

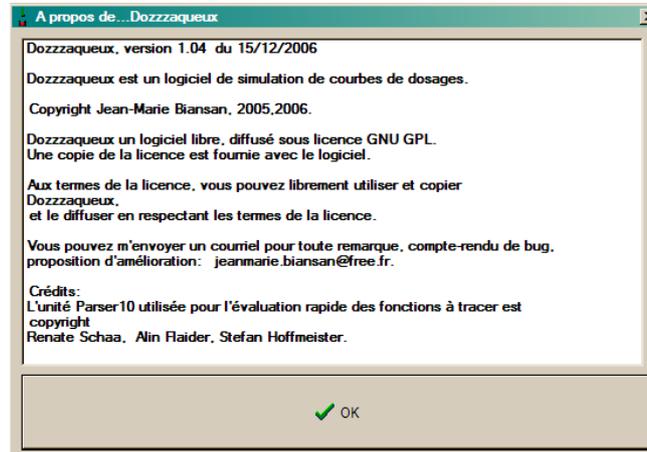
Simulations et exploitation de courbes de titrages acido-basiques suivis par pH-métrie et conductimétrie. Utilisation des logiciels Dozzaqueux et Regressi

Simulations et exploitation de courbes de titrages acido-basiques suivis par pH-métrie et conductimétrie. Utilisation des logiciels Dozzaqueux et Regressi.....	1
A. Prise en main du logiciel Dozzaqueux : titrage acide fort / base forte	4
1. Paramétrage du contenu du bécher.....	4
2. Paramétrage du contenu de la burette.....	6
3. Choix des produits et des réactions	7
4. Calculs	8
5. Représentation graphique	8
6. Exporter les données dans Regressi	12
B. Prise en main du logiciel Regressi.....	13
1. Paramétrage de la courbe sous Regressi – Indicateur colorés.....	14
2. Tracé de la courbe dérivée première	15
3. Tracé de la courbe dérivée seconde.....	17
4. Méthode des tangentes	18
C. Simulation d'un titrage suivi par conductimétrie avec Dozzaqueux	19
1. Linéarisation de la conductivité	20
2. Influence de la dilution.....	21
3. Export dans Regressi	22
D. Titrage acide faible / base forte	25
1. Simulation du titrage	25
2. Evolution des concentrations des espèces	26
3. Export sur Regressi. Choix de l'indicateur coloré	27
4. Influence de la concentration sur l'allure des courbes de titrages.....	27
5. Influence du pK_A sur l'allure des courbes de titrages	29

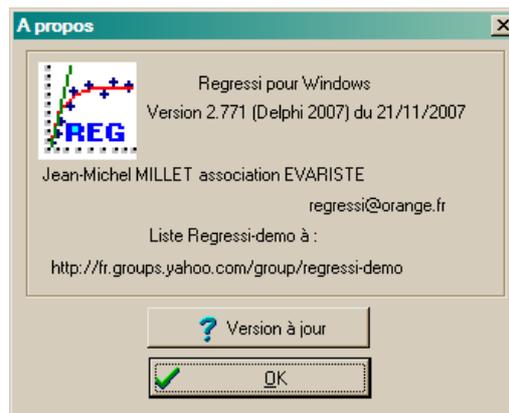
6. Titrage base faible / acide fort.....	30
7. Influence du pK_A des bases faibles sur la nature des courbes obtenues.....	32
E. Etude d'un mélange de chlorure d'ammonium et d'acide acétique.....	33
1. Simulations.....	33
2. Analyses sur Regressi.....	34

Les courbes sont simulées à l'aide du logiciel Dozzaqueux. Ce logiciel est distribué sous les termes de la GNU General Public License. Il est librement utilisable et téléchargeable sur :

<http://jeanmarie.biansan.free.fr/dozzaqueux.html>¹



Les courbes simulées seront exploitées à l'aide du logiciel Regressi, disponible à l'adresse : <http://pagesperso-orange.fr/jean-michel.millet/telechargement.htm>² sous la forme d'une version de démonstration (installation, exécutable, aide, polices, exemples ; version 2.771 du 21 novembre 2007) sous trois formes selon les possibilités de votre système. Cette version n'est pas utilisable en classe ni dans tout cadre institutionnel, sauf si elle sert de mise à jour à une version Microlec déjà présente de moins de trois ans.



¹ Fichier dozzaqueux_1.04_windows_installer.exe, 2 Mo (nov. 2007).

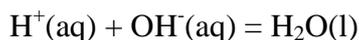
² Fichiers regressi.msi, 5,8 Mo pour la version 2.76 du 11 janvier 2007 et regexe.zip, 1,3 Mo pour la version 2.771 du 21 novembre 2007.

A. Prise en main du logiciel Dozzaqueux : titrage acide fort / base forte

Lancer le logiciel.



La première réaction étudiée sera celle d'une base forte sur un acide fort, de l'acide chlorhydrique et de l'hydroxyde de sodium : $(\text{Na}^+, \text{OH}^-) + (\text{H}^+, \text{Cl}^-)$:



Une prise d'essai de 10 mL d'une solution d'acide chlorhydrique à 100 mmol.L^{-1} est titrée par une solution d'hydroxyde de sodium à 100 mmol.L^{-1} .

1. Paramétrage du contenu du bécher

Identifiant	Conductivité (0,1 mS.m ² /mol)	Synonyme	Formule
Ag[+]	61.9		
Ag[2+]	?		
Al[3+]	61		
Am[3+]	?		
Au[+]	?		
Au[3+]	?		
Ba[2+]	63.6		
Be[2+]	45		
Bi[3+]	?		
Ca[2+]	59.47		
Cd[2+]	54		
Ce[3+]	69.8		

Pour choisir le réactif, l'acide chlorhydrique, cliquer sur **RECHERCHER UNE ESPECE** puis **FORMULE BRUTE** :

Taper **HCl** et valider :

Recherche dans la base

Entrez la formule brute. Puis cliquez sur "OK". Puis sélectionnez le réactif dans la liste ci-dessous.

Exemples: BaSO4 Ag[+] CrO4[2-] FeO3H3[3+]

mais pas: AGSO4 (respect majuscules/minuscules) ni Cu(NH3)4 (pas de parenthèses)

C O H N P S 2 3 [+][2+][3+][3-][2-][-]

HCl

Type de comparaison:

- Exacte
- Mêmes atomes, en nombres inférieurs ou égaux:
- Mêmes atomes, en nombre supérieurs ou égaux:
- Mêmes atomes, en nombre quelconques:

Identifiant	Synonyme	Formule brute	M (g/mol)
HCl(aq)			36.461

OK

Fermer

Préciser la **CONCENTRATION MOLAIRE** (ou au choix la quantité de matière, la masse ou la concentration massique) :

Nombre de moles ?

Pour l'espèce HCl(aq), veuillez introduire:

la quantité de matière: mol

OU BIEN

la masse: g

OU BIEN

la quantité de matière par L de solution: mol/L

OU BIEN

la masse par L de solution: g/L

OK

Annuler

Dans **VOLUME INITIAL** préciser la prise d'essai de 10 mL :

Choix des réactifs: bécher | Choix des réactifs: burette | Espèce

Bécher

Vider

Volume initial= mL

Température= K

Réactifs choisis:

/

	Identifiant	Concentration (mol/L)
Supprimer	HCl(aq)	0.1

Puis **VALIDER ET PASSER A LA BURETTE** :



2. Paramétrage du contenu de la burette

Le volume proposé par défaut est de 20 mL. Nous garderons cette valeur.

