

Nom et Prénom : Mohamed EL GUENDOUZI e-mail : elguendouzi@yahoo.fr GSM : 0664-24-00-61	
Grade : PES C, Professeur de l'enseignement supérieur C Etablissement : Université Hassan II-Casablanca Faculté des Sciences Ben M'Sik-Casablanca Spécialité : Chimie- Physique	

SOMMAIRE:

Publications	76
Encadrements	11
	56
Communication, Symposium, Conférence	>60
Reviewer International	>80
Expertise: Symposium/ Congrès /Journée	>30
Brevet	1
Projets financiers	5

I- PUBLICATIONS .

- PUBLICATIONS INDEXEES (I.F) .

1. **M. EL Guendouzi, A. Benbiyi.** Study of Di-Hydrogen (Na; K or NH₄) Orthophosphates in aqueous solutions at temperatures from 298.15 K to 353.15 K. *Fluid Phase Equilibria* 408 (2016) 223-231.
2. **J. Faridi, M. EL Guendouzi.** Study ion-pairing and thermodynamic properties of Sodium Fluoride in aqueous solutions at temperatures from 298.15K to 353.15K. *Journal of Solution Chemistry* 44 (2015) 2194–2207.
3. **M. EL Guendouzi, M. Alaoui Aboufaris.** Comparative Study of Sodium Phosphate and Sodium Sulfate in Aqueous Solutions at (298.15 to 353.15) K. *Journal of Chemical and Engineering Data* 60 (2015) 2308–2319.
4. **M. EL Guendouzi, A. Rifai, M. Skafi.** Properties of fluoride in wet phosphoric acid processes: Fluorosilicic acid in an aqueous solution of H₂SiF₆–H₂O at temperatures ranging from 298.15 K to 353.15 K. *Fluid Phase Equilibria* 396 (2015) 43-49.
5. **L. Khamar, M. EL Guendouzi, M. Amalhay, M. Aboufaris El alaoui, A. Rifai, J. Faridi, M. Azaroual.** Evolution of soluble impurities concentrations in industrial phosphoric acid during the operations of desupersaturation. *Procedia Engineering* 83 (2014) 243–249.
6. **M. EL Guendouzi, A. Benbiyi.** Thermodynamic Properties of Binary Aqueous Solutions of Orthophosphate Salts, Sodium, Potassium and Ammonium at T= 298.15 K. *Fluid Phase Equilibria* 369 (2014) 68-85.
7. **J. Faridi, M. EL Guendouzi.** Solubility of potassium fluoride in aqueous solution at different temperatures 298.15K–353.15K. *MATEC Web of Conferences* 5, 04002 (2013) DOI:10.1051/matecconf/20130504002.
8. **M. Skafi, M. EL Guendouzi.** Solubility of Malladrite Na₂SiF₆ and K₂SiF₆ in aqueous solutions. *MATEC Web of Conferences* 5, 04003 (2013)DOI:10.1051/matecconf/ 20130504003
9. **M. Azaroual, C. Kervevan, A. Lassin, L. André, M. Amalhay, L. Khamar, M. EL Guendouzi.** Thermo-kinetic and Physico-Chemical Modeling of Processes Generating Scaling Problems in Phosphoric Acid and Fertilizers Production Industries. *Procedia Engineering* 46 (2012) 68 –75.

