d5>
DOI: 10.3184/095422904782775090

Crea, F., De Stefano, C., Giuffrè, O., Sammartano, S.
Ionic strength dependence of protonation constants of N-alkyl substituted open chain diamines in NaClaq
(2004) *Journal of Chemical and Engineering Data*, 49 (1), pp. 109-115.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-1642479211&doi=10.1021%2fje0301949&partnerID=40&md5=2334b594da3a3895593b6c7d1d92fcb1>
DOI: 10.1021/je0301949

Crea, F., De Stefano, C., Gianguzza, A., Piazzese, D., Sammartano, S.
Chemical speciation of organic matter in natural waters. Interaction of nucleotide 5' mono-, di- and triphosphates with major components of seawater
(2004) *Chemical Speciation and Bioavailability*, 16 (1-2), pp. 1-8.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-2642546757&doi=10.3184%2f095422904782775072&partnerID=40&md5=73db8dcfd92d2e03d0ddf64fa056775f>
DOI: 10.3184/095422904782775072
OPEN ACCESS: All Open Access, Bronze, Green

Crea, F., De Robertis, A., De Stefano, C., Foti, C., Sammartano, S.
Binding of phosphate, pyrophosphate, and hexacyanoferrate(II) by fully N-methyl substituted polyammonium cations in aqueous solution
(2004) *Journal of Chemical and Engineering Data*, 49 (1), pp. 133-137.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-1642438170&doi=10.1021%2fje034133m&partnerID=40&md5=e9e19dae756458d810cd4821b256e435>
DOI: 10.1021/je034133m

Crea, F., De Robertis, A., Sammartano, S.

Medium and alkyl chain effects on the protonation of dicarboxylates in NaCl(aq) and Et₄N⁺I⁻(aq) at 25°C

(2004) *Journal of Solution Chemistry*, 33 (5), pp. 499-528.

<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-4344612041&doi=10.1023%2fB%3aJOSL.0000037773.15363.1f&partnerID=40&md5=3c8e37a325d5ece534754fab33f2ca37>

DOI: 10.1023/B:JOSL.0000037773.15363.1f

Crea, F., Crea, P., De Stefano, C., Giuffrè, O., Pettignano, A., Sammartano, S.
Thermodynamic parameters for the protonation of poly(allylamine) in concentrated LiCl(aq) and NaCl(aq)

(2004) *Journal of Chemical and Engineering Data*, 49 (3), pp. 658-663.

<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-2642527076&doi=10.1021%2fje0342264&partnerID=40&md5=80e7bb5ca9f2c1bb8709b7f33183ea56>

DOI: 10.1021/je0342264

Crea, F., De Stefano, C., Pettignano, A., Sammartano, S.
Hydrolysis of dioxouranium(VI): A calorimetric study in NaCl(aq) and NaClO₄(aq), at 25°C

(2004) *Thermochimica Acta*, 414 (2), pp. 185-189.

<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-2042509042&doi=10.1016%2fj.tca.2003.12.018&partnerID=40&md5=f0e9bc09b352e306a5bc33a26c54e233>

DOI: 10.1016/j.tca.2003.12.018

Crea, F., De Stefano, C., Millero, F.J., Sharma, V.K.
Dissociation constants for citric acid in NaCl and KCl solutions and their mixtures at 25°C

(2004) *Journal of Solution Chemistry*, 33 (11), pp. 1349-1366.

<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-13744249233&doi=10.1007%2fs10953-004-1046-z&partnerID=40&md5=659b13dfebcdfaa14406ef1a391a42df>

DOI: 10.1007/s10953-004-1046-z

Crea, F., De Robertis, A., Sammartano, S.
Chromatographic behavior of open-chain polyamines NH₂-(CH₂)₂-[NH-(CH₂)₂]_n-NH₂ and their quantitative determination in sea water by high-performance ion-exchange chromatography

(2005) *Journal of Chromatographic Science*, 43 (7), pp. 342-347.

<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33644663972&doi=10.1093%2fchromsci%2f43.7.342&partnerID=40&md5=22fdd75667ca1ed8095634d1ec77fddd>

DOI: 10.1093/chromsci/43.7.342

OPEN ACCESS: All Open Access, Bronze, Green

Crea, F., Milea, D., Sammartano, S.
Enhancement of hydrolysis through the formation of mixed hetero-metal species

(2005) *Talanta*, 65 (1), pp. 229-238.

<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-8344249568&doi=10.1016%2fj.talanta.2004.06.014&partnerID=40&md5=11060cdddd2c15c574a79f02a0ad3403>

DOI: 10.1016/j.talanta.2004.06.014

Battaglia, G., Crea, F., Crea, P., Sammartano, S.

The protonation of polyacrylate in seawater. Analysis of concentration effects

(2005) *Annali di Chimica*, 95 (9-10), pp. 643-656.

[https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-27844447930&doi=10.1002%2fadic.200590075&partnerID=40&md5=6f4a55324f267ae85fc66d211b8cb2e7)

[27844447930&doi=10.1002%2fadic.200590075&partnerID=40&md5=6f4a55324f267ae85fc66d211b8cb2e7](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-27844447930&doi=10.1002%2fadic.200590075&partnerID=40&md5=6f4a55324f267ae85fc66d211b8cb2e7)

DOI: 10.1002/adac.200590075

Bretti, C., Crea, F., Foti, C., Sammartano, S.

Solubility and activity coefficients of acidic and basic nonelectrolytes in aqueous salt

solutions. 1. Solubility and activity coefficients of o-phthalic acid and L-cystine in NaCl(aq),

(CH₃)₄NCl(aq), and (C₂H₅)₄NI(aq) at different ionic strengths and at t = 25 °C

(2005) *Journal of Chemical and Engineering Data*, 50 (5), pp. 1761-1767.

[https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-25644450266&doi=10.1021%2fje0502039&partnerID=40&md5=265f75cf55cdb1bec0faf0a928625d72)

[25644450266&doi=10.1021%2fje0502039&partnerID=40&md5=265f75cf55cdb1bec0faf0a928625d72](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-25644450266&doi=10.1021%2fje0502039&partnerID=40&md5=265f75cf55cdb1bec0faf0a928625d72)

DOI: 10.1021/je0502039

Crea, F., Milea, D., Sammartano, S.

Enhancement of hydrolysis through the formation of mixed hetero-metal species:

Dioxouranium(VI) - cadmium(II) mixtures

(2005) *Annali di Chimica*, 95 (11-12), pp. 767-778.

[https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-28844488835&doi=10.1002%2fadic.200590090&partnerID=40&md5=29239aaeff67b17658fdaefdc4d46191)

[28844488835&doi=10.1002%2fadic.200590090&partnerID=40&md5=29239aaeff67b17658fdaefdc4d46191](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-28844488835&doi=10.1002%2fadic.200590090&partnerID=40&md5=29239aaeff67b17658fdaefdc4d46191)

DOI: 10.1002/adac.200590090

Bretti, C., Crea, F., Rey-Castro, C., Sammartano, S.

Interaction of acrylic-maleic copolymers with H⁺, Na⁺, Mg²⁺ and Ca²⁺: Thermodynamic parameters and their dependence on medium

(2005) *Reactive and Functional Polymers*, 65 (3), pp. 329-342.

