

UNIVERSITE NATIONALE DE HANOI  
UNIVERSITE DES SCIENCES NATURELLES

---

Faculté de Chimie  
Filière Francophone de Chimie

*Tran Thi My Linh*  
Docteur en chimie

TRAVAUX PRATIQUES  
DE  
CHIMIE ANALYTIQUE QUANTITATIVE

NHÀ XUẤT BẢN ĐẠI HỌC QUỐC GIA HÀ NỘI

	IA	IIA	IIIA	IVA	VIA	VIIA	VIIIA
1	<b>H 1</b> 1.00794 Hydrogène	<b>Be 4</b> 90.12182 Béryllium	<b>B 5</b> 10.811 Bore	<b>C 6</b> 12.011 Carbone	<b>N 7</b> 14.00674 Azote	<b>O 8</b> 15.9994 Oxygène	<b>F 9</b> 18.994632 Fluor
2	<b>Li 3</b> 6.941 Lithium	<b>Be 4</b> 90.12182 Béryllium	<b>Al 13</b> 26.981339 Aluminium	<b>Si 14</b> 15.15 Silicium	<b>P 15</b> 30.073762 Phosphore	<b>S 16</b> 32.066 Sulfure	<b>Cl 17</b> 35.4527 Chlore
3	<b>Na 11</b> 22.989768 0.9	<b>Mg 12</b> 24.3050 Sodium	<b>Sc 21</b> 44.953910 Potassium	<b>Ti 22</b> 47.88 Calcium	<b>V 23</b> 50.9415 Scandium	<b>Cr 24</b> 51.9961 Titanium	<b>Mn 25</b> 54.93805 Vanadium
4	<b>K 19</b> 39.0983 0.8	<b>Ca 20</b> 40.078 Magnésium	<b>Fe 26</b> 55.847 Fer	<b>Co 27</b> 56.9332 Manganèse	<b>Ni 28</b> 56.6934 Chrome	<b>Cu 29</b> 63.346 Manganèse	<b>Zn 30</b> 65.39 Zinc
5	<b>Rb 37</b> 85.4678 0.8	<b>Sc 28</b> 88.96585 Rubidium	<b>Nb 41</b> 91.224 Strontium	<b>Tc 43</b> 98.9063 Zirconium	<b>Ru 44</b> 101.57 Niobium	<b>Rh 45</b> 102.9055 Molibdène	<b>Pd 46</b> 106.42 Rhodium
6	<b>Cs 55</b> 132.96543 0.7	<b>La 57</b> 138.9055 Césium	<b>Hf 72</b> 178.49 Baryum	<b>Ta 73</b> 183.85 Tantale	<b>W 74</b> 186.207 Tungstène	<b>Re 75</b> 190.12 Rhénium	<b>Tc 76</b> 192.22 Osmium
7	<b>Fr 87</b> 223.0197 0.7	<b>Ra 88</b> 226.0254 Francium	<b>Hf 72</b> 178.49 Lanthane	<b>Ta 73</b> 183.85 Hafnium	<b>W 74</b> 186.207 Tantale	<b>Re 75</b> 190.12 Tungstène	<b>Tc 76</b> 192.22 Rhénium
					<b>Ir 77</b> 195.08 Platine	<b>Pt 78</b> 196.6654 Or	<b>Au 79</b> 205.59 Mercure
					<b>Hg 80</b> 204.3833 Iridium	<b>Pt 81</b> 207.2 Thallium	<b>Ag 82</b> 208.96937 Pomérum
					<b>Os 83</b> 212.411 Rhodium	<b>Pt 84</b> 212.757 Bismuth	<b>Rh 86</b> 217.60 Urbium
					<b>Pd 84</b> 216.412 Palladium	<b>Bi 83</b> 217.57 Antimoine	<b>Rn 86</b> 220.0176 Radon
					<b>Pt 85</b> 219.862 Platinum	<b>Bi 84</b> 219.862 Tellure	
					<b>Pt 86</b> 220.0176 Urbium	<b>Bi 85</b> 221.2 Iode	
					<b>Pt 87</b> 222.0176 Ununquadium	<b>Bi 86</b> 223.2 Xénon	
					<b>Pt 88</b> 223.2 Ununhexium	<b>Bi 87</b> 224.2 Ununpentium	

Les masses atomiques relatives sont basées sur l'isotope 12 du carbone.  
 Sous des conditions normales, les symboles en caractères gras représentent la phase solide, ceux en gras italiens, la phase liquide, ceux en caractères italiens la phase gazeuse et ceux en caractères droits, les éléments synthétiques.