- 10.** M. EL Guendouzi, R. Azougen. Thermodynamic Properties of Quaternary Aqueous Solutions of Chlorides Charge-type 1-1/1-1/2-1: $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaCl} + \text{YCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ with $\text{Y} \equiv \text{Mg}^{2+}$, Ca^{2+} , and Ba^{2+} . *Journal of Solution Chemistry* 39 (2010) 603-621.
- 11.** R. Azougen, M. EL Guendouzi, A. Rifai, J. Faridi. Water activities, activity coefficients and solubility in the binary and ternary aqueous solutions $\text{LiCl} + \text{YCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ with $\text{Y} \equiv \text{Mg}^{2+}$; Ca^{2+} ; or Ba^{2+} . *Calphad: Computer Coupling of Phase Diagrams and Thermochemistry* 34 (2010) 36-44.
- 12.** M. EL Guendouzi, R. Azougen. Thermodynamic properties on quaternary aqueous solutions of chlorides charge-type 1-1/2-1/2-1: $\text{XCl} + \text{MgCl}_2 + \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ with ($\text{X} \equiv \text{Na}^+$; NH_4^+). *Fluid Phase Equilibria* 287 (2009) 70-77.
- 13.** R. Azougen, M. EL Guendouzi. Thermodynamic properties on quaternary aqueous solutions of chlorides charge-type 1-1/1-1/1-1, with (Na^+ ; K^+ ; Li^+ ; NH_4^+). *Journal of Chemical and Engineering Data* 54 (2009) 2855-2865.
- 14.** M. EL Guendouzi, A. Errougui. Solubility in the ternary aqueous systems containing M , Cl^- , NO_3^- , and SO_4^{2-} with $\text{M} = \text{NH}_4^+$, Li^+ , or Mg^{2+} at $T = 298.15$ K. *Journal of Chemical and Engineering Data* 54 (2009) 376-381.
- 15.** A. Errougui, M. EL Guendouzi. Thermodynamic properties of ternary aqueous solutions of $\{\text{Li}/\text{Cl}/\text{NO}_3/\text{SO}_4\}$ (aq) mixtures at $T = 298.15$ K. *Fluid Phase Equilibria* 266 (2008) 76-83.
- 16.** M. EL Guendouzi, M. Marouani. Water activities, osmotic and activity coefficients and some correlation of aqueous mixtures of alkaline-earth and ammonium nitrates, $\text{NH}_4\text{NO}_3 \cdot \text{Y}(\text{NO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ with $\text{y} \equiv \text{Ba}^{2+}$, Mg^{2+} and Ca^{2+} at $T = 25^\circ\text{C}$. *Journal of Solution Chemistry* 36 (2007) 1601-1618.
- 17.** M. EL Guendouzi, A. Errougui. Thermodynamic properties of ternary aqueous solutions with the common magnesium cation $\{\text{Mg}/\text{Cl}/\text{NO}_3/\text{SO}_4\}$ (aq) at $T = 298.15$ K. *Journal of Chemical and Engineering Data* 52 (2007) 2188-2194.