[https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-28044460532&doi=10.1016%2fj.reactfunctpolym.2005.07.005&partnerID=40&md5=31949ba0d1930fe0dc7822bf61416575)

[28044460532&doi=10.1016%2fj.reactfunctpolym.2005.07.005&partnerID=40&md5=31949ba0d1930fe0dc7822bf61416575](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-28044460532&doi=10.1016%2fj.reactfunctpolym.2005.07.005&partnerID=40&md5=31949ba0d1930fe0dc7822bf61416575)

DOI: 10.1016/j.reactfunctpolym.2005.07.005

Crea, F., De Stefano, C., Gianguzza, A., Piazzese, D., Sammartano, S.

Protonation of carbonate in aqueous tetraalkylammonium salts at 25 °C

(2006) *Talanta*, 68 (4), pp. 1102-1112.

[https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-30644469166&doi=10.1016%2fj.talanta.2005.07.025&partnerID=40&md5=a9f66526364f643c2ba041f2979e73d4)

[30644469166&doi=10.1016%2fj.talanta.2005.07.025&partnerID=40&md5=a9f66526364f643c2ba041f2979e73d4](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-30644469166&doi=10.1016%2fj.talanta.2005.07.025&partnerID=40&md5=a9f66526364f643c2ba041f2979e73d4)

DOI: 10.1016/j.talanta.2005.07.025

Crea, F., Giacalone, A., Gianguzza, A., Piazzese, D., Sammartano, S.

Modelling of natural and synthetic polyelectrolyte interactions in natural waters by using SIT, Pitzer and Ion Pairing approaches

(2006) *Marine Chemistry*, 99 (1-4), pp. 93-105.

<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-32844463449&doi=10.1016%2fj.marchem.2005.03.012&partnerID=40&md5=bc20884396235b07171de788313eb099>
DOI: 10.1016/j.marchem.2005.03.012

Berto, S., Crea, F., Daniele, P.G., De Stefano, C., Prenesti, E., Sammartano, S.
Dioxouranium(VI) - carboxylate complexes. Interaction with dicarboxylic acids in aqueous solution: Speciation and structure
(2006) *Annali di Chimica*, 96 (7-8), pp. 399-420.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33746603618&doi=10.1002%2fadic.200690042&partnerID=40&md5=fe6459a059c2644f9b8d47847a176865>
DOI: 10.1002/adic.200690042

Bretti, C., Crea, F., Foti, C., Sammartano, S.
Solubility and activity coefficients of acidic and basic nonelectrolytes in aqueous salt solutions. 2. Solubility and activity coefficients of suberic, azelaic, and sebacic acids in NaCl(aq), (CH₃)₄NCl(aq), and (C₂H₅)₄Ni(aq) at Different Ionic Strengths and at t = 25 °C
(2006) *Journal of Chemical and Engineering Data*, 51 (5), pp. 1660-1667.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33749830962&doi=10.1021%2fje060132t&partnerID=40&md5=06fbb450becc51cb299125cf73b65e8>
DOI: 10.1021/je060132t

Crea, F., De Robertis, A., De Stefano, C., Sammartano, S.
Dioxouranium(VI)-carboxylate complexes. Interaction of UO₂²⁺ with 1,2,3,4,5,6-benzenehexacarboxylate (mellitate) in $0 \leq I(\text{NaCl aq}) \leq 1.0 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$
(2007) *Journal of Solution Chemistry*, 36 (4), pp. 479-496.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-34247630138&doi=10.1007%2fs10953-007-9124-7&partnerID=40&md5=ad4db0cd240b40d6d1a6d6acfb54b39b>
DOI: 10.1007/s10953-007-9124-7

Crea, F., Foti, C., De Stefano, C., Sammartano, S.
SIT parameters for 1:2 electrolytes and correlation with Pitzer coefficients
(2007) *Annali di Chimica*, 97 (1-2), pp. 85-95.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33847316450&doi=10.1002%2fadic.200690088&partnerID=40&md5=ca246fd66b391cef0cbe36a02fc89476>
DOI: 10.1002/adic.200690088
OPEN ACCESS: All Open Access, Bronze

Crea, F., Crea, P., De Robertis, A., Sammartano, S.
Thermodynamic study for the protonation of branched poly(ethylenimine) in NaCl(aq) and its dependence on ionic strength
(2007) *Journal of Chemical and Engineering Data*, 52 (1), pp. 279-285.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33847075843&doi=10.1021%2fje060388z&partnerID=40&md5=d84dde2c49bb9b24fb67a25c8cf95bc5>
DOI: 10.1021/je060388z

Crea, F., Crea, P., Milea, D., Porcino, N., Sammartano, S.
Speciation of phytate ion in aqueous solution. Trimethyltin(IV) interactions in self medium
(2007) *Annali di Chimica*, 97 (8), pp. 635-645.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-34548185132&doi=10.1002%2fadic.200790048&partnerID=40&md5=aec0087f842376a712f581fc8c0e64d>
DOI: 10.1002/adich.200790048

Crea, F., De Robertis, A., De Stefano, C., Sammartano, S.
Dioxouranium(VI)-carboxylate complexes. A calorimetric and potentiometric investigation of interaction with oxalate at infinite dilution and in NaCl aqueous solution at $I = 1.0 \text{ mol L}^{-1}$ and $T = 25 \text{ }^\circ\text{C}$
(2007) *Talanta*, 71 (2), pp. 948-963.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33846385663&doi=10.1016%2fj.talanta.2006.05.070&partnerID=40&md5=57436e38b74883f2dce509ee21eea956>
DOI: 10.1016/j.talanta.2006.05.070

Crea, F., De Stefano, C., Milea, D., Sammartano, S.
Dioxouranium(vi)-carboxylate complexes. Speciation of UO_2^{2+} -1,2,3-propanetricarboxylate system in NaCl at different ionic strengths and at $T = 25 \text{ }^\circ\text{C}$
(2007) *Annali di Chimica*, 97 (3-4), pp. 163-175.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-34147218837&doi=10.1002%2fadic.200790002&partnerID=40&md5=5be530fac1462dfa03eb9160621dd995>
DOI: 10.1002/adich.200790002

Bretti, C., Cigala, R.M., Crea, F., Sammartano, S.
Mixing effects on the protonation of some polycarboxylates in NaCl + KCl at different ionic strengths
(2007) *Talanta*, 72 (3), pp. 1059-1065.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-34247392367&doi=10.1016%2fj.talanta.2006.12.044&partnerID=40&md5=a4295e444528035eaba115e9a04f63cc>
DOI: 10.1016/j.talanta.2006.12.044

Crea, F., De Robertis, A., De Stefano, C., Sammartano, S.
Erratum: Dioxouranium(VI)-carboxylate complexes. Interaction of UO_2^{2+} with 1,2,3,4,5,6-benzenehexacarboxylate (mellitate) in $0 \leq I(\text{NaCl}) \leq 1.0 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (*Journal of Solution Chemistry* DOI: 10.1007/s10953-007-9124-7)
(2007) *Journal of Solution Chemistry*, 36 (6), p. 833.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-34249749333&doi=10.1007%2fs10953-007-9140-7&partnerID=40&md5=187d1f1e6b9d032a8cd9de87c58217b8>
DOI: 10.1007/s10953-007-9140-7
OPEN ACCESS: All Open Access, Bronze

Gattuso, G., Pappalardo, A., Parisi, M.F., Pisagatti, I., Crea, F., Liantonio, R., Metrangolo, P., Navarrini, W., Resnati, G., Pilati, T., Pappalardo, S.