Choix des réactifs bécher | Choix des réactifs burette | Espèces pré

Burette Vider

Volume maximal à verser: 20 mL

Réactifs choisis:

x10 /10

Identifiant	Concentration (mol/L)
-------------	-----------------------

? Rechercher une espèce

Pour choisir le réactif, la soude, cliquer sur **RECHERCHER UNE ESPECE** et taper **NaOH** puis **0,1 MOL.L⁻¹** :

Recherche de **Nombre de moles ?**

Entrez la formule: Pour l'espèce NaOH(aq), veuillez introduire:

Exemples: BaS
mais pas: AGSC

C O

NaOH

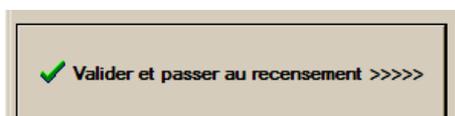
Type de comparaison:
 Exacte
 Mêmes atomes
 Mêmes atomes
 Mêmes atomes

la quantité de matière: mol
OU BIEN
la masse: g
OU BIEN
la quantité de matière par L de solution: 0.1 mol/L
OU BIEN
la masse par L de solution: g/L

OK

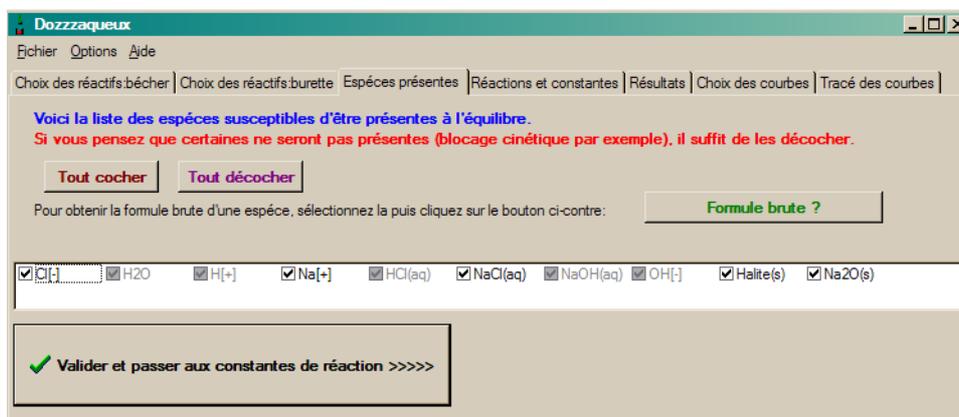
Identifiant	Synonyme	Formule brute	M (g/mol)
NaOH(aq)			39.997

Puis **VALIDER ET PASSER ET PASSER AU RECENSEMENT** :

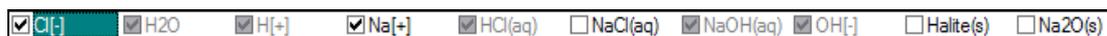


3. Choix des produits et des réactions

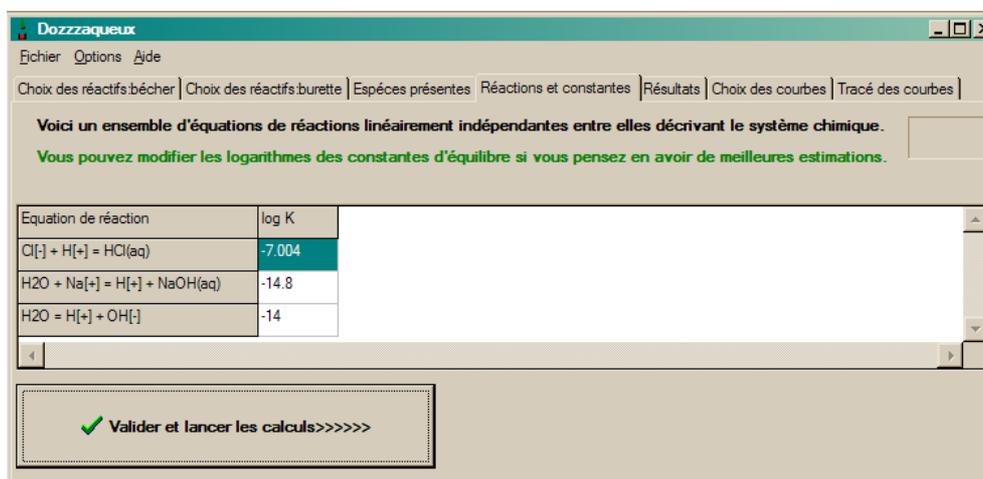
Ici, la liste des produits de la réaction est proposée par le logiciel.



Toutes les espèces ne seront pas gardées. Nous choisissons de ne pas tenir compte de NaCl(aq), de l'halite(s), du NaCl(s), et de Na₂O(s) de façon à diminuer le temps de calcul, ces espèces n'ayant qu'une probabilité très faible de se former au cours de la réaction que nous analysons. Les espèces grisées ne peuvent pas être décochées.



Après avoir validé, la liste des réactions retenues ainsi que les constantes de réaction correspondantes sont proposées :



En validant cette page, les calculs sont lancés (plus ou moins longs selon le nombre de réaction mis en jeu).

4. Calculs

Le tableau suivant apparaît :

Volume versé (mL)	Cl ⁻ Conc. (mol/L)	H ⁺ Conc. (mol/L)	Na ⁺ Conc. (mol/L)	HCl(aq) Conc. (mol/L)	NaOH(aq) Conc. (mol/L)	OH ⁻ Conc. (mol/L)
0	0.1	0.1	0	9.908E-0010	0	1E-0013
0.2	0.09901	0.09802	0.0009901	9.616E-0010	1.601E-0017	1.02E-0013
0.4	0.09804	0.09608	0.001961	9.333E-0010	3.234E-0017	1.041E-0013
0.6	0.09709	0.09417	0.002913	9.059E-0010	4.902E-0017	1.062E-0013
0.8	0.09615	0.09231	0.003846	8.794E-0010	6.604E-0017	1.083E-0013
1	0.09524	0.09048	0.004762	8.538E-0010	8.342E-0017	1.105E-0013
1.2	0.09434	0.08868	0.00566	8.289E-0010	1.012E-0016	1.128E-0013
1.4	0.09346	0.08692	0.006542	8.049E-0010	1.193E-0016	1.151E-0013
1.6	0.09259	0.08519	0.007407	7.815E-0010	1.378E-0016	1.174E-0013
1.8	0.09174	0.08349	0.008257	7.589E-0010	1.567E-0016	1.198E-0013
2	0.09091	0.08182	0.009091	7.37E-0010	1.761E-0016	1.222E-0013
2.2	0.09009	0.08018	0.00991	7.157E-0010	1.959E-0016	1.247E-0013
2.4	0.08929	0.07857	0.01071	6.951E-0010	2.161E-0016	1.273E-0013
2.6	0.0885	0.07699	0.0115	6.751E-0010	2.368E-0016	1.299E-0013

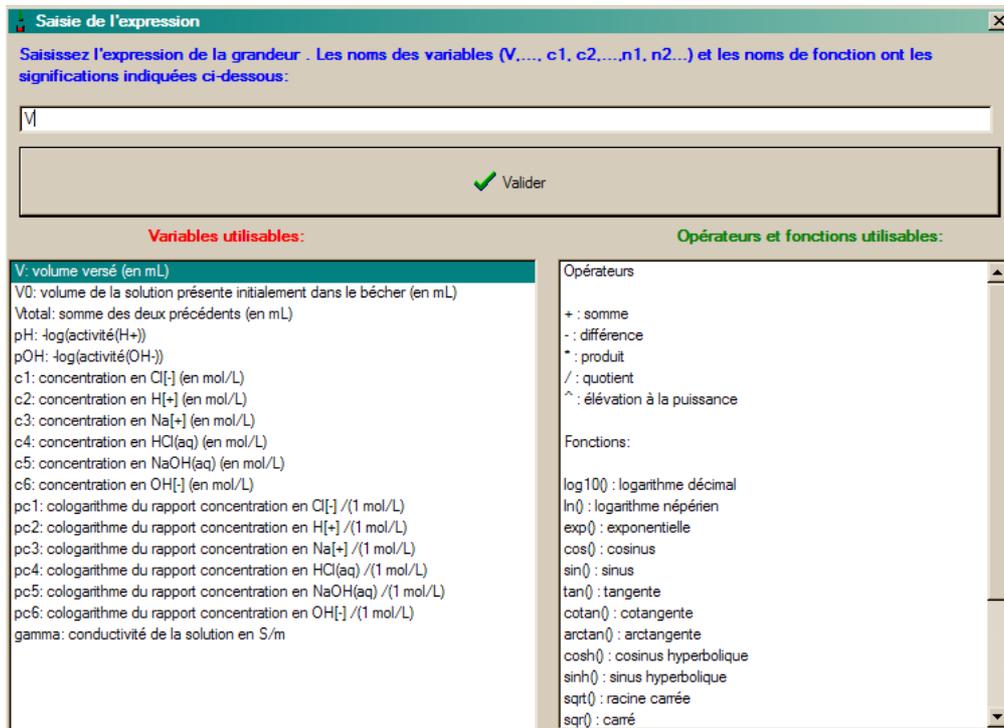
On opte pour le tracé des courbes : **CHOISIR LES COURBES A TRACER.**