- 18.** M. EL Guendouzi, R. Azougen. Thermodynamic properties of aqueous mixed ternaries $\{y \text{NH}_4\text{Cl} + (1-y)\text{BaCl}_2\}$ (aq) and $y \text{NH}_4\text{Cl} + (1-y) \text{CaCl}_2$ (aq) at 298.15 K. *Calphad: Computer Coupling of Phase Diagrams and Thermochemistry* 31 (2007) 201-208.
- 19.** M. EL Guendouzi, R. Azougen. Thermodynamic properties of the ternary system $\{y \text{NH}_4\text{Cl} + (1-y) \text{MgCl}_2\}$ (aq) at 298.15 K *Fluid Phase Equilibria* 253 (2007) 81-87.
- 20.** A. Errougui, M. EL Guendouzi. Thermodynamic properties of ternary aqueous mixtures of $\{y\text{MgCl}_2 + (1-y)\text{Mg}(\text{NO}_3)_2\}$ (aq) at $T = 298.15$ K. *Calphad: Computer Coupling of Phase Diagrams and Thermochemistry* 30 (2006) 260-265.
- 21.** M. EL Guendouzi, A. Errougui. Water activity and activity coefficients of the mixed electrolytes $\{y\text{NH}_4\text{Cl} + (1-y)\text{NH}_4\text{NO}_3\}$ (aq) at 298.15 K. *Fluid Phase Equilibria* 236 (2005) 205-211.
- 22.** M. EL Guendouzi, R. Azougen, A. Benbiyi. Thermodynamic properties of the mixed electrolyte systems $\{y\text{MgCl}_2 + (1-y)\text{NaCl}\}$ (aq) and $\{y\text{MgCl}_2 + (1-y)\text{CaCl}_2\}$ (aq) at 298.15 K. *Calphad: Computer Coupling of Phase Diagrams and Thermochemistry* 29 (2005) 114-124.
- 23.** M. EL Guendouzi, M. Marouani, Thermodynamic properties of aqueous mixed electrolyte $\{y\text{NH}_4\text{NO}_3 + (1-y)\text{NaNO}_3\}$ (aq) at $T = 298.15$ K. *Journal of Chemical and Engineering Data* 50 (2005) 334-339.
- 24.** M. EL Guendouzi, A. Errougui. Thermodynamic properties of the system $\text{NH}_4\text{NO}_3 + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ at 298.15 K. *Fluid Phase Equilibria* 230 (2005) 29-35.
- 25.** M. EL Guendouzi, A. Benbiyi, R. Azougen, A., Dinane. Thermodynamic properties of two ternary systems $\{y\text{CsCl} + (1-y)\text{LiCl}\}$ (aq) and $\{y\text{CsCl} + (1-y)\text{NaCl}\}$ (aq) at temperature 298.15 K. *Calphad: Computer Coupling of Phase Diagrams and Thermochemistry* 28 (2004), 435-444 .
- 26.** M. Marouani, M. EL Guendouzi. Determination of water activities, osmotic and activity coefficients of the system $\text{NH}_4\text{NO}_3 \cdot \text{LiNO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ at the temperature 298.15 K. *Calphad: Computer Coupling of Phase Diagrams and Thermochemistry* 28 (2004), 321-327.