Dipyridinocalixcrown/diiodoperfluorocarbon binary host systems for CsI: structural studies and fluoruous phase extraction of caesium
(2007) *Tetrahedron*, 63 (23), pp. 4951-4958.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-34247570408&doi=10.1016%2Fj.tet.2007.03.136&partnerID=40&md5=ea9f3c8ad49618ad52c3ce814ebe7964>
DOI: 10.1016/j.tet.2007.03.136

Crea, F., De Stefano, C., Foti, C., Sammartano, S.
SIT parameters for the dependence of (poly)carboxylate activity coefficients on ionic strength in (C₂H₄)₄NI(aq) (0 < i < 1.2 mol·kg⁻¹) and (CH₃)₄NCl(aq) (0 < i < 3.9 mol·kg⁻¹) in the temperature range 278 K < T < 328 K and correlation with pitzer parameters
(2007) *Journal of Chemical and Engineering Data*, 52 (6), pp. 2195-2203.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-36949009653&doi=10.1021%2Fje700223r&partnerID=40&md5=b2fac450a7f825fac6e1ccc5e29a55cc>
DOI: 10.1021/je700223r

Bretti, C., Cigala, R.M., Crea, F., Foti, C., Sammartano, S.
Solubility and activity coefficients of acidic and basic non-electrolytes in aqueous salt solutions. 3. Solubility and activity coefficients of adipic and pimelic acids in NaCl(aq), (CH₃)₄NCl(aq) and (C₂H₅)₄NI(aq) at different ionic strengths and at t = 25 °C
(2008) *Fluid Phase Equilibria*, 263 (1), pp. 43-54.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-36849006965&doi=10.1016%2Fj.fluid.2007.09.018&partnerID=40&md5=b063d6c2dabe327d20bb1ba5188e7714>
DOI: 10.1016/j.fluid.2007.09.018

Battaglia, G., Cigala, R.M., Crea, F., Sammartano, S.
Solubility and acid-base properties of ethylenediaminetetraacetic acid in aqueous NaCl solution at 0 ≤ I ≤ 6 mol·kg⁻¹ and T = 298.15K
(2008) *Journal of Chemical and Engineering Data*, 53 (2), pp. 363-367.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-41749084599&doi=10.1021%2Fje700391c&partnerID=40&md5=f16887034244be00c2e124f04669c5e8>
DOI: 10.1021/je700391c

Bretti, C., Crea, F., Giuffrè, O., Sammartano, S.
The effect of different aqueous ionic media on the acid-base properties of some open chain polyamines
(2008) *Journal of Solution Chemistry*, 37 (2), pp. 183-201.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-37549056611&doi=10.1007%2Fs10953-007-9229-z&partnerID=40&md5=5bd98d1f95bfc2060d3664a2462b7f0f>
DOI: 10.1007/s10953-007-9229-z

Crea, F., Crea, P., De Stefano, C., Milea, D., Sammartano, S.
Speciation of phytate ion in aqueous solution. Protonation in CsCl(aq) at different ionic strengths and mixing effects in LiCl(aq) + CsCl(aq)
(2008) *Journal of Molecular Liquids*, 138 (1-3), pp. 76-83.

<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-37249036706&doi=10.1016%2fj.molliq.2007.08.024&partnerID=40&md5=64d072363ee96299c4873f074e61c8b4>
DOI: 10.1016/j.molliq.2007.08.024

Crea, F., De Stefano, C., Milea, D., Sammartano, S.
Formation and stability of phytate complexes in solution
(2008) *Coordination Chemistry Reviews*, 252 (10-11), pp. 1108-1120.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-41949111481&doi=10.1016%2fj.ccr.2007.09.008&partnerID=40&md5=bfd631070e0ce36db688f7f5c0292ae7>
DOI: 10.1016/j.ccr.2007.09.008

Crea, F., Foti, C., Sammartano, S.
Sequestering ability of polycarboxylic ligands towards dioxouranium(VI)
(2008) *Talanta*, 75 (3), pp. 775-785.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-41849105436&doi=10.1016%2fj.talanta.2007.12.009&partnerID=40&md5=19ef1ca98de175d0a83e9a327969f246>
DOI: 10.1016/j.talanta.2007.12.009

Crea, F., De Stefano, C., Porcino, N., Sammartano, S.
Sequestering ability of phytate towards protonated BPEI and other polyammonium cations in aqueous solution
(2008) *Biophysical Chemistry*, 136 (2-3), pp. 108-114.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-46249111875&doi=10.1016%2fj.bpc.2008.05.001&partnerID=40&md5=31280d3f3ffbd4085a264285d3f206da>
DOI: 10.1016/j.bpc.2008.05.001
OPEN ACCESS: All Open Access, Green

Rosaria Panuccio, M., Crea, F., Sorgonà, A., Cacco, G.
Adsorption of nutrients and cadmium by different minerals: Experimental studies and modelling
(2008) *Journal of Environmental Management*, 88 (4), pp. 890-898.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-47249130874&doi=10.1016%2fj.jenvman.2007.04.015&partnerID=40&md5=fd6b687e687dbfd9d729b0e18f226e>
DOI: 10.1016/j.jenvman.2007.04.015

Cigala, R.M., Crea, F., Sammartano, S.
Mixing effects on the protonation of polyacrylate in LiCl/KCl aqueous solutions at different ionic strengths, $I = 1$ to 3.5 mol L^{-1} , at $T = 298.15 \text{ K}$
(2008) *Journal of Molecular Liquids*, 143 (2-3), pp. 129-133.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-53149109315&doi=10.1016%2fj.molliq.2008.07.001&partnerID=40&md5=6c39f50141f687e6c98d7bf35b932b45>
DOI: 10.1016/j.molliq.2008.07.001

Bretti, C., Crea, F., De Stefano, C., Sammartano, S.

Solubility and activity coefficients of 2,2'-bipyridyl, 1,10-phenanthroline and 2,2',6',2''-terpyridine in NaCl(aq) at different ionic strengths and T = 298.15 K
(2008) *Fluid Phase Equilibria*, 272 (1-2), pp. 47-52.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-52349104091&doi=10.1016%2Fj.fluid.2008.07.010&partnerID=40&md5=9a9a5100170c4200c107f2555a4dab3e>
DOI: 10.1016/j.fluid.2008.07.010

Crea, F., De Stefano, C., Milea, D., Sammartano, S.
Speciation of phytate ion in aqueous solution. Thermodynamic parameters for zinc(II) sequestration at different ionic strengths and temperatures
(2009) *Journal of Solution Chemistry*, 38 (1), pp. 115-134.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-57349101644&doi=10.1007%2Fs10953-008-9357-0&partnerID=40&md5=c8f975efb909a6d38c5c81a3a7188d25>
DOI: 10.1007/s10953-008-9357-0

Battaglia, G., Crea, F., Crea, P., De Stefano, C., Sammartano, S.
Medium effect on the acid-base properties of branched polyethylenimine in different aqueous electrolyte solutions
(2009) *Journal of Chemical and Engineering Data*, 54 (2), pp. 502-510.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-65249177077&doi=10.1021%2Fje800486z&partnerID=40&md5=cf24ef6459f4107487d0c30b5e51147a>
DOI: 10.1021/je800486z