5. Représentation graphique

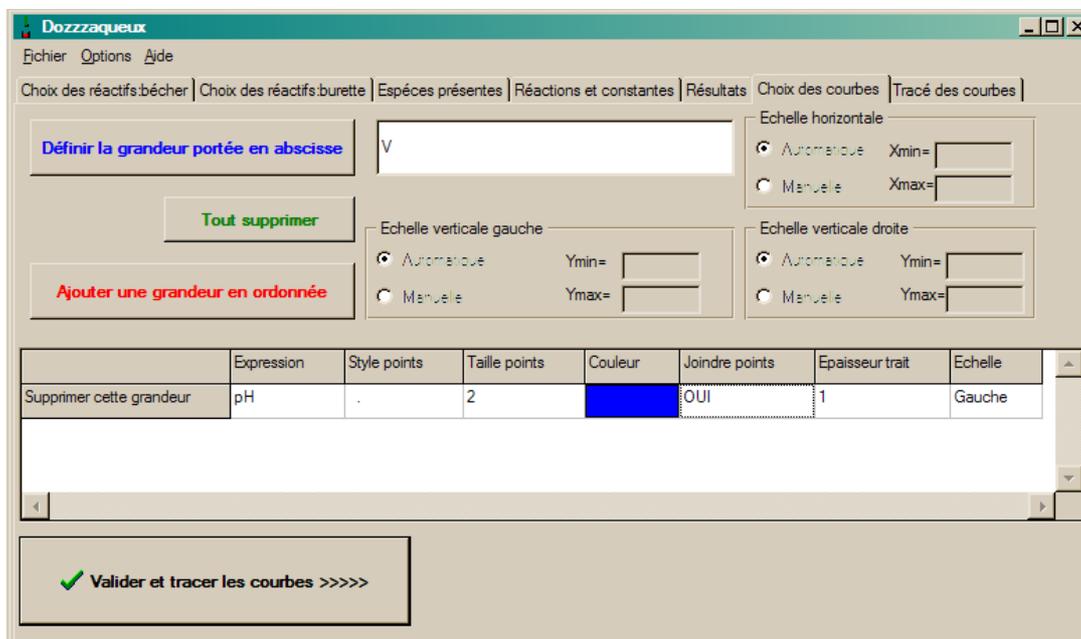
La fenêtre est :

Expression	Style points	Taille points	Couleur	Joindre points	Epaisseur trait	Echelle

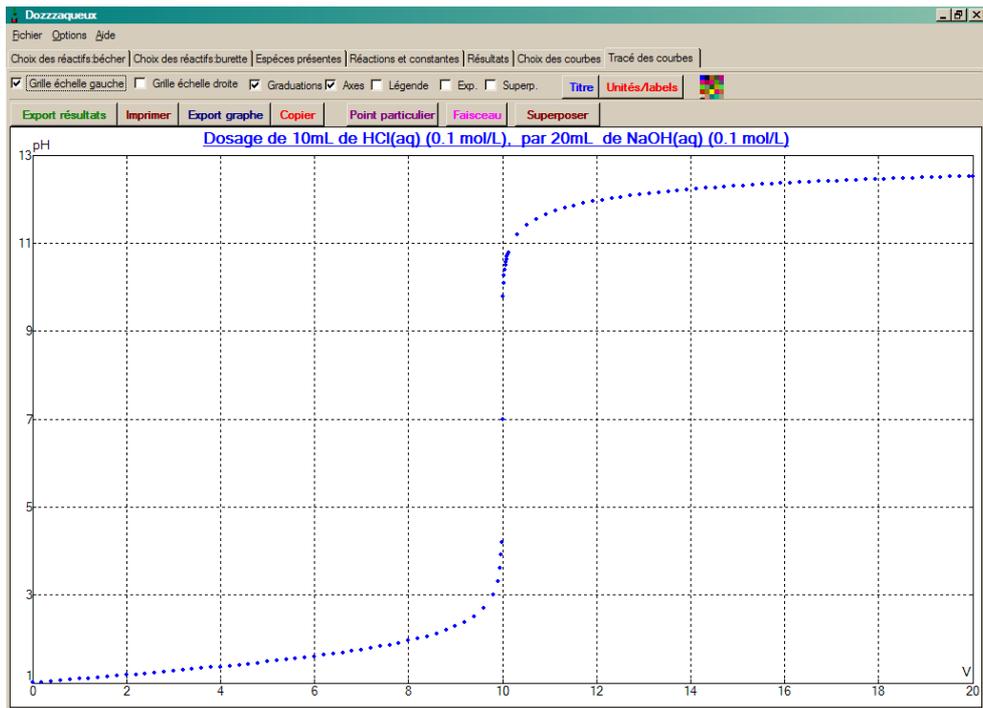
On commence par **DEFINIR LA GRANDEUR PORTEE EN ABSCISSE**, le volume, V :



Comme **GRANDEUR PORTEE EN ORDONNEE**, le pH :



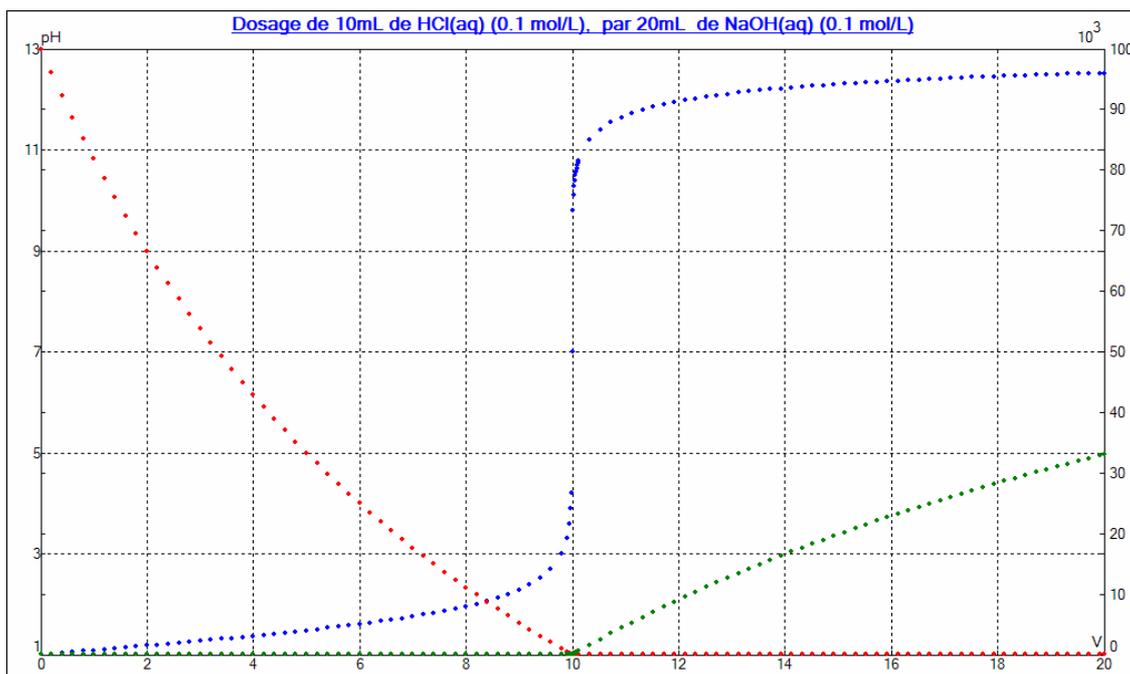
On garde par défaut les caractéristiques de la courbe : **TAILLE DES POINTS : 2**, **COULEUR** bleue, et on choisit de **JOINDRE LES POINTS**.