- 27.** M. EL Guendouzi, R. Azougen, A. Benbiyi, A. Dinane, Thermodynamic properties of the system $\{y\text{NH}_4\text{Cl} + (1-y)\text{CsCl}\}$ (aq) at temperature 298.15 K. *Calphad: Computer Coupling of Phase Diagrams and Thermochemistry* 28 (2004) 329-336.
- 28.** M. EL Guendouzi, R. Azougen, A. Dinane, A. Benbiyi. Hygrometric determination of the water activities of the aqueous solutions of the mixed electrolyte $\text{NaCl}-\text{CaCl}_2-\text{H}_2\text{O}$ at 25°C. *Journal of Solution Chemistry* 33 (2004) 941-955.
- 29.** M. EL Guendouzi, A. Benbiyi, A. Dinane, R. Azougen. Thermodynamic properties of multicomponent $\text{NaCl}-\text{LiCl}-\text{H}_2\text{O}$ aqueous solutions at temperature 298.15 K. *Calphad: Computer Coupling of Phase Diagrams and Thermochemistry* 28 (2004) 97-103.
- 30.** M. EL Guendouzi, A. Errougui. Thermodynamic properties of the mixed electrolytes $\{(y)\text{NH}_4\text{Cl} + (1-y)(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4\}$ (aq) at the temperature 298.15K. *Journal of Chemical and Engineering Data* 49 (2004) 186-191.
- 31.** M. EL Guendouzi, M., Marouani. Thermodynamic properties of the system $\text{NH}_4\text{NO}_3-\text{KNO}_3-\text{H}_2\text{O}$ at 298.15 K. *Fluid Phase Equilibria* 216 (2004) 229-233.
- 32.** M. EL Guendouzi, A. Benbiyi, A. Dinane, R. Azougen. Determination of water activities and osmotic and activity coefficients of the system $\text{NaCl}-\text{BaCl}_2-\text{H}_2\text{O}$ at 298.15 K. *Calphad: Computer Coupling of Phase Diagrams and Thermochemistry* 27 (2003) 375-381.
- 33.** M. EL Guendouzi, R. Azougen, A. Mounir, A. Benbiyi. Water activities, osmotic and activity coefficients of the system $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4-\text{K}_2\text{SO}_4-\text{H}_2\text{O}$ at the temperature 298.15 K. *Calphad: Computer Coupling of Phase Diagrams and Thermochemistry* 27 (2003) 409-414.
- 34.** M. EL Guendouzi, A. Benbiyi, R. Azougen, A. Mounir, A. Dinane, Erratum: Hygrometric determination of water activities and osmotic and activity coefficients of $\text{NH}_4\text{-KCl}-\text{H}_2\text{O}$ at 25°C. *Journal of Solution Chemistry* 32 (2003) 929-930.
- 35.** M. EL Guendouzi, M. Marouani. Water Activities and Osmotic and Activity Coefficients of Aqueous Solutions of Nitrates at 25°C by the Hygrometric Method. *Journal of Solution Chemistry* 32 (2003) 535-546.
- 36.** M. EL Guendouzi, A. Benbiyi, A. Dinane, R. Azougen. The thermodynamic study of the system $\text{LiCl}-\text{KCl}-\text{H}_2\text{O}$ at the temperature 298.15 K. *Calphad: Computer Coupling of Phase Diagrams and Thermochemistry* 27 (2003) 213-219.
- 37.** M. EL Guendouzi, A. Mounir, A. Dinane. Thermodynamic properties of aqueous mixtures of magnesium and ammonium sulfates. *Journal of Chemical and Engineering Data* 48 (2003) 529-534.
- 38.** M. EL Guendouzi, A. Mounir, A. Dinane. Water activity, osmotic and activity coefficients of aqueous solutions of Li_2SO_4 , Na_2SO_4 , K_2SO_4 , $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$, MgSO_4 , MnSO_4 , NiSO_4 , CuSO_4 , and ZnSO_4 at $T = 298.15$ K. *Journal of Chemical Thermodynamics* 35 (2003) 209-220.
- 39.** M. EL Guendouzi, A. Dinane, A. Mounir. Hygrometric determination of water activities and osmotic and activity coefficients of $\text{NH}_4\text{Cl}-\text{LiCl}-\text{H}_2\text{O}$ at 25°C. *Journal of Solution Chemistry* 31 (2002) 119-129.
- 40.** A. Mounir, M. EL Guendouzi, A. Dinane. Hygrometric determination of water activities, osmotic and activity coefficients, and excess Gibbs energy of the system $\text{MgSO}_4-\text{K}_2\text{SO}_4-\text{H}_2\text{O}$. *Journal of Solution Chemistry* 31 (2002) 793-799.
- 41.** M. EL Guendouzi, A. Mounir, A. Dinane. Thermodynamic properties of the system $\text{MgSO}_4-\text{MnSO}_4-\text{H}_2\text{O}$ at 298.15 K. *Fluid Phase Equilibria* 202 (2002) 221-231.
- 42.** A. Mounir, M. EL Guendouzi, A. Dinane. Thermodynamic properties of $\{(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4\text{(aq)} + \text{Li}_2\text{SO}_4\text{(aq)}\}$ and $\{(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4\text{(aq)} + \text{Na}_2\text{SO}_4\text{(aq)}\}$ at a temperature of 298.15 K. *Journal of Chemical Thermodynamics* 34 (2002) 1329-1339.
- 43.** A. Mounir, M. EL Guendouzi, A. Dinane, Hygrometric determination of the thermodynamic properties of the system $\text{MgSO}_4-\text{Na}_2\text{SO}_4-\text{H}_2\text{O}$ at 298.15 K. *Fluid Phase Equilibria* 201 (2002) 233-244.