Crea, F., De Stefano, C., Gianguzza, A., Pettignano, A., Piazzese, D., Sammartano, S.
Acid-base properties of synthetic and natural poly electrolytes: Experimental results and models for the dependence on different aqueous media
(2009) *Journal of Chemical and Engineering Data*, 54 (2), pp. 589-605.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-65249148958&doi=10.1021%2Fje800518j&partnerID=40&md5=e6e396b64dd87b1539d9267e5e7c5a84>
DOI: 10.1021/je800518j

Cigala, R.M., Crea, F., Stefano, C.D., Sammartano, S.
Mixing effects on the protonation of polycarboxylates. Protonation of benzenhexacarboxylate in LiCl-KCl, NaCl-KCl, NaCl-LiCl, and LiCl-CsCl aqueous solutions at I = 1 mol·L⁻¹ and T = 298.15 K
(2009) *Journal of Chemical and Engineering Data*, 54 (7), pp. 2137-2139.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-67849083086&doi=10.1021%2Fje9000763&partnerID=40&md5=7f703b831a3e22e7435cb3ee452906b>
DOI: 10.1021/je9000763

Cataldo, S., Crea, F., Gianguzza, A., Pettignano, A., Piazzese, D.
Solubility and acid-base properties and activity coefficients of chitosan in different ionic media and at different ionic strengths, at T = 25 °C
(2009) *Journal of Molecular Liquids*, 148 (2-3), pp. 120-126.

<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-68449086717&doi=10.1016%2fj.molliq.2009.07.006&partnerID=40&md5=cb97fa4c6959f0856e284857af944116>
DOI: 10.1016/j.molliq.2009.07.006

Berto, S., Crea, F., Daniele, P.G., De Stefano, C., Prenesti, E., Sammartano, S.
Sequestering ability of Dicarboxylic ligands towards dioxouranium(VI) in NaCl and KNO₃ aqueous solutions at T=298.15 K
(2009) Journal of Solution Chemistry, 38 (10), pp. 1343-1356.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-70349857946&doi=10.1007%2fs10953-009-9452-x&partnerID=40&md5=900047c12dbed2cb95f424cb2d48319a>
DOI: 10.1007/s10953-009-9452-x

Crea, F., De Stefano, C., Manfredi, G., Sammartano, S.
Sequestration of some biogenic amines and poly(allyl)amine by high molecular weight polycarboxylic ligands in aqueous solution
(2010) Journal of Molecular Liquids, 151 (2-3), pp. 138-144.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-75549083626&doi=10.1016%2fj.molliq.2009.12.007&partnerID=40&md5=0deb984702ffab8586b464b5ff8b4d67>
DOI: 10.1016/j.molliq.2009.12.007

Crea, F., De Stefano, C., Milea, D., Sammartano, S.
Thermodynamic data for lanthanoid(III) sequestration by phytate at different temperatures
(2010) Monatshefte fur Chemie, 141 (5), pp. 511-520.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-77952399584&doi=10.1007%2fs00706-010-0303-7&partnerID=40&md5=62320aa3e71bd39a213d44b2dff0b9d9>
DOI: 10.1007/s00706-010-0303-7

Crea, F., Gianguzza, A., Pettignano, A., Sammartano, S.
Interactions of dioxouranium(VI) with polyamines in aqueous solution
(2010) Journal of Chemical and Engineering Data, 55 (9), pp. 3044-3050.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-77956495713&doi=10.1021%2fje901064p&partnerID=40&md5=f0624725803f1e739d55d6e1e7296c77>
DOI: 10.1021/je901064p

Amaglo, N.K., Bennett, R.N., Lo Curto, R.B., Rosa, E.A.S., Lo Turco, V., Giuffrida, A., Curto, A.L., Crea, F., Timpo, G.M.
Profiling selected phytochemicals and nutrients in different tissues of the multipurpose tree *Moringa oleifera* L., grown in Ghana
(2010) Food Chemistry, 122 (4), pp. 1047-1054.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-77951937329&doi=10.1016%2fj.foodchem.2010.03.073&partnerID=40&md5=5ae143fd724cd78ae292cb8301da9680>
DOI: 10.1016/j.foodchem.2010.03.073

Cigala, R.M., Crea, F., Lando, G., Milea, D., Sammartano, S.

Solubility and acid-base properties of concentrated phytate in self-medium and in NaCl aq at T = 298.15 K

(2010) *Journal of Chemical Thermodynamics*, 42 (11), pp. 1393-1399.

[https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-77955424197&doi=10.1016%2Fj.jct.2010.06.005&partnerID=40&md5=64d35ce7dc4576bd3aa4a383b911731c)

[77955424197&doi=10.1016%2Fj.jct.2010.06.005&partnerID=40&md5=64d35ce7dc4576bd3aa4a383b911731c](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-77955424197&doi=10.1016%2Fj.jct.2010.06.005&partnerID=40&md5=64d35ce7dc4576bd3aa4a383b911731c)

DOI: 10.1016/j.jct.2010.06.005

Cigala, R.M., Crea, F., Stefano, C.D., Lando, G., Milea, D., Sammartano, S.

Electrochemical study on the stability of phytate complexes with Cu 2+, Pb2+, Zn2+, and Ni2+: A Comparison of Different Techniques †

(2010) *Journal of Chemical and Engineering Data*, 55 (11), pp. 4757-4767.

[https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-78449276762&doi=10.1021%2Fje100384f&partnerID=40&md5=6d301e2e382e2a5428dc205c44af3a23)

[78449276762&doi=10.1021%2Fje100384f&partnerID=40&md5=6d301e2e382e2a5428dc205c44af3a23](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-78449276762&doi=10.1021%2Fje100384f&partnerID=40&md5=6d301e2e382e2a5428dc205c44af3a23)

DOI: 10.1021/je100384f

Berto, S., Crea, F., Daniele, P.G., De Stefano, C., Prenesti, E., Sammartano, S.

Potentiometric and spectrophotometric characterization of the UO₂²⁺-citrate complexes in aqueous solution, at different concentrations, ionic strengths and supporting electrolytes

(2012) *Radiochimica Acta*, 100 (1), pp. 13-28.

[https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84858233490&doi=10.1524%2Fract.2012.1897&partnerID=40&md5=2d1c231e1b08a8b726efd00ee7e660cc)

[84858233490&doi=10.1524%2Fract.2012.1897&partnerID=40&md5=2d1c231e1b08a8b726efd00ee7e660cc](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84858233490&doi=10.1524%2Fract.2012.1897&partnerID=40&md5=2d1c231e1b08a8b726efd00ee7e660cc)

DOI: 10.1524/ract.2012.1897

Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Lando, G., Manfredi, G., Sammartano, S.

Quantitative study on the interaction of Sn²⁺ and Zn²⁺ with some phosphate ligands, in aqueous solution at different ionic strengths

(2012) *Journal of Molecular Liquids*, 165, pp. 143-153.

[https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84155167649&doi=10.1016%2Fj.molliq.2011.11.002&partnerID=40&md5=3afba697bb3541604be8f2147c572e9b)

[84155167649&doi=10.1016%2Fj.molliq.2011.11.002&partnerID=40&md5=3afba697bb3541604be8f2147c572e9b](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84155167649&doi=10.1016%2Fj.molliq.2011.11.002&partnerID=40&md5=3afba697bb3541604be8f2147c572e9b)

DOI: 10.1016/j.molliq.2011.11.002

Berto, S., Crea, F., Daniele, P.G., Gianguzza, A., Pettignano, A., Sammartano, S.