On peut ajouter l'évolution des concentrations. Par exemple celles de H^+ et OH^- . Il suffit de revenir dans l'ONGLET **CHOIX DES COURBES** et d'ajouter :

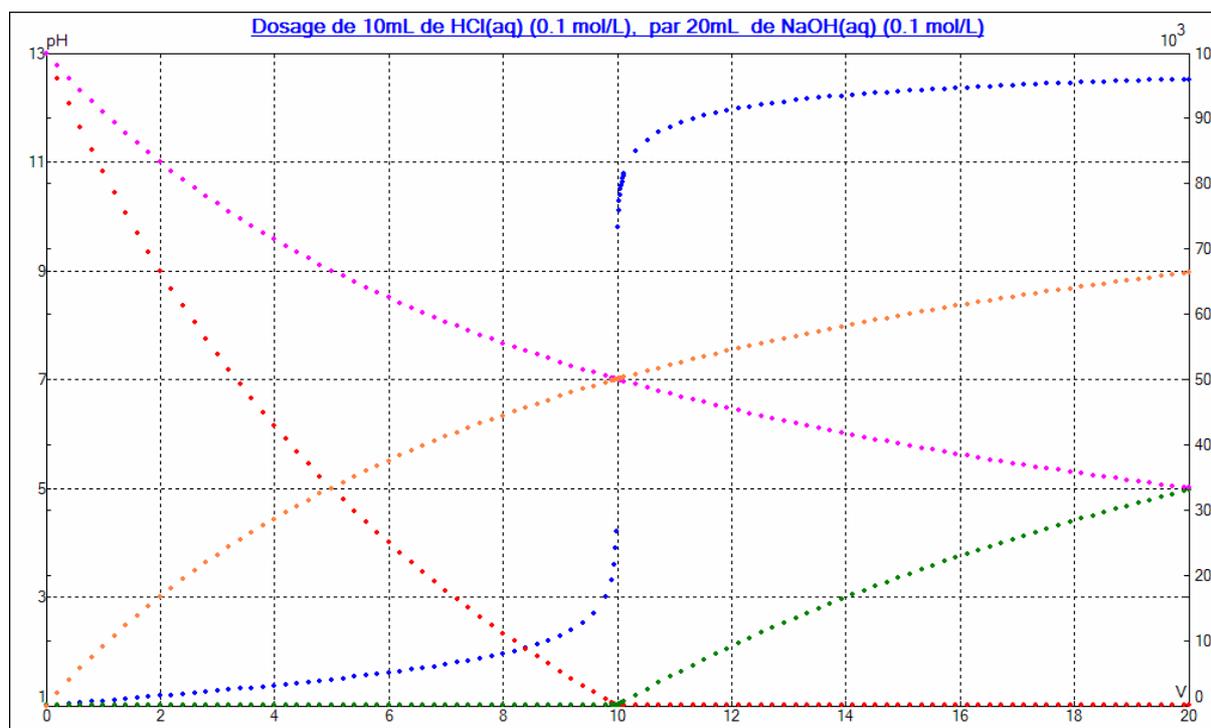
	Expression	Style points	Taille points	Couleur	Joindre points	Epaisseur trait	Echelle
Supprimer cette grandeur	pH	.	2	Blue	NON	1	Gauche
Supprimer cette grandeur	[H ⁺]	.	2	Red	NON	1	Droite
Supprimer cette grandeur	[OH ⁻]	.	2	Green	NON	1	Droite

Attention à bien mettre **DROITE** dans la COLONNE ECHELLE pour distinguer les échelles de pH et de concentration.



On peut également ajouter les contre-ions :

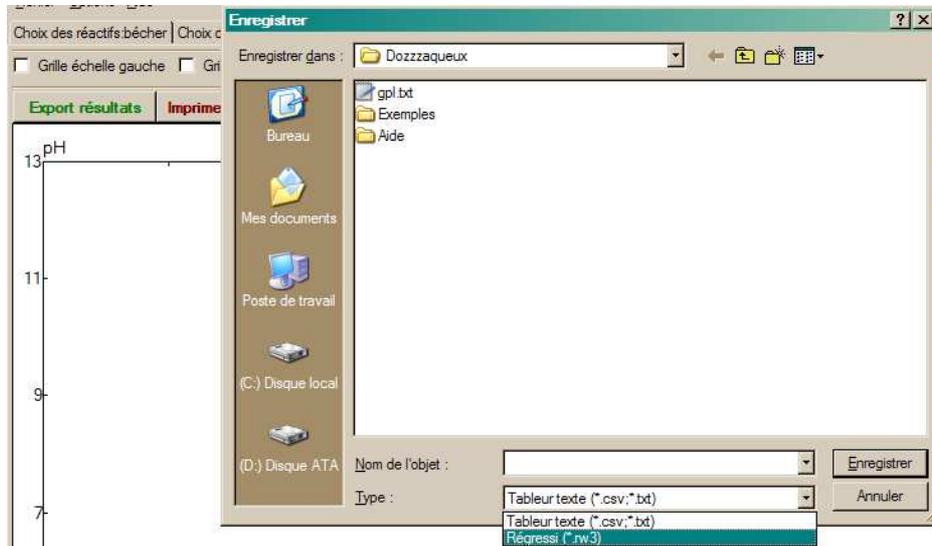
	Expression	Style points	Taille points	Couleur	Joindre points	Epaisseur trait	Echelle
Supprimer cette grandeur	pH	.	2	Blue	NON	1	Gauche
Supprimer cette grandeur	[H ⁺]	.	2	Red	NON	1	Droite
Supprimer cette grandeur	[OH ⁻]	.	2	Green	NON	1	Droite
Supprimer cette grandeur	[Cl ⁻]	.	2	Magenta	NON	1	Droite
Supprimer cette grandeur	[Na ⁺]	.	2	Orange	NON	1	Droite



On visualise ainsi l'effet de dilution.

6. Exporter les données dans Regressi

Dans l'onglet **TRACE DES COURBES**, cliquer sur **EXPORT RESULTATS** :