- 44.** A. Dinane, M. EL Guendouzi, A. Mounir, Hygrometric determination of the water activities and the osmotic and activity coefficients of (ammonium chloride + sodium chloride + water) at T = 298.15 K. *Journal of Chemical Thermodynamics* 34 (2002) 783-793.
- 45.** A. Dinane, M. EL Guendouzi, A. Mounir. Hygrometric determination of water activities, osmotic and activity coefficients of (NaCl+KCl)(aq) at T=298.15 K. *Journal of Chemical Thermodynamics* 34 (2002) 423-441.
- 46.** M. EL Guendouzi, A. Dinane, A. Mounir. Water activities, osmotic and activity coefficients in aqueous chloride solutions at T=298.15 K by the hygrometric method. *Journal of Chemical Thermodynamics* 33 (2001) 1059-1072.
- 47.** B. Gillot, M. EL Guendouzi, M. Laarj. Particle size effects on the oxidation-reduction behavior of Mn₃O₄ hausmannite. *Materials Chemistry and Physics* 70 (2001) 54-60.
- 48.** M. EL Guendouzi, A. Dinane. Determination of water activities, osmotic and activity coefficients in aqueous solutions using the hygrometric method. *Journal of Chemical Thermodynamics* 32 (2000) 297-310.
- 49.** B. Gillot, M. EL Guendouzi. Effect of the Preparation Method on the Oxidation-Reduction Mechanism and the Cation Distribution of Mn-Zn Ferrites. *Journal of Solid State Chemistry* 106 (1993) 443-450.
- 50.** B. Gillot, M. EL Guendouzi, P. Perriat. Electrical conductivity of zinc ferrites near stoichiometry and manganese-zinc ferrites under vacuum or in the presence of oxygen. *Journal of Materials Science* 26 (1991) 4808-4812.
- 51.** M. EL Guendouzi, K. Sbai, P. Perriat, B. Gillot. Oxidation mechanism of manganese-zinc ferrites in relation with cationic distribution below 700°C. *Materials Chemistry and Physics* 25 (1990) 429-436.
- 52.** B. Gillot, M. EL Guendouzi. Influence of oxygen pressure on oxidation-reduction phenomena observed with submicrometre-sized manganese-substituted magnetites. *Thermochimica Acta* 162 (1990) 265-275.
- 53.** B. Gillot, M. EL Guendouzi, M. Kharroubi, P. Tailhades, R. Metz, A. Rousset. Phase transformation-related kinetic in the oxidation of a manganese mixed oxide with a spinel structure. *Materials Chemistry and Physics* 24 (1989) 199-208.
- 54.** M. Laarj, I. Pignone, M. EL Guendouzi, P. Tailhades, A., Rousset, B. Gillot, Quantitative analysis by derivative thermogravimetry of oxidizable cations for finely-divided manganese substituted magnetites *Thermochimica Acta* 152 (1989) 187-195.
- 55.** B. Gillot, M. EL Guendouzi, M. Laarj, P. Tailhades, A. Rousset. Study by thermogravimetry, electrical conductivity and IR spectrometry of the phase transition for manganese cation deficient spinels. *Journal of Materials Science* 23 (1988) 3342-3347.
- 56.** B. Gillot, M. EL Guendouzi, P. Tailhades, M. Laarj, I. Pingnone, A. Rousset. Analyse quantitative par thermogravimétrie différentielle d'ions fer et manganèse dans des oxydes spinelles de taille submicronique. *Comptes Rendus de l'Academie des Sciences, Paris, Serie II*, 304(1987) II, 18, 1103.
- 57.** B. Gillot, M. EL Guendouzi, A. Rousset. Reduction-reoxidation behavior of manganese cation-deficient spinels. *Journal of Solid State Chemistry* 68 (1987) 285-291.
- 58.** B. Gillot, M. EL Guendouzi, A. Rousset, P .Tailhades. Electrical conductivity study of oxidation process in manganese-substituted magnetites. *Journal of Materials Science* 21 (1986) 2926-2932.
- 59.** B. Gillot; M. EL Guendouzi, P. Tailhades, A. Rousset. Oxidation mechanism of manganese-substituted magnetite. *Reactivity of Solids* 1 (1986) 139-152.
- 60.** M. EL Guendouzi, B. Gillot. Etude par spectrométrie d'absorption Infra-Rouge du comportement en présence d'oxygène des magnétites substituées au manganèse. *Materials chemistry and physics*, 13(1985) 179-195.
- 61.** M. EL Guendouzi, P. Tailhades, A. Rousset, B. Gillot. Influence de la pression d'oxygène sur les phénomènes d'oxydo- réduction observes avec les magnétites finement divisées substituées au manganèse. *Comptes Rendus de l'Académie des Sciences, Paris, Série II* 300 (1985) 389-392.