Advances in the investigation of dioxouranium(VI) complexes of interest for natural fluids

(2012) *Coordination Chemistry Reviews*, 256 (1-2), pp. 63-81.

[https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-82355173131&doi=10.1016%2Fj.ccr.2011.08.015&partnerID=40&md5=4a229097ce45995a27485f4d0f471fe5)

[82355173131&doi=10.1016%2Fj.ccr.2011.08.015&partnerID=40&md5=4a229097ce45995a27485f4d0f471fe5](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-82355173131&doi=10.1016%2Fj.ccr.2011.08.015&partnerID=40&md5=4a229097ce45995a27485f4d0f471fe5)

DOI: 10.1016/j.ccr.2011.08.015

OPEN ACCESS: All Open Access, Green

Bretti, C., Crea, F., De Stefano, C., Sammartano, S., Vianelli, G.

Some thermodynamic properties of dl-Tyrosine and dl-Tryptophan. Effect of the ionic medium, ionic strength and temperature on the solubility and acid-base properties

(2012) *Fluid Phase Equilibria*, 314, pp. 185-197.

<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-83655201259&doi=10.1016%2fj.fluid.2011.10.007&partnerID=40&md5=131427d7b55f57aa4f5f705fa7dd56d7>
DOI: 10.1016/j.fluid.2011.10.007

Bretti, C., Crea, F., De Stefano, C., Sammartano, S., Vianelli, G.
Protonation constants, activity coefficients, and chloride ion pair formation of some aromatic amino-compounds in NaCl aq ($0 \text{ mol} \cdot \text{kg}^{-1} \leq i \leq 3 \text{ mol} \cdot \text{kg}^{-1}$) at $T = 298.15 \text{ K}$
(2012) *Journal of Chemical and Engineering Data*, 57 (6), pp. 1851-1859.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84862276969&doi=10.1021%2fje300359s&partnerID=40&md5=90dea118023d468b0e19bc1723900313>
DOI: 10.1021/je300359s

Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Lando, G., Milea, D., Sammartano, S.
The inorganic speciation of tin(II) in aqueous solution
(2012) *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 87, pp. 1-20.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84861190909&doi=10.1016%2fj.gca.2012.03.029&partnerID=40&md5=b5eb1e16bc725d9f41c4ee38b4d0a6fb>
DOI: 10.1016/j.gca.2012.03.029

Crea, F., De Stefano, C., Manfredi, G., Sammartano, S.
Quantitative study of the interaction between ATP and aromatic amines in aqueous solution
(2012) *Journal of Solution Chemistry*, 41 (7), pp. 1240-1253.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84865506668&doi=10.1007%2fs10953-012-9865-9&partnerID=40&md5=c6399f6c3802d0373ff133e91839c2a4>
DOI: 10.1007/s10953-012-9865-9

Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Lando, G., Milea, D., Sammartano, S.
Modeling the acid-base properties of glutathione in different ionic media, with particular reference to natural waters and biological fluids
(2012) *Amino Acids*, 43 (2), pp. 629-648.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84864751719&doi=10.1007%2fs00726-011-1110-0&partnerID=40&md5=d07c1c7dd98946a6213c6c734c19469f>
DOI: 10.1007/s00726-011-1110-0

Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Lando, G., Milea, D., Sammartano, S.
Thermodynamics of binary and ternary interactions in the tin(II)/phytate system in aqueous solutions, in the presence of Cl⁻ or F⁻
(2012) *Journal of Chemical Thermodynamics*, 51, pp. 88-96.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84860154887&doi=10.1016%2fj.jct.2012.02.026&partnerID=40&md5=6de1f3e03579973bfa5b6f3ffccfb4dd>
DOI: 10.1016/j.jct.2012.02.026

Crea, F., Cucinotta, D., De Stefano, C., Milea, D., Sammartano, S., Vianelli, G.

Modeling solubility, acid-base properties and activity coefficients of amoxicillin, ampicillin and (+)6-aminopenicillanic acid, in NaCl(aq) at different ionic strengths and temperatures (2012) *European Journal of Pharmaceutical Sciences*, 47 (4), pp. 661-677.

<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84866071307&doi=10.1016%2Fj.ejps.2012.08.005&partnerID=40&md5=25d6a44053c0fbef8431e75ef0507ae8>

DOI: 10.1016/j.ejps.2012.08.005

Crea, F., Foti, C., Milea, D., Sammartano, S.

Speciation of cadmium in the environment

(2013) *Metal Ions in Life Sciences*, 11, pp. 63-83.

https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84900465112&doi=10.1007%2F978-94-007-5179-8_3&partnerID=40&md5=2adce4bfa60f3aa06974082653cf5cf8

DOI: 10.1007/978-94-007-5179-8_3

Crea, F., De Stefano, C., Manfredi, G., Sammartano, S.

Thermodynamic study of the non covalent interactions of phytate with xanthine derivatives and histamine in aqueous solution

(2013) *Journal of Molecular Liquids*, 178, pp. 37-43.

<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84870653073&doi=10.1016%2Fj.molliq.2012.10.043&partnerID=40&md5=2279cbc7dce65d5f35425dc3962dd69a>

DOI: 10.1016/j.molliq.2012.10.043

Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Milea, D., Sammartano, S., Scopelliti, M.

Speciation of tin(II) in aqueous solution: Thermodynamic and spectroscopic study of simple and mixed hydroxocarboxylate complexes

(2013) *Monatshefte für Chemie*, 144 (6), pp. 761-772.

<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84877790201&doi=10.1007%2Fs00706-013-0961-3&partnerID=40&md5=dbf90ff771ab071e053e398f95a9fa51>

DOI: 10.1007/s00706-013-0961-3

Bretti, C., Crea, F., De Stefano, C., Foti, C., Materazzi, S., Vianelli, G.

Thermodynamic properties of dopamine in aqueous solution. acid-base properties, distribution, and activity coefficients in NaCl aqueous solutions at different ionic strengths and temperatures

(2013) *Journal of Chemical and Engineering Data*, 58 (10), pp. 2835-2847.

<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84885608187&doi=10.1021%2Fje400568u&partnerID=40&md5=ca03e0f2c399cbab81c04cad0704bda0>

DOI: 10.1021/je400568u

Materazzi, S., Foti, C., Crea, F.

Nickel and copper biomimetic complexes with N-heterocyclic dicarboxylic ligands

(2013) *Thermochimica Acta*, 573, pp. 101-105.

<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84885971137&doi=10.1016%2Fj.tca.2013.08.023&partnerID=40&md5=6476bed0e660faf1bd0704bda0>

DOI: 10.1016/j.tca.2013.08.023

Mazzaglia, A., Bondi, M.L., Scala, A., Zito, F., Barbieri, G., Crea, F., Vianelli, G., Mineo, P., Fiore, T., Pellerito, C., Pellerito, L., Costa, M.A.

Supramolecular assemblies based on complexes of nonionic amphiphilic cyclodextrins and a meso-tetra(4-sulfonatophenyl)porphine tributyltin(IV) derivative: Potential nanotherapeutics against melanoma

(2013) *Biomacromolecules*, 14 (11), pp. 3820-3829.

[https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84887567106&doi=10.1021%2fbm400849n&partnerID=40&md5=8e10d476dc4874309db6696abcb2abfa)

[84887567106&doi=10.1021%2fbm400849n&partnerID=40&md5=8e10d476dc4874309db6696abcb2abfa](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84887567106&doi=10.1021%2fbm400849n&partnerID=40&md5=8e10d476dc4874309db6696abcb2abfa)

DOI: 10.1021/bm400849n

OPEN ACCESS: All Open Access, Green

Crea, F., De Stefano, C., Foti, C., Milea, D., Sammartano, S.