© copyright 2003 Frathem

	<b>Ce 58</b> 140.015 Cérium	<b>Pr 59</b> 140.0975 Praseodyme	<b>Nd 60</b> 144.24 Néodyme	<b>Pm 61</b> 144.9127 Protactinium	<b>Sm 62</b> 150.36 Prométhium	<b>Gd 63</b> 151.995 Samarium	<b>Dy 66</b> 157.25 Europium	<b>Tb 65</b> 158.92534 Gadolinium	<b>Ho 67</b> 162.50 Terbium	<b>Er 68</b> 164.93032 Holmium	<b>Tm 69</b> 167.26 Thulium	<b>Yb 70</b> 168.93121 Erbium	<b>Lu 71</b> 173.04 Lutécium	
6														
7		<b>Ta 90</b> 231.03568 Thorium	<b>Pa 91</b> 238.0289 Protactinium	<b>U 92</b> 237.082 Uranium	<b>Np 93</b> 244.0642 Neptunium	<b>Pu 94</b> 243.0614 Plutonium	<b>Am 95</b> 247 Americium	<b>Cm 96</b> 247.0703 Curium	<b>Bk 97</b> 251.0796 Berkelium	<b> Cf 98</b> 252.03 Californium	<b>Es 99</b> 253.07951 Eisensteinium	<b>Fm 100</b> 255.03 Fermium	<b>Md 101</b> 256.0106 Mendelevium	<b>Lr 103</b> 260.01053 Lawrencium

## REMERCIEMENTS

*C'est avec mes sincères sentiments que je rédige ces quelques lignes de remerciements.*

*Je tiens en premier lieu à remercier*

*Le Professeur titulaire de la chaire de chimie analytique C. Ducauze de l'Institut National Agronomique Paris - Grignon, France;*

*Le Professeur titulaire en chimie J.L.Vernet de l'Université Toulon et Var, France;*

*Le Président du Cercle des Sciences Analytiques – Eurofins Anne Marie DE KERSABIEC;*

*Le Maître de conférences en chimie minérale C.Legein de l'Université du Maine, France.*

*Leurs précieux conseils qu'ils m'ont apportés ont fortement contribué à la rédaction de ce manuel.*

*Je souhaite remercier le Maître de conférences Hoang Minh Chau du comité de rédaction du Journal d'Analyse de Chimie, Physique et Biologie, qui m'a fait le grand honneur d'être commentateur de ce manuel .*

*Je tiens enfin à remercier toute ma famille ainsi que mes étudiants de leur fort encouragement durant tout le long de la réalisation de cet ouvrage .*

**Dr. Tran thi My Linh**



## SOMMAIRE

### Premiere partie

#### **MATERIEL ET TECHNIQUE DE LABORATOIRE.....1**

##### **Chapitre I: MATERIEL DE LABORATOIRE .....3**

1.1 Verrerie ordinaire .....	3
1.2 Verrerie graduée et jaugée.....	6
1.3 Nettoyage de la verrerie .....	8
1.4 Appareils de chauffage .....	9
1.5 Agitateurs .....	10
1.6 Aides au remplissage des pipettes .....	11

##### **Chapitre II: TECHNIQUE DE LABORATOIRE .....13**

2.1 Filtration.....	13
2.2 Séchage .....	15
2.3 Utilisation des balances.....	16

### Deuxieme partie

#### **ANALYSE VOLUMETRIQUE.....19**

##### **Chapitre III: NOTIONS THEORIQUES ET PRATIQUES**

##### **FONDAMENTALS.....21**

3.1 Notions théoriques fondamentales.....	21
3.2 Notions pratiques fondamentales.....	25

##### **Chapitre IV: TITRAGE ACIDO-BASIQUE .....37**

4.1 Généralités.....	37
----------------------	----

4.2 Indicateurs colorés de pH.....	38
4.3 Quelques exemples de titrages .....	41
<b>Chapitre V: TITRAGE COMPLEXOMETRIQUE .....</b>	<b>49</b>
5 Principe d'un titrage complexométrique avec l'E.D.T.A .....	50
5.1 La formation des complexes : influence du pH.....	50
5.2 Les indicateurs de virage.....	52
5.3 Les méthodes de titrage avec l'E.D.T.A .....	56
5.4 Quelques exemples sur les titrages complexométriques .....	57
<b>Chapitre VI: TITRAGE PAR PRECIPITATION.....</b>	<b>63</b>
6.1 Généralités.....	63
6.2 Méthode de Mohr .....	66
6.3 Méthode de Volhard .....	67
6.4 Méthode de Fajans .....	69
<b>Chapitre VII: DOSAGE REDOX.....</b>	<b>71</b>
7.1 Indicateurs d' oxydo - réduction .....	71
7.2 Bichromato - iodothiosulfatométrie.....	73
7.3 Manganimétrie.....	78
<b>Troisième partie</b>	
<b>ANALYSE GRAVIMETRIQUE .....</b>	<b>85</b>
<b>Chapitre VIII: REACTIONS DE PRECIPITATION.....</b>	<b>87</b>
8.1 Principe .....	87
8.2 Technique gravimétrique .....	88
8.3 Dosage gravimétrique du Baryum sous forme de BaSO <sub>4</sub> .....	90
8.4 Dosage des ions fer (III) à l'état d'oxyde ferrique .....	92
8.5 Dosage des ions calcium par calcination de l'oxalate de calcium ...	93