62. P.Tailhades, M. El Guendouzi, A. Rousset, B. Gillot. Le comportement des ions manganisme lors de l'oxydation de magnétites finement divisées. *Comptes Rendus de l'Académie des Sciences, Paris, Série II*, 299(1984) II, 13.

- **PUBLICATIONS NON-INDEXEES.**

- 63.** J. Faridi, M. EL Guendouzi. Impact de fluorure d'hydrogène dans divers processus industriels et environnementaux. *Proceedings G-Environ-5*, 3 (2013).
- 64.** S. M.Abuafaris El Alaoui, M. EL Guendouzi. Impact des solutions sulfatées sur l'environnement. *Proceedings G-Environ-5*, 3 (2013).
- 65.** L. Khamar, M. ELGuendouzi, M. Amalhay. Principales impuretés issues des eaux de lavage des installations de fabrication d'acide phosphorique. *Proceedings G-Environ-5*, 3 (2013).
- 66.** A. Rifai, M. EL Guendouzi. Aspect environnemental d'acide sulfurique H_2SO_4 : Etude thermodynamique et spectroscopique. *Proceedings G-Environ-5*, 3 (2013).
- 67.** K. El Bahaoui, M. El Guendouzi. Contribution study of carbonate system in the ocean. Solubility of CO_2 , greenhouse gas emissions. *Proceedings GEPROC4*, 2 (2010) 129-136.
- 68.** J. Faridi, M. El Guendouzi. Fluorohydric acid: hygrometric property and environmental Impact. *Proceedings GEPROC4*, 2 (2010) 137-142.
- 69.** A. Rifai, M. EL Guendouzi. Agricultural chemicals measurement of relative humidity of phosphoric acid, *Proceedings GEPROC4*, 2 (2010) 143-147.
- 70.** M. Azaroual, C. Kervevan, A. Lassin, L. André, M. Amalhay, M. El Guendouzi. Modelling and analysis of the thermodynamic conditions of mineral fouling in the wet-process phosphoric acid production $25 < T < 100$ °C. *Proceedings COVAPHOS3*, 5 (2009) 112-124.
- 71.** A. Rifai, M. El Guendouzi, M. Amalhay, M. Azaroual. Thermodynamic properties of aqueous fluorosilicate acid H_2SiF_6 (aq) at 298.15 K and 333.15 K. *Proceedings COVAPHOS3*, 5 (2009) 125-129.
- 72.** A. Benbiyi, J. Faridi, M. El Guendouzi, M. Amalhay, M. Azaroual. Thermodynamic properties of the aqueous binary and ternary systems of phosphates $CaHPO_4 \cdot H_2O$ and $H_3PO_4 \cdot CaHPO_4 \cdot H_2O$ at 298.15 K. *Proceedings COVAPHOS3*, 5 (2009) 130-134.
- 73.** L. Khamar, M. El Guendouzi, M. Amalhay, M. Azaroual. Approche expérimentale d'étude des encrassements au niveau des installations de production d'acide phosphorique. *Proceedings COVAPHOS3*, 5 (2009) 135-141.
- 74.** M. Abuafaris El Alaoui, M. El Guendouzi,M. Amalhay, M. Azaroual. Thermodynamic properties of the aqueous binary and ternary systems of phosphates $MgHPO_4 \cdot H_2O$ and $H_3PO_4 \cdot MgHPO_4 \cdot H_2O$ at 298.15 K. *Proceedings COVAPHOS3*, 5 (2009) 142-146.
- 75.** A. Benbiyi, M. ELGuendouzi. Thermodynamic Properties of the System $(NH_4)_3PO_4 \cdot 3H_2O(AQ)$ at Temperature 298.15 K. *Proceedings of COVAPHOS 1*, (2006) 228-236, Dépôt légal 2006 (ISBN 9945-8734-0-6).
- 76.** R. Azougen, M. EL Guendouzi. Water Activity,Osmotic and Activitycoefficients of the System $K_3PO_4 \cdot H_2O$ at Temperature 298.15 K. *Proceedings of COVAPHOS 1*, (2006) 237-243, Dépôt légal (ISBN 9945-8734-0-6).