Chelating agents for the sequestration of mercury(II) and monomethyl mercury(II)

(2014) *Current Medicinal Chemistry*, 21 (33), pp. 3819-3836.

[https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84919347763&doi=10.2174%2f0929867321666140601160740&partnerID=40&md5=3daa8135590ae658843fe0138f09be37)

[84919347763&doi=10.2174%2f0929867321666140601160740&partnerID=40&md5=3daa8135590ae658843fe0138f09be37](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84919347763&doi=10.2174%2f0929867321666140601160740&partnerID=40&md5=3daa8135590ae658843fe0138f09be37)

DOI: 10.2174/0929867321666140601160740

Crea, F., Falcone, G., Foti, C., Giuffrè, O., Materazzi, S.

Thermodynamic data for Pb²⁺ and Zn²⁺ sequestration by biologically important S-donor ligands, at different temperatures and ionic strengths

(2014) *New Journal of Chemistry*, 38 (8), pp. 3973-3983.

[https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84904323940&doi=10.1039%2fc4nj00830h&partnerID=40&md5=ffc8f5bf0635fad10da154ebee8823b4)

[84904323940&doi=10.1039%2fc4nj00830h&partnerID=40&md5=ffc8f5bf0635fad10da154ebee8823b4](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84904323940&doi=10.1039%2fc4nj00830h&partnerID=40&md5=ffc8f5bf0635fad10da154ebee8823b4)

DOI: 10.1039/c4nj00830h

Bretti, C., Cigala, R.M., Crea, F., Lando, G., Sammartano, S.

Thermodynamics of proton binding and weak (Cl⁻, Na⁺ and K⁺) species formation, and activity coefficients of 1,2-dimethyl-3-hydroxypyridin-4-one (deferiprone)

(2014) *Journal of Chemical Thermodynamics*, 77, pp. 98-106.

[https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84902491398&doi=10.1016%2fj.jct.2014.05.006&partnerID=40&md5=ce44c300a84cd6d2133d52fdec0dbd26)

[84902491398&doi=10.1016%2fj.jct.2014.05.006&partnerID=40&md5=ce44c300a84cd6d2133d52fdec0dbd26](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84902491398&doi=10.1016%2fj.jct.2014.05.006&partnerID=40&md5=ce44c300a84cd6d2133d52fdec0dbd26)

DOI: 10.1016/j.jct.2014.05.006

Materazzi, S., Foti, C., Crea, F., Risoluti, R., Finamore, J.

Biomimetic complexes of divalent cobalt and zinc with N-heterocyclic dicarboxylic ligands

(2014) *Thermochimica Acta*, 580, pp. 7-12.

[https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84896817205&doi=10.1016%2fj.tca.2014.01.025&partnerID=40&md5=bd0e05e70bdee356a1bb9cb74b138497)

[84896817205&doi=10.1016%2fj.tca.2014.01.025&partnerID=40&md5=bd0e05e70bdee356a1bb9cb74b138497](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84896817205&doi=10.1016%2fj.tca.2014.01.025&partnerID=40&md5=bd0e05e70bdee356a1bb9cb74b138497)

DOI: 10.1016/j.tca.2014.01.025

Cigala, R.M., Cordaro, M., Crea, F., De Stefano, C., Fracassetti, V., Marchesi, M., Milea, D., Sammartano, S.

Acid-base properties and alkali and alkaline earth metal complex formation in aqueous solution of diethylenetriamine- N, N, N', N'', N'''-pentakis(methylenephosphonic acid) obtained by an efficient synthetic procedure
(2014) *Industrial and Engineering Chemistry Research*, 53 (23), pp. 9544-9553.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84902532189&doi=10.1021%2fie500526r&partnerID=40&md5=ddfd42c358c8e3f8f4170e2211fc6c85>
DOI: 10.1021/ie500526r

Crea, F., De Stefano, C., Milea, D., Pettignano, A., Sammartano, S.
SALMO and S3M: A saliva model and a single saliva salt model for equilibrium studies
(2015) *Bioinorganic Chemistry and Applications*, 2015, art. no. 267985, .
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84924226954&doi=10.1155%2f2015%2f267985&partnerID=40&md5=933d2e414b4b6dc0db3fb0b80f9149ff>
DOI: 10.1155/2015/267985
OPEN ACCESS: All Open Access, Gold, Green

Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Foti, C., Milea, D., Sammartano, S.
Zinc(II) complexes with hydroxocarboxylates and mixed metal species with tin(II) in different salts aqueous solutions at different ionic strengths: Formation, stability, and weak interactions with supporting electrolytes
(2015) *Monatshefte fur Chemie*, 146 (4), pp. 527-540.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84925515439&doi=10.1007%2fs00706-014-1394-3&partnerID=40&md5=d0e7b440986adbe34edd93d5d9e74cb0>
DOI: 10.1007/s00706-014-1394-3

Bretti, C., Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Vianelli, G.
Solubility and modeling acid-base properties of adrenaline in NaCl aqueous solutions at different ionic strengths and temperatures
(2015) *European Journal of Pharmaceutical Sciences*, 78, pp. 37-46.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84935505691&doi=10.1016%2fj.ejps.2015.06.025&partnerID=40&md5=08b17f6935ace598bc11c19d6fda9002>
DOI: 10.1016/j.ejps.2015.06.025

Bretti, C., Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Lando, G., Sammartano, S.
Thermodynamics of Zn²⁺ + 2-mercaptopyridine-N-oxide and 2-hydroxypyridine-N-oxide interactions: Stability, solubility, activity coefficients and medium effects
(2015) *Journal of Molecular Liquids*, 211, pp. 876-884.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84939839687&doi=10.1016%2fj.molliq.2015.08.007&partnerID=40&md5=354e49760ada9469a12dcfea74d59dd5>
DOI: 10.1016/j.molliq.2015.08.007

Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Sammartano, S.
Modelling the Hydrolysis of Mixed Mono-, Di- and Trimethyltin(IV) Complexes in Aqueous Solutions
(2015) *Journal of Solution Chemistry*, 44 (8), pp. 1611-1625.