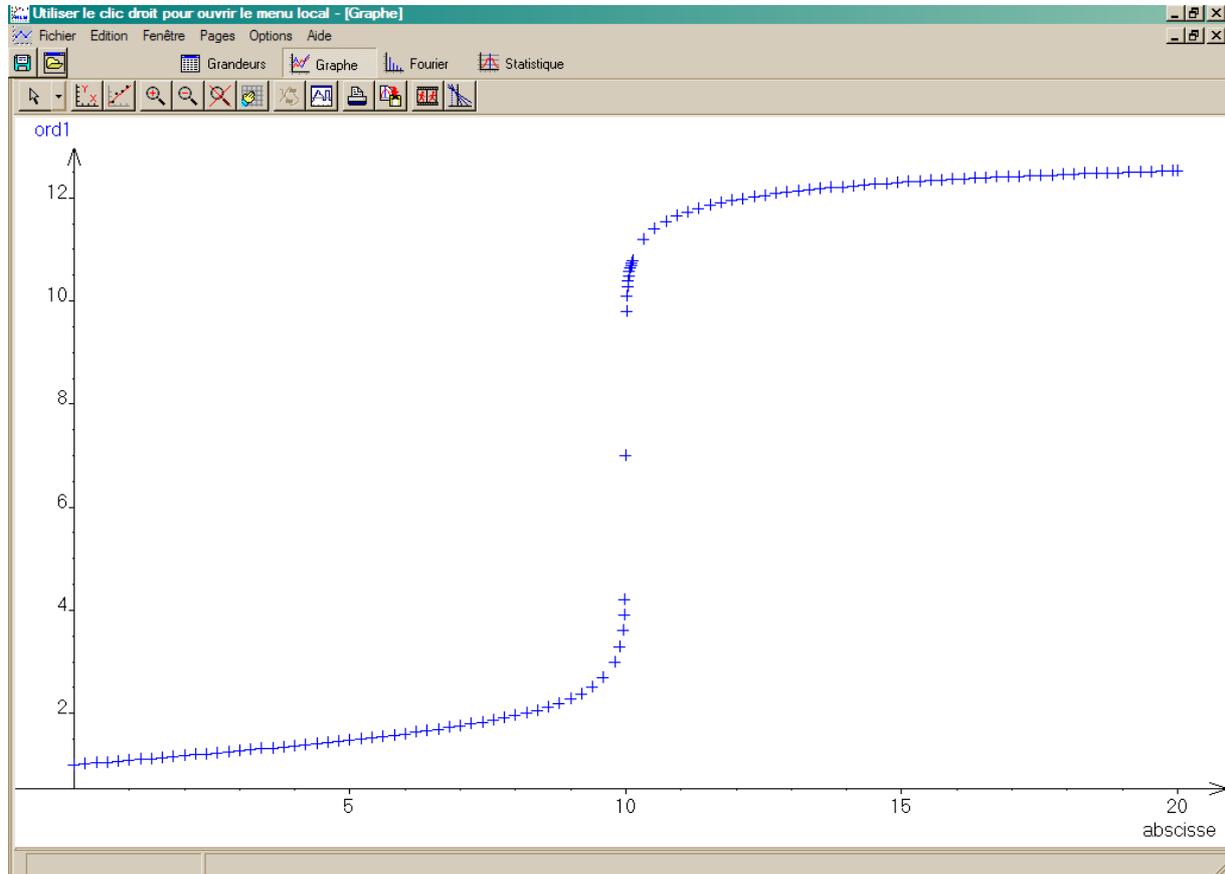


On peut, au choix, exporter au format texte (.txt), tabulé (.csv, exploitable sous dans un tableur de type Excel® ou OpenOffice) ou Regressi (.rw3). Exporter la simulation sous un nom évocateur, par exemple : *hcl_naoh_ph_dzzz.rw3*. Le fichier rw3 a la structure suivante :

EVARISTE REGRESSI WINDOWS 1.0	0	5.8 1.57540779927384	11.725 11.8961348856403
£2 NOM VAR	0	6 1.60205999401043	11.925 11.9397685716916
abscisse	&2 ZERO	6.2 1.62973142057413	12.125 11.978725480949
ordl	0	6.4 1.6585413498952	12.325 12.0138542050067
£2 GENRE VAR	0	6.6 1.68862917357963	12.525 12.0457926772741
0	&5 OPTIONS	6.8 1.7201593059553	12.725 12.0750325648868
0	8	7 1.75332766917583	12.925 12.101960795825
£2 UNITE VAR	0	7.2 1.78837041805065	13.125 12.126887321243
0	1	7.4 1.82557590276526	13.325 12.150064249252
£2 INCERTITUDE	3	7.6 1.86530142852399	13.525 12.1716993807458
0	4	7.8 1.90799732387555	13.725 12.1919660044051
£1 TRIGO	£1 PAGE COMMENT	8 1.95424251179453	13.925 12.2110101267325
0	&115 VALEUR VAR	8.2 2.00479888520141	14.125 12.2289559031481
£1 LOG	0 1.00000000430269	8.4 2.06069784263442	14.325 12.2459097818778
0	0.2 1.01737410028771	8.6 2.12338491077597	14.525 12.2619637102002
£2 MEMO GRANDEURS	0.4 1.03476211039633	8.8 2.19497660539757	14.725 12.2771976466438
'abscisse: V	0.6 1.05217801572407	9 2.27875360305968	14.925 12.2916815519489
'ordl: pH	0.8 1.06963593212517	9.2 2.38021124370077	15.125 12.3054769834064
£2 ACQUISITION	1 1.08715017963019	9.4 2.50965048130717	15.325 12.3186383837518
CLAVIER	1.2 1.10473535436139	9.6 2.69019608117315	15.525 12.3312141322449
£0 GRAPHE VAR	1.4 1.12240640386681	9.8 2.99563519248094	15.725 12.343274087112
&5 X	1.6 1.1401787068738	9.9 3.29885306123798	15.925 12.354776909109
abscisse	1.8 1.15806815856823	9.95 3.60097282815708	16.125 12.3658374422183
0	2 1.17609126264064	9.975 3.90254650202014	16.325 12.3764604303824
&5 Y	2.2 1.19426523151036	9.9875 4.20384734670504	16.525 12.3866743322382
ordl	2.4 1.21260809635055	10 6.99828600749089	16.725 12.396505001573
0	2.6 1.2311388288005	10.0125 9.79217970369915	16.925 12.4059759935471
&5 MONDE	2.8 1.24987747657704	10.025 10.0929355818891	17.125 12.4151088272792
1	3 1.26884531560118	10.0375 10.268753580639	17.325 12.4239232120465
1	3.2 1.28806502175792	10.05 10.3934193298975	17.525 12.4324372429834
1	3.4 1.30756086603243	10.0625 10.4900565563204	17.725 12.440667571084
1	3.6 1.32735893754843	10.075 10.568965198566	17.925 12.4486295514492
1	3.8 1.34748740001903	10.0875 10.6356395608732	18.125 12.4563373730354
1	4 1.36797678836588	10.1 10.693359254247	18.325 12.4638041726049
1	4.2 1.38886035384788	10.1125 10.7442396953801	18.525 12.4710421351299
1	4.4 1.41017446807445	10.125 10.7897252760616	18.725 12.4780625825359
1	4.6 1.43195909890563	10.325 11.2003710981447	18.925 12.4848760523712
1	4.8 1.45425837466414	10.525 11.4043622293279	19.125 12.4914923677442
1	5 1.47712125758449	10.725 11.540297993184	19.325 12.4979206996627
1	5.2 1.50060235339581	10.925 11.6418998408241	19.525 12.5041696227466
1	5.4 1.52476289194423	11.125 11.7227490253911	19.725 12.5102471651383
&2 GRADUATION	5.6 1.5496719246212	11.325 11.789690284578	19.925 12.5161608533214
		11.525 11.8466609185782	20 12.5183376986449

B. Prise en main du logiciel Regressi

Ouvrir le fichier *hcl_naoh_ph_dzzz.rw3* :



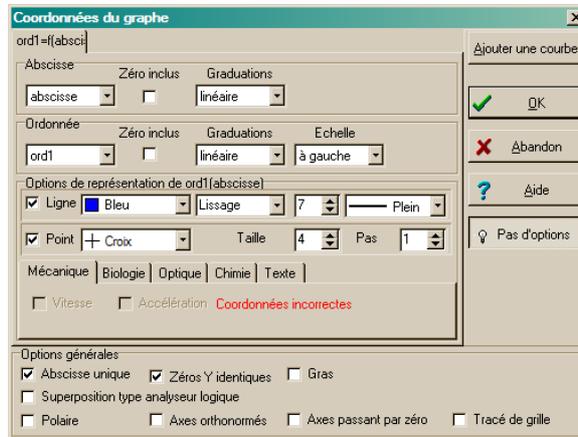
Les noms des abscisses et ordonnées peuvent être modifiés (par exemple dans le corps du fichier .rw3)³ :

£2	NOM	VAR
	V	
	pH	

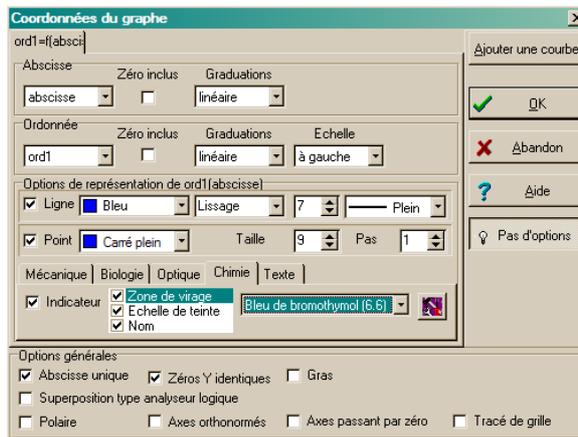
³ Ouvrir avec / Bloc-Notes / modifier puis enregistrer.