II- ENCADREMENTS

THESES ENCADREES

1. Thèse de Doctorat (Ph.D): Mourad Skafi 17-10-2015.

Propriétés et modélisation thermodynamiques des hexafluorosilicates (Na, K et NH₄) en milieu aqueux : Problème d'encrassement rencontré lors de la production industrielle d'acide phosphorique par voie humide à la température T=353.15 K.

2. Thèse de Doctorat (Ph.D): Ahmed Rifai 06-06-2015.

Etude thermodynamique et apport de spectroscopie Raman des acides: Phosphorique H₃PO₄, Sulfurique H₂SO₄, Fluorosilicate H₂SiF₆ et leurs mélanges à différentes températures 298K-353K.

3. Thèse de Doctorat (Ph.D): Mohammed Aboufaris El Alaoui Sidi 16-05-2015.

Etude de propriétés physico-chimiques des solutions binaires et ternaires aqueuses des orthophosphates et des sulfates à différentes températures 298k-353K.

4. Thèse de Doctorat (Ph.D): Jamal Faridi 27-12-2013.

Etude thermodynamique des solutions aqueuses binaires des fluorures XF (X=H; Na; K), leurs mélanges ternaires et poly-électrolytiques à différentes températures 298K-353K.

5. Thèse de Doctorat (Ph.D): Asmaa Benbeyi 12-10-2013.

Etude de Propriétés Physico-Chimiques des Solutions Aqueuses des Sels Orthophosphatés (Na, K, NH₄) et d'Acide Phosphorique à Différentes Températures 298-353K

6. Thèse de Doctorat (Ph.D): Khamar Lhachmi, 07-10-2013.

Etude expérimentale et modélisation thermodynamique des risques d'encrassement et de formation des dépôts solides dans les installations de production d'acide phosphorique industriel.

7. Thèse de Doctorat (Ph.D): Rachid Azougen, 26-12-2009.

Etude thermodynamique des solutions aqueuses ternaires et quaternaires d'électrolytes de type chlorures d'alcalins (Na⁺, Li⁺, K⁺, Cs⁺), d'Ammonium (NH₄⁺) et d'Alcalino-terreux (Mg²⁺, Ca²⁺, Ba²⁺) à la température de 298.15 K.

8. Thèse de Doctorat (Ph.D): Abdelkebir Errougui, 01-06-2007.

Etude thermodynamique des solutions ternaires aqueuses d'électrolytes de type Chlorure, Nitrate et Sulfate en présence du cation commun {M/Cl⁻/NO₃⁻/SO₄²⁻} avec M=NH₄⁺,Li⁺ où Mg²⁺

9. Thèse de Doctorat (Ph.D): Mohamed Marouani . 15-05- 2005.

Etude de propriétés physico-chimiques des solutions binaires et ternaires aqueuses d'électrolytes de types Nitrates Uni-Univalents XNO₃ avec X : Li⁺, Na⁺, K⁺, NH₄⁺ et Di-Univalents Y(NO₃)₂ avec Y : Ba²⁺, Ca²⁺ et Mg²⁺.