<b>Quatrième partie</b>	
<b>ANALYSE D'ECHANTILLONS REELS.....</b>	<b>95</b>
<b>TP 1: DOSAGE DE LA TENEUR EN Mn DANS LA FONTE .....</b>	<b>97</b>
1. Principe .....	97

2. Mode Opératoire.....	98
3. Expression des résultats .....	98
4. Produits chimiques .....	98
<b>TP 2: DOSAGE DE Fe, Cr, Ni DANS L'ACIER.....</b>	<b>101</b>
1. Principe .....	101
2. Mode opératoire .....	102
3. Expression des résultats .....	104
4. Produits chimiques .....	104
<b>TP 3: DOSAGE DE Cu, Sn, Pb ET Zn DANS LE LAITON .....</b>	<b>105</b>
1. Principe .....	105
2. Mode opératoire .....	106
3. Expression des résultats .....	108
4. Produits chimiques .....	108
<b>TP 4: DOSAGE DE Fe, Cu, Al, Zn DANS UN         ALLIAGE D'ALUMINIUM .....</b>	<b>109</b>
1. Principe .....	109
2. Mode opératoire .....	109
3. Expression des résultats .....	111
4. Produits chimiques .....	111
<b>TP 5: DOSAGE DE Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, CaO ET MgO         DANS LE CIMENT "PORLAN" .....</b>	<b>113</b>
1. Principe .....	114
2. Mode opératoire .....	114
3. Expression des résultats .....	116
4. Produits chimiques .....	116
<b>TP 6: DETERMINATION DE QUELQUES INDICES         CHIMIQUES DES EAUX USEES.....</b>	<b>117</b>
1. Dosage de la teneur de l'oxygène dissous (DO) dans l'eau du robinet.....	117
2. Dosage de la demande chimique en oxygène (DCO) .....	119
3. Calculs .....	120

4. Produits chimiques .....	120
-----------------------------	-----

**TP 7: DOSAGE DES SUCRES DANS LE LAIT**

<b>CONCENTRE SUCRE .....</b>	<b>123</b>
------------------------------	------------

1. Principe .....	123
2. Préparation de l'échantillon .....	124
3. Mode opératoire .....	125
4. Calculs .....	125
5. Produits chimiques .....	126

**TP 8: ANALYSE DE QUELQUES INDICES**

<b>CHIMIQUES DES MATIERES GRASSES.....</b>	<b>127</b>
--	------------

1. Détermination de l'indice d'acide .....	127
2. Détermination de l'indice de saponification .....	128
3. Détermination de l'indice d'ester .....	129
4. Détermination de l'indice d'iode.....	130
Mode opératoire .....	130
5. Détermination de l'indice de peroxyde .....	131
6. Calculs .....	132
7. Produits chimiques .....	132

**TP 9: ANALYSE DE QUELQUES INDICES CHIMIQUES**

<b>DE BOISSONS ALIMENTAIRES ALCOOLISEES .....</b>	<b>135</b>
---	------------

1. Titrage de l'acide totale .....	135
2. Dosage de l'acide cyanhydrique.....	136
3. Dosage de la teneur en l'aldéhyde .....	137
4. Dosage de la teneur totale en esters.....	138
5. Produits chimiques .....	139

**TP 10: DOSAGE DE LA TENEUR EN FORMALDEHYDE**

**ET EN PHENOL DANS QUELQUES PRODUITS**

**CHIMIQUES TECHNIQUES COMMERCIAUX;**

**DOSAGE DE LA TENEUR EN KIO<sub>3</sub> DANS LE SEL**

**ALIMENTAIRE IODE.....**

**141**

1. Dosage de la teneur en aldéhyde formique.....	141
--	-----

2. Dosage du phénol.....	142
3. Dosage de la teneur en KIO <sub>3</sub> dans le sel alimentaire iodé.....	143
4. Expression des résultats .....	144
5. Produits chimiques .....	144
<b>TP 11: DOSAGE DE LA TENEUR EN</b>	
<b>P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> DANS L'ENGRAIS CHIMIQUE NPK..... 145</b>	
1. Principe .....	145
2. Mode opératoire .....	146
3. Expression des résultats .....	147
4. Produits chimiques .....	147
<b>TP 12: DOSAGE DE LA TENEUR EN Mn DANS</b>	
<b>LE MINERAU PYROLUZITE ..... 149</b>	
1. Principe .....	149
2. Mode opératoire .....	149
3. Expression des résultats .....	150
4. Produits chimiques .....	150
<b>ANNEXES .....</b>	<b>151</b>
Annexe 1 .....	153
Annexe 2 .....	154
Annexe 3 .....	155
Annexe 4 .....	156
Annexe 5 .....	158
Annexe 6 .....	159
Annexe 7 .....	162
<b>BIBLIOGRAPHIE .....</b>	<b>169</b>