1. Paramétrage de la courbe sous Regressi – Indicateur colorés

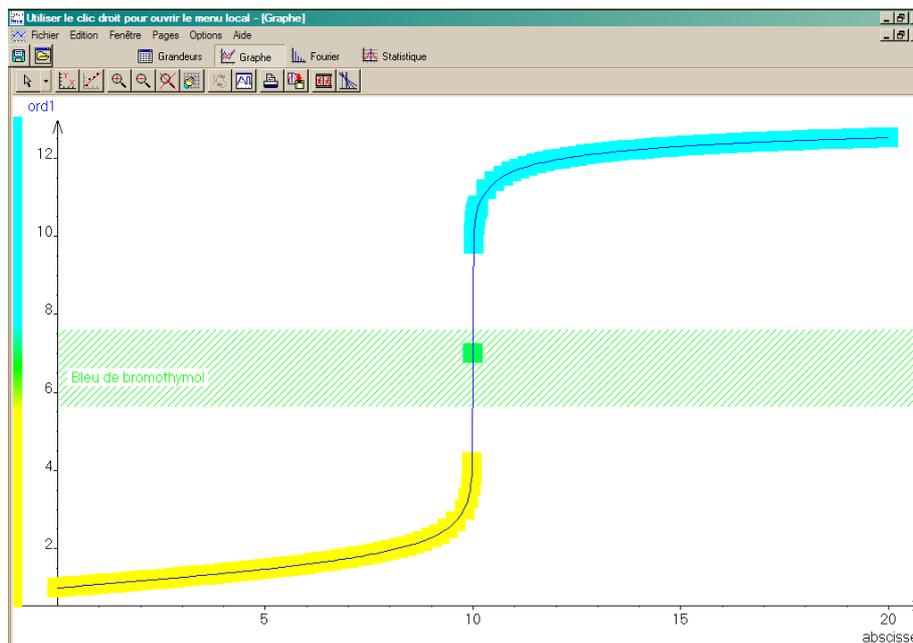
La courbe peut être paramétrée  (LISSAGE de niveau 7, POINTS de taille 4 etc.) :



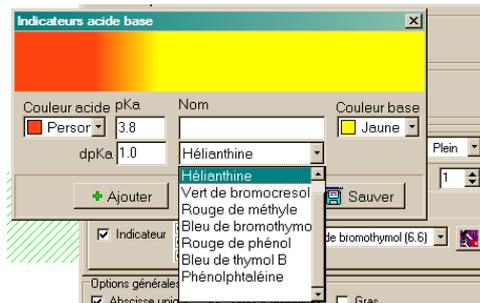
Il est possible, dans L'ONGLET CHIMIE de faire figurer des INDICATEURS COLORES :



Ce qui donne :

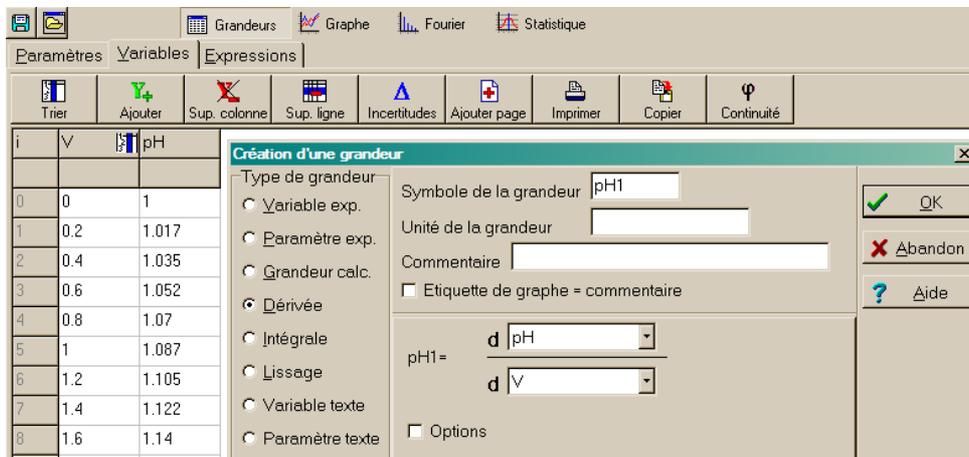


La liste des indicateurs, paramétrable, peut également être complétée :



2. Tracé de la courbe dérivée première

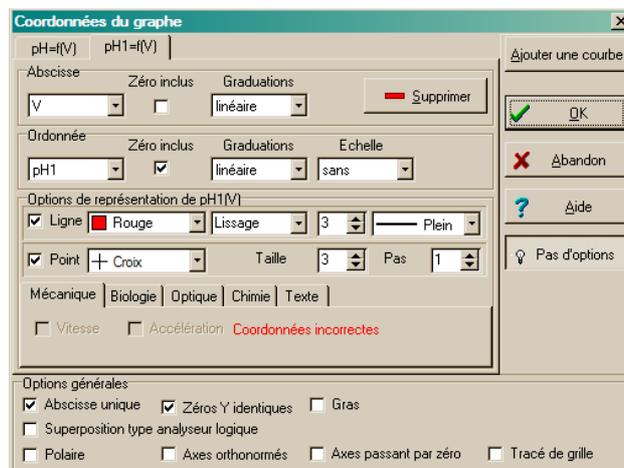
Sélectionner dans **GRANDEUR**, **AJOUTER UNE VARIABLE** :



Ajouter la courbe dérivée :



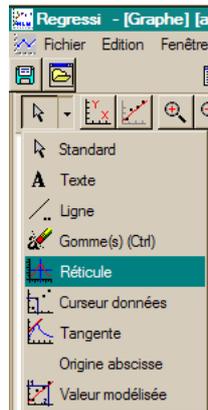
et la paramétrer :



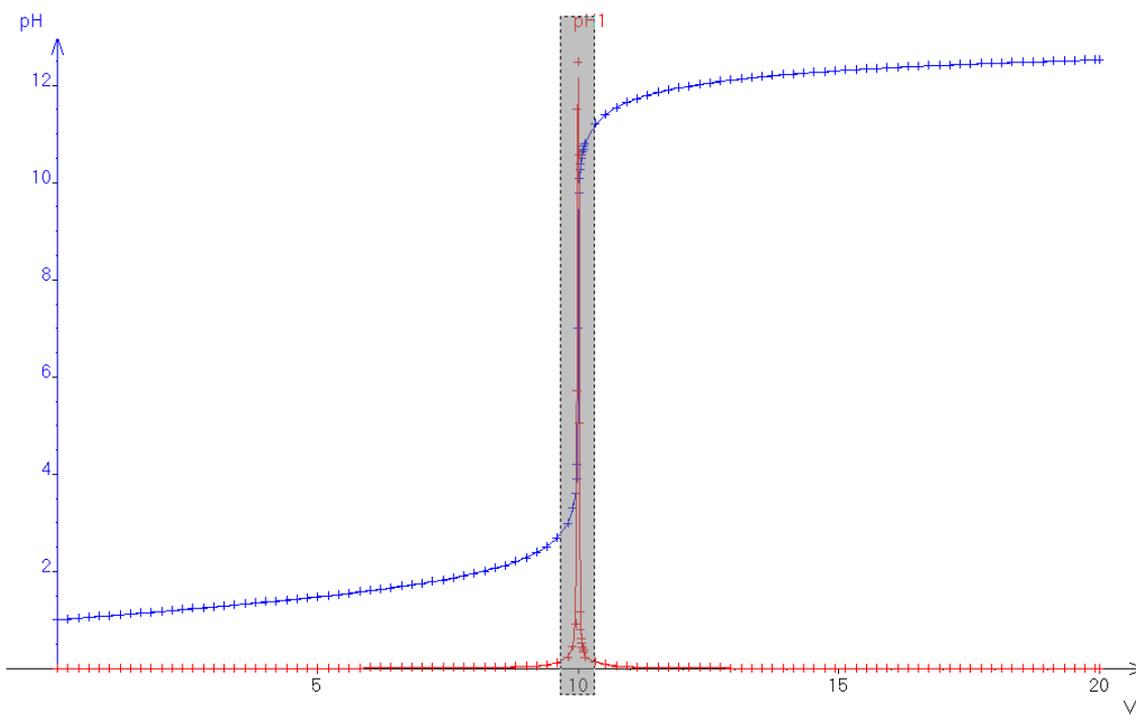
Il est nécessaire de découpler l'échelle de la courbe dérivée de la courbe de pH :