10. Thèse de Doctorat (Ph.D): Abdelfetah Mounir, 23- 03 – 2001.

Etude de Propriétés Physico-Chimiques des Solutions Binaires et Ternaires Aqueuses d'Electrolytes de Type Sulfates Uni-divalents X₂SO₄ avec X = Li⁺, Na⁺, K⁺, NH₄⁺ et Di-divalents YSO₄ avec Y²⁺ = Mg²⁺, Mn²⁺, Ni²⁺, Cu²⁺, Zn²⁺.

11. Thèse d'Etat (Ph.D): Abderrahim Dinane, 25 -11 -2000.

Etude de Propriétés Physico-Chimiques des Solutions Binaires et Ternaires Aqueuses d'Electrolytes de Type Chlorures d'alcalins et d'Alcalino-terreux.

CEA, DESA, MASTER : 56

- C.E.A, Chimie Appliquée	2
- D.E.S.A Chimie Appliquée à la Valorisation des Ressources Naturelles et à la Protection de l'Environnement:	6
- MASTER, Valorisation des Ressources Naturelles et Protection de l'environnement:	22
- MASTER, Valorisation des Ressources Naturelles, Procédés Chimiques et Développement Durable :	26

III- COMMUNICATION, SYMPOSIUM, CONFERENCE : > 60

IV- REVIEWER INTERNATIONAL:> 80

- CALPHAD, Computer Coupling of Phase Diagrams and Thermochemistry
- Journal of Chemical and Engineering Data: JCED
- Industrial & Engineering Chemistry Research
- Chemical Engineering Research and Design: CHERD.
- Fluid Phase Equilibria, F.P.E
- Journal of chemical Thermodynamics, J.C.T
- Journal of Solution Chemistry.
- Carbohydrate Research: CAR
- Journal of Molecular Liquids.
- Computers & Geosciences

V- PROJETS : 5

1. Unité de Recherche Associée Au CNRST,
Laboratoire de Chimie Physique associé au CNRST – URAC17, 2010-2016.
2. Contrat OCP- Convention Ref Cr/Rc-125/04 :
3. Niche d'excellence Projet NE-Fac. Scien.Ben Msik 2009, N1 : Matériaux -Valorisation
4. Niche d'excellence Projet NE-Fac.Scie.BM 2009, N6 Energie renouvelables-Ressources naturelles
5. Niche d'excellence-Université 2010 « Energies Renouvelables – Ressource Naturelles »

VI- BREVET : 1

1. M. EL Guendouzi, A. Rifai, J. Faridi. *Brevet, Cl. Internationale G01N 19/10, N° MA 34777 B1 Morocco, 2014.*

VII- RESPONSABILITE

- Directeur du Laboratoire de Chimie-Physique 1995-2015.
 - Coordonateur du groupement ERNAM des Laboratoires associés au CNRST « URAC17 » 2012-2016.
 - Chef du département de chimie 1997-1999.
- *-Responsable de la formation : « C.E.A Chimie Appliquée 1995-1997 »
- Responsable de la formation : UFR DESA, 2001-2005 « Chimie Appliquée à la Valorisation des Ressources Naturelles et Protection de l'Environnement »
 - Responsable UFR « Formation et Doctorat » 2003-2013, Chimie Appliquée à la Valorisation des Ressources Naturelles et Protection de l'Environnement
 - Coordonateur Master Chimie Appliquée à la Valorisation des Ressources Naturelles et Protection de l'Environnement 2006-2010.
 - Coordonateur Master « Valorisation des ressources naturelles, procédés chimiques et développement durable, 2010-2018.