<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84940589530&doi=10.1007%2fs10953-015-0367-4&partnerID=40&md5=1940ba87418d326f8536055eef906e80>
DOI: 10.1007/s10953-015-0367-4

Crea, F., De Stefano, C., Foti, C., Lando, G., Milea, D., Sammartano, S.
Alkali Metal Ion Complexes with Phosphates, Nucleotides, Amino Acids, and Related Ligands of Biological Relevance. Their Properties in Solution
(2016) *Metal Ions in Life Sciences*, 16, pp. 133-166.
https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84958053700&doi=10.1007%2f978-3-319-21756-7_5&partnerID=40&md5=72e428e45e248ba96045ab1765ea9650
DOI: 10.1007/978-3-319-21756-7_5

Bretti, C., Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Foti, C., Pettignano, A., Sammartano, S.
Polycarboxylic acids in sea water: acid–base properties, solubilities, activity coefficients, and complex formation constants at different salinities
(2016) *Monatshefte fur Chemie*, 147 (9), pp. 1481-1505.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84974851219&doi=10.1007%2fs00706-016-1758-y&partnerID=40&md5=1136483f2614e29bd449f967ca2acba4>
OI: 10.1007/s00706-016-1758-y

Cardiano, P., Cigala, R.M., Crea, F., Giacobello, F., Giuffrè, O., Irto, A., Lando, G., Sammartano, S.
Sequestration of Aluminium(III) by different natural and synthetic organic and inorganic ligands in aqueous solution
(2017) *Chemosphere*, 186, pp. 535-545.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85028751955&doi=10.1016%2fj.chemosphere.2017.08.015&partnerID=40&md5=bb3fce78c347a17b2ead8e581ae3faa0>
DOI: 10.1016/j.chemosphere.2017.08.015

Crea, F., De Stefano, C., Irto, A., Milea, D., Pettignano, A., Sammartano, S.
Modeling the acid-base properties of molybdate(VI) in different ionic media, ionic strengths and temperatures, by EDH, SIT and Pitzer equations
(2017) *Journal of Molecular Liquids*, 229, pp. 15-26.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85006880769&doi=10.1016%2fj.molliq.2016.12.041&partnerID=40&md5=c2de0542a9c126ea0249c3e3b38d7232>
DOI: 10.1016/j.molliq.2016.12.041

Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Sammartano, S., Vianelli, G.
Thermodynamic Parameters for the Interaction of Amoxicillin and Ampicillin with Magnesium in NaCl Aqueous Solution, at Different Ionic Strengths and Temperatures
(2017) *Journal of Chemical and Engineering Data*, 62 (3), pp. 1018-1027.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85015923534&doi=10.1021%2facs.jced.6b00849&partnerID=40&md5=7652fe868b5bdf55ff505e96e5be0d>
DOI: 10.1021/acs.jced.6b00849

Cardiano, P., Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Giuffrè, O., Sammartano, S., Vianelli, G. Potentiometric, UV and ¹H NMR study on the interaction of penicillin derivatives with Zn(II) in aqueous solution

(2017) *Biophysical Chemistry*, 223, pp. 1-10.

[https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85011831866&doi=10.1016%2fj.bpc.2017.01.002&partnerID=40&md5=f2569deb9d92c31d6e8bf8649f48963e)

[85011831866&doi=10.1016%2fj.bpc.2017.01.002&partnerID=40&md5=f2569deb9d92c31d6e8bf8649f48963e](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85011831866&doi=10.1016%2fj.bpc.2017.01.002&partnerID=40&md5=f2569deb9d92c31d6e8bf8649f48963e)

DOI: 10.1016/j.bpc.2017.01.002

Cardiano, P., Crea, F., Foti, C., Giuffrè, O., Sammartano, S.

Potentiometric, UV and ¹H NMR study on the interaction of Cu²⁺ with ampicillin and amoxicillin in aqueous solution

(2017) *Biophysical Chemistry*, 224, pp. 59-66.

[https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85017428233&doi=10.1016%2fj.bpc.2017.04.001&partnerID=40&md5=029bf923222f1f25453c92c07b21fbf9)

[85017428233&doi=10.1016%2fj.bpc.2017.04.001&partnerID=40&md5=029bf923222f1f25453c92c07b21fbf9](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85017428233&doi=10.1016%2fj.bpc.2017.04.001&partnerID=40&md5=029bf923222f1f25453c92c07b21fbf9)

DOI: 10.1016/j.bpc.2017.04.001

Bretti, C., Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Gattuso, G., Irto, A., Lando, G., Milea, D., Sammartano, S.

Thermodynamic Properties of O-Donor Polyelectrolytes: Determination of the Acid-Base and Complexing Parameters in Different Ionic Media at Different Temperatures

(2017) *Journal of Chemical and Engineering Data*, 62 (9), pp. 2676-2688.

[https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85028752968&doi=10.1021%2facsc.jced.7b00101&partnerID=40&md5=24c57e9417e0cbedde499893ad0bc835)

[85028752968&doi=10.1021%2facsc.jced.7b00101&partnerID=40&md5=24c57e9417e0cbedde499893ad0bc835](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85028752968&doi=10.1021%2facsc.jced.7b00101&partnerID=40&md5=24c57e9417e0cbedde499893ad0bc835)

DOI: 10.1021/acs.jced.7b00101

Rizzo, C., Genovese, G., Morabito, M., Faggio, C., Pagano, M., Spanò, A., Zammuto, V.,

Minicante, S.A., Manghisi, A., Cigala, R.M., Crea, F., Marino, F., Gugliandolo, C.

Potential antibacterial activity of marine macroalgae against pathogens relevant for aquaculture and human health

(2017) *Journal of Pure and Applied Microbiology*, 11 (4), pp. 1695-1706.

[https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85040334558&doi=10.22207%2fJPAM.11.4.07&partnerID=40&md5=6fac9640e76c4e43c04a077b0ec1030a)

[85040334558&doi=10.22207%2fJPAM.11.4.07&partnerID=40&md5=6fac9640e76c4e43c04a077b0ec1030a](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85040334558&doi=10.22207%2fJPAM.11.4.07&partnerID=40&md5=6fac9640e76c4e43c04a077b0ec1030a)

DOI: 10.22207/JPAM.11.4.07

OPEN ACCESS: All Open Access, Gold, Green

Crea, F., De Stefano, C., Milea, D., Sammartano, S.

Phytate-molybdate(vi) interactions in NaCl(aq) at different ionic strengths: Unusual behaviour of the protonated species

(2018) *New Journal of Chemistry*, 42 (10), pp. 7671-7679.

[https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85047097769&doi=10.1039%2fc7nj04651k&partnerID=40&md5=5b94cf320ce5439eb3904d54427d6298)

[85047097769&doi=10.1039%2fc7nj04651k&partnerID=40&md5=5b94cf320ce5439eb3904d54427d6298](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85047097769&doi=10.1039%2fc7nj04651k&partnerID=40&md5=5b94cf320ce5439eb3904d54427d6298)

DOI: 10.1039/c7nj04651k

Irto, A., Cardiano, P., Chand, K., Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Gano, L.,

Sammartano, S., Santos, M.A.

Bifunctional 3-hydroxy-4-pyridinones as effective aluminium chelators: synthesis, solution equilibrium studies and in vivo evaluation
(2018) *Journal of Inorganic Biochemistry*, 186, pp. 116-129.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85048173019&doi=10.1016%2Fj.jinorgbio.2018.05.017&partnerID=40&md5=03f3c79144cc4b6a6b931c6a74b541f9>
DOI: 10.1016/j.jinorgbio.2018.05.017

Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Irto, A., Sammartano, S.
Use of Gantrez Copolymers as Potential Chelating Agent for the Selective Sequestration of Metal Ions. Studies of the Interactions in Aqueous Solution at Different Ionic Strengths and Temperatures
(2018) *Journal of Chemical and Engineering Data*, 63 (11), pp. 4193-4204.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85056406565&doi=10.1021%2Facs.jced.8b00655&partnerID=40&md5=4967703796e79b9091002f0723c79a96>
DOI: 10.1021/acs.jced.8b00655

Cataldo, S., Chiodo, V., Crea, F., Maisano, S., Milea, D., Pettignano, A.
Biochar from byproduct to high value added material – A new adsorbent for toxic metal ions removal from aqueous solutions
(2018) *Journal of Molecular Liquids*, 271, pp. 481-489.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85053061014&doi=10.1016%2Fj.molliq.2018.09.009&partnerID=40&md5=5667bd00fc7ca780af4bb271b12501db>
DOI: 10.1016/j.molliq.2018.09.009