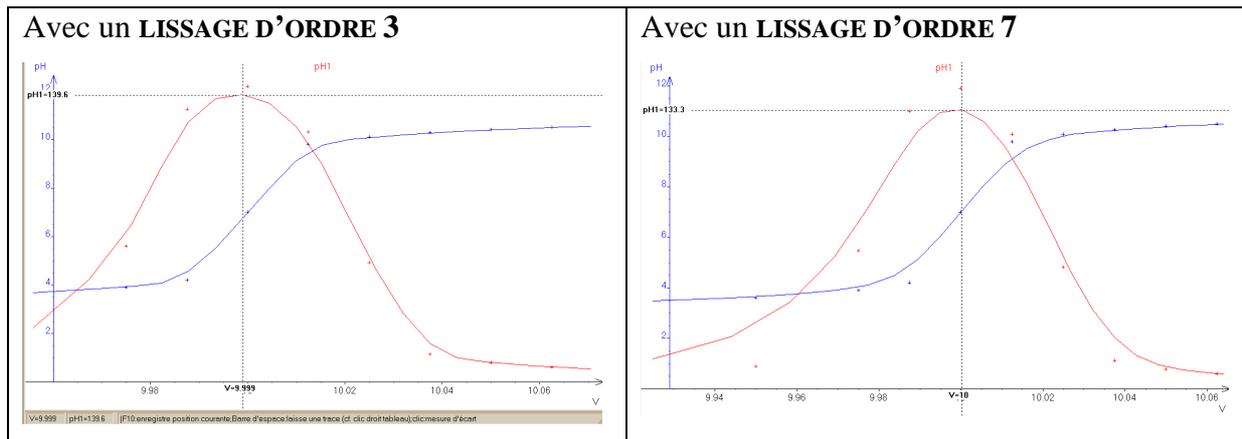
Regressi ne permet pas de déterminer l'extrémum de la dérivée autrement qu'en zoomant  et en utilisant le RETICULE :



En zoomant sur la zone d'équivalence :



Ce qui donne :



3. Tracé de la courbe dérivée seconde

Création de la grandeur dérivée seconde :

Variables Expressions

Ajouter Sup. colonne Sup. ligne Incertitudes Ajouter page Imprimer Copier Continuité

	pH	pH1
	1.72	0.1622
	1.753	0.1711
	1.788	0.1813
	1.826	0.1931
	1.865	0.2071
	1.908	0.2237
	1.954	0.2438
	2.005	0.2686
	2.061	0.3
	2.123	0.3411

Création d'une grandeur

Type de grandeur: Variable exp. Paramètre exp. Grandeur calc. Dérivée Intégrale Lissage Variable texte Paramètre texte

Symbole de la grandeur: pH2

Unité de la grandeur: []

Commentaire: []

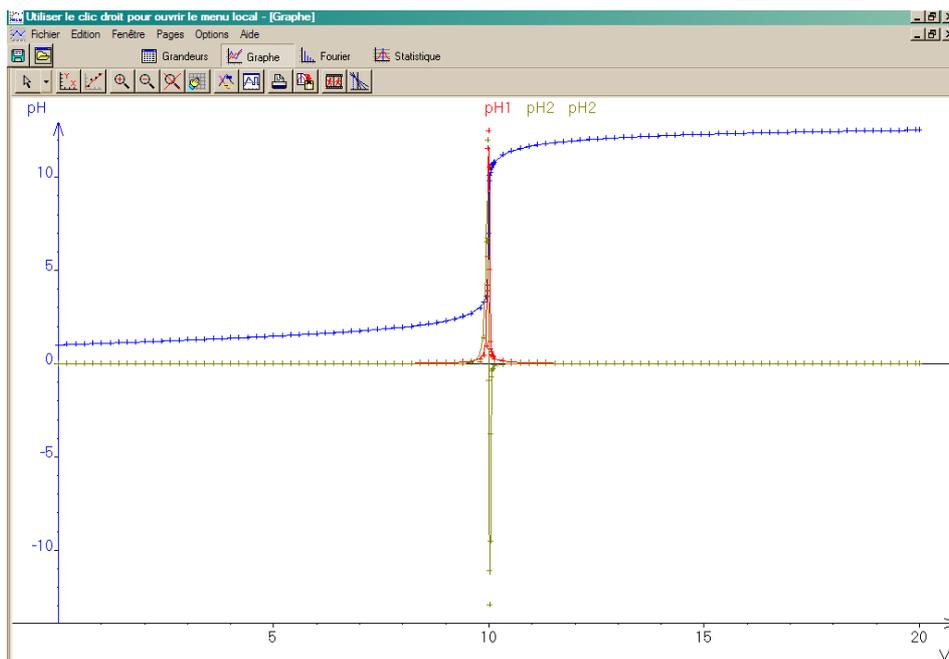
Etiquette de graphe = commentaire

pH2 = $\frac{d \text{ pH1}}{d V}$

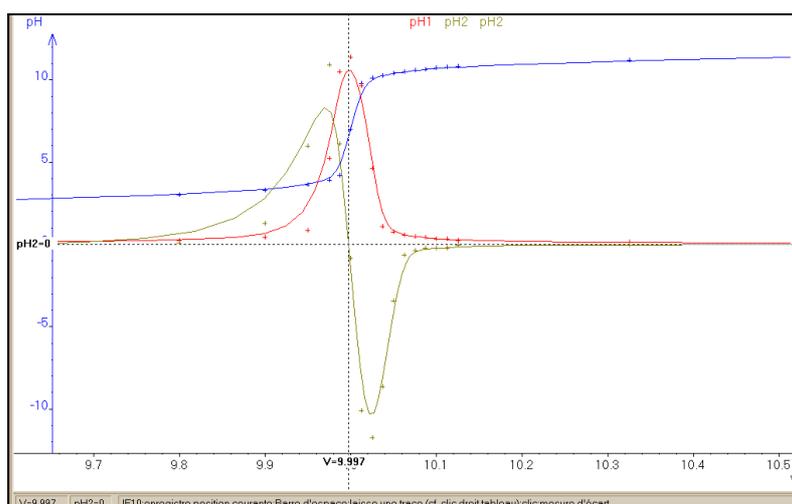
Options

OK Abandon Aide

En faisant figurer les trois courbes sur le même graphe :

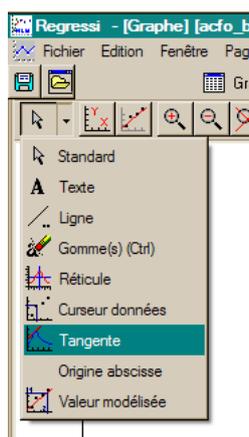


En zoomant :



4. Méthode des tangentes

Activer le mode TANGENTES :