Irto, A., Cardiano, P., Chand, K., Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Gano, L., Gattuso, G., Sammartano, S., Santos, M.A.
New bis-(3-hydroxy-4-pyridinone)-NTA-derivative: Synthesis, binding ability towards Ca²⁺, Cu²⁺, Zn²⁺, Al³⁺, Fe³⁺ and biological assays
(2018) *Journal of Molecular Liquids*, 272, pp. 609-624.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85054159311&doi=10.1016%2Fj.molliq.2018.09.107&partnerID=40&md5=34a757b70a553c0143a36b916de4031d>
DOI: 10.1016/j.molliq.2018.09.107

Cardiano, P., Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Milea, D., Sammartano, S.
Characterization of the thermodynamic properties of some benzenepolycarboxylic acids: Acid-base properties, weak complexes, total and neutral species solubility, solubility products in NaCl_{aq}, (CH₃)₄NCl_{aq} and Synthetic Sea Water (SSW)
(2019) *Fluid Phase Equilibria*, 480, pp. 41-52.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85054799265&doi=10.1016%2Fj.fluid.2018.09.027&partnerID=40&md5=7c9e143eb88341c6a59416332df68e6c>
DOI: 10.1016/j.fluid.2018.09.027

Irto, A., Cardiano, P., Chand, K., Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Gano, L., Gattuso, G., Sammartano, S., Santos, M.A.

A new bis-(3-hydroxy-4-pyridinone)-DTPA-derivative: Synthesis, complexation of di-/tri-valent metal cations and in vivo M³⁺ sequestering ability
(2019) *Journal of Molecular Liquids*, 281, pp. 280-294.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85061961219&doi=10.1016%2Fj.molliq.2019.02.042&partnerID=40&md5=25f5f6997c320f876e5dc5175c2d6666>
DOI: 10.1016/j.molliq.2019.02.042

Irto, A., Cardiano, P., Cataldo, S., Chand, K., Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Gattuso, G., Muratore, N., Pettignano, A., Sammartano, S., Santos, M.A.
Speciation studies of bifunctional 3-hydroxy-4-pyridinone ligands in the presence of Zn²⁺ at different ionic strengths and temperatures
(2019) *Molecules*, 24 (22), art. no. molecules24224084, .
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85075008149&doi=10.3390%2fmolecules24224084&partnerID=40&md5=42580f4628a3ecd8daf2e68f13557bcd>
DOI: 10.3390/molecules24224084
OPEN ACCESS: All Open Access, Gold, Green

Crea, F., de Stefano, C., Irto, A., Lando, G., Materazzi, S., Milea, D., Pettignano, A., Sammartano, S.
Understanding the solution behavior of epinephrine in the presence of toxic cations: A thermodynamic investigation in different experimental conditions
(2020) *Molecules*, 25 (3), art. no. 511, .
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85078688341&doi=10.3390%2fmolecules25030511&partnerID=40&md5=f707d6e8aab7781241c95b0fa64785b0>
DOI: 10.3390/molecules25030511
OPEN ACCESS: All Open Access, Gold, Green

Crea, F., Pettignano, A.
Special issue “chemical speciation of organic and inorganic components of environmental and biological interest in natural fluids: Behaviour, interaction and sequestration”
(2020) *Molecules*, 25 (4), art. no. 826, .
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85079656636&doi=10.3390%2fmolecules25040826&partnerID=40&md5=9fb78a2b1666995b8308ebb555423b66>
DOI: 10.3390/molecules25040826
OPEN ACCESS: All Open Access, Gold, Green

Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Irto, A., Milea, D., Sammartano, S.
Thermodynamic Behavior of Polyalcohols and Speciation Studies in the Presence of Divalent Metal Cations
(2020) *Journal of Chemical and Engineering Data*, 65 (5), pp. 2805-2812.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85087981067&doi=10.1021%2Facs.jced.0c00120&partnerID=40&md5=170fc86b951ff7a06b84c505f82a69ca>
DOI: 10.1021/acs.jced.0c00120
OPEN ACCESS: All Open Access, Hybrid Gold

Arena, K., Brancato, G., Cacciola, F., Crea, F., Cataldo, S., De Stefano, C., Gama, S., Lando, G., Milea, D., Mondello, L., Pettignano, A., Plass, W., Sammartano, S.
8-hydroxyquinoline-2-carboxylic acid as possible molybdophore: A multi-technique approach to define its chemical speciation, coordination and sequestering ability in aqueous solution (2020) *Biomolecules*, 10 (6), art. no. 930, pp. 1-21.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85086646090&doi=10.3390%2fbiom10060930&partnerID=40&md5=90370535f92f0496b851d80725566125>
DOI: 10.3390/biom10060930
OPEN ACCESS: All Open Access, Gold, Green

Cernaro, V., Loddo, S., Macaione, V., Ferlazzo, V.T., Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Genovese, A.R.R., Gembillo, G., Bolignano, D., Santoro, D., Vita, R., Buemi, M., Benvenga, S.
RAS inhibition modulates kynurenine levels in a CKD population with and without type 2 diabetes mellitus (2020) *International Urology and Nephrology*, 52 (6), pp. 1125-1133.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85083671312&doi=10.1007%2fs11255-020-02469-z&partnerID=40&md5=6e41be641910912a80ca2a3fd83a8af8>
DOI: 10.1007/s11255-020-02469-z

Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Irto, A., Sammartano, S.
Nature as Resource. Thermodynamic characterization of natural and synthetic polymers and their sequestering ability towards some bivalent metal cations (2020) *Journal of Chemical Thermodynamics*, 150, art. no. 106205, .
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85086719859&doi=10.1016%2fj.jct.2020.106205&partnerID=40&md5=36b4fdf54fcc32bf77ad64c0649c636b>
DOI: 10.1016/j.jct.2020.106205

Irto, A., Cardiano, P., Chand, K., Cigala, R.M., Crea, F., De Stefano, C., Gattuso, G., Sammartano, S., Santos, M.A.
Complexation of environmentally and biologically relevant metals with bifunctional 3-hydroxy-4-pyridinones (2020) *Journal of Molecular Liquids*, 319, art. no. 114349, .
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85091674594&doi=10.1016%2fj.molliq.2020.114349&partnerID=40&md5=9a85e4e8fc542f01a3100d5a78257082>
DOI: 10.1016/j.molliq.2020.114349

Cataldo, S., Crea, F., Massaro, M., Milea, D., Pettignano, A., Riela, S.
Functionalized Halloysite Nanotubes For Enhanced Removal Of Hg²⁺ Ions From Aqueous Solutions (2021) *Clays and Clay Minerals*, .
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85105336483&doi=10.1007%2fs42860-021-00112-1&partnerID=40&md5=9460312619494551750e852213604eba>
DOI: 10.1007/s42860-021-00112-1
OPEN ACCESS: All Open Access, Hybrid Gold

Spoto S.E., Somma R. And Crea F.
Using A Forensic - Based Learning Approach To Teach Geochemistry.
(2021) Aapp | Atti Della Accademia Peloritana Dei Pericolanti. Classe Di Scienze Fisiche,
Matematiche E Naturali
Issn 1825-1242 Vol. 98, No. S1, A1. Doi: [10.1478/Aapp.98s1a1](https://doi.org/10.1478/Aapp.98s1a1)