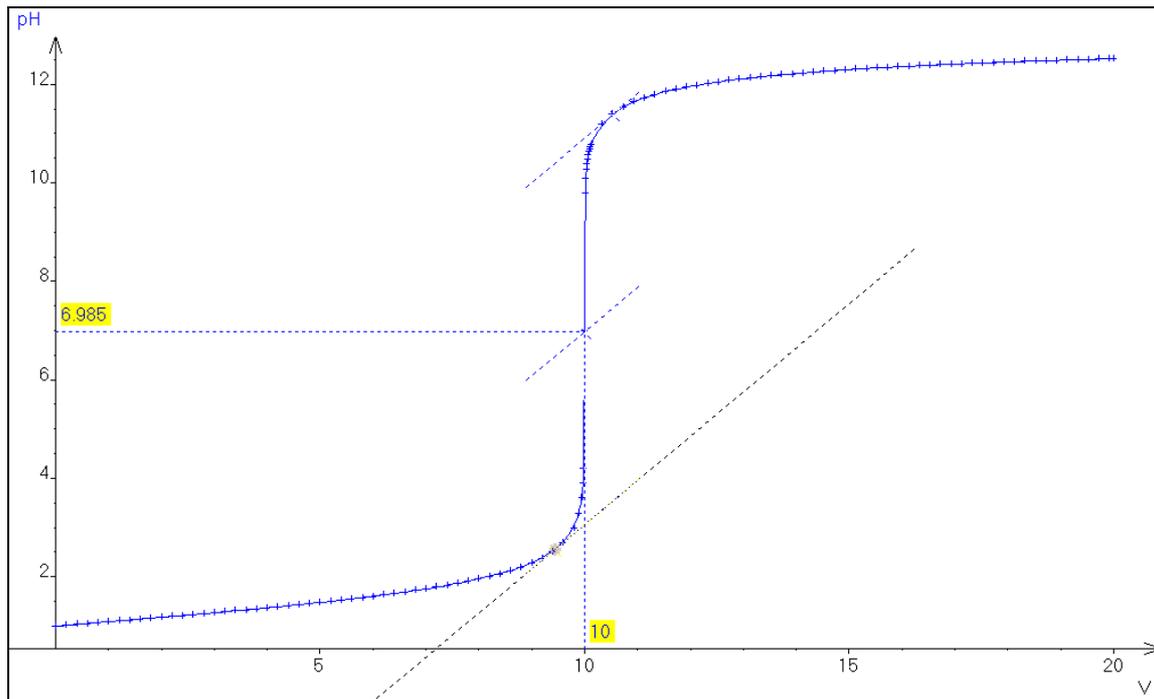


En cliquant sur la « petite lumière », il est possible de paramétrer la méthode des tangentes, dans le cas d'une stœchiométrie différente de 1:1⁴.



⁴ Cas peu courant dans les réactions acido-basiques, mais plus courantes dans les réactions redox.

On obtient :



C. Simulation d'un titrage suivi par conductimétrie avec Dozzaqueux

Revenons au A.5, dans l'onglet **CHOIX DE LA COURBE** de *Dozzaqueux*. Il suffit d'ajouter GAMMA en plus du pH pour la grandeur de l'ordonnée :

Saisie de l'expression

Saisissez l'expression de la grandeur. Les noms des variables (V, ..., c) significations indiquées ci-dessous :

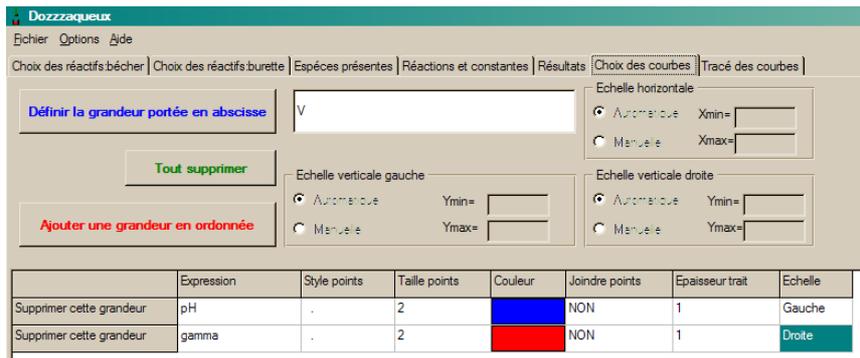
gamma

✓ Valider

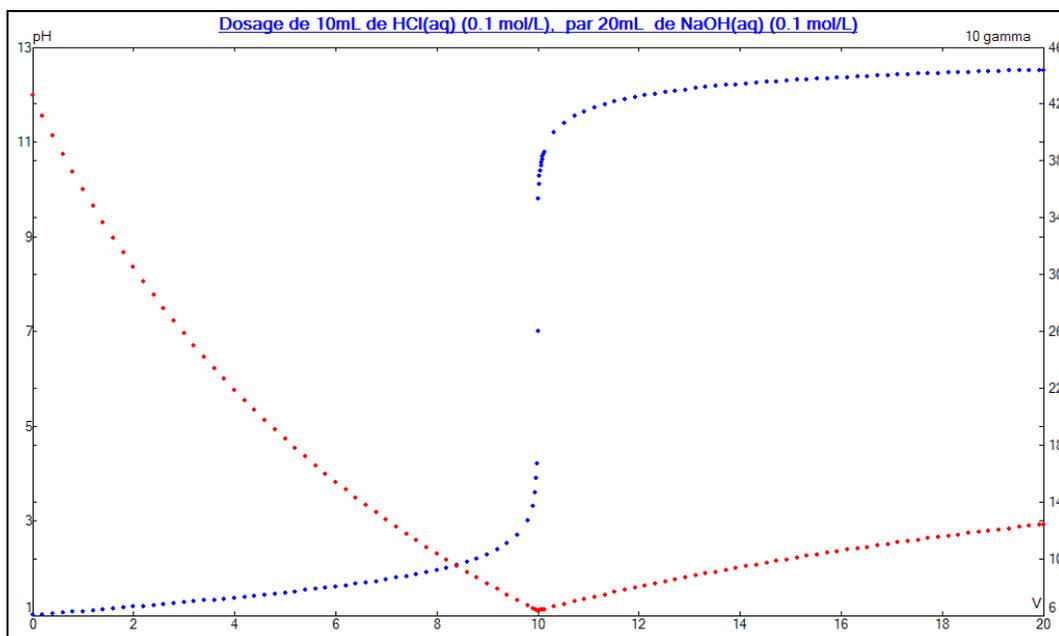
Variables utilisables :

V: volume versé (en mL)
V0: volume de la solution présente initialement dans le bécher (en mL)
Vtotal: somme des deux précédents (en mL)
pH: $-\log(\text{activité}(\text{H}^+))$
pOH: $-\log(\text{activité}(\text{OH}^-))$
c1: concentration en Cl^- (en mol/L)
c2: concentration en H^+ (en mol/L)
c3: concentration en Na^+ (en mol/L)
c4: concentration en $\text{HCl}(\text{aq})$ (en mol/L)
c5: concentration en $\text{NaOH}(\text{aq})$ (en mol/L)
c6: concentration en OH^- (en mol/L)
pc1: cologarithme du rapport concentration en $\text{Cl}^- / (1 \text{ mol/L})$
pc2: cologarithme du rapport concentration en $\text{H}^+ / (1 \text{ mol/L})$
pc3: cologarithme du rapport concentration en $\text{Na}^+ / (1 \text{ mol/L})$
pc4: cologarithme du rapport concentration en $\text{HCl}(\text{aq}) / (1 \text{ mol/L})$
pc5: cologarithme du rapport concentration en $\text{NaOH}(\text{aq}) / (1 \text{ mol/L})$
pc6: cologarithme du rapport concentration en $\text{OH}^- / (1 \text{ mol/L})$
gamma: conductivité de la solution en S/m

Soit :

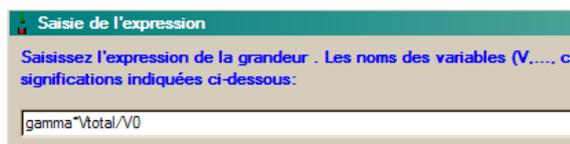


Attention à ce que l'échelle de la conductivité soit sur **DROITE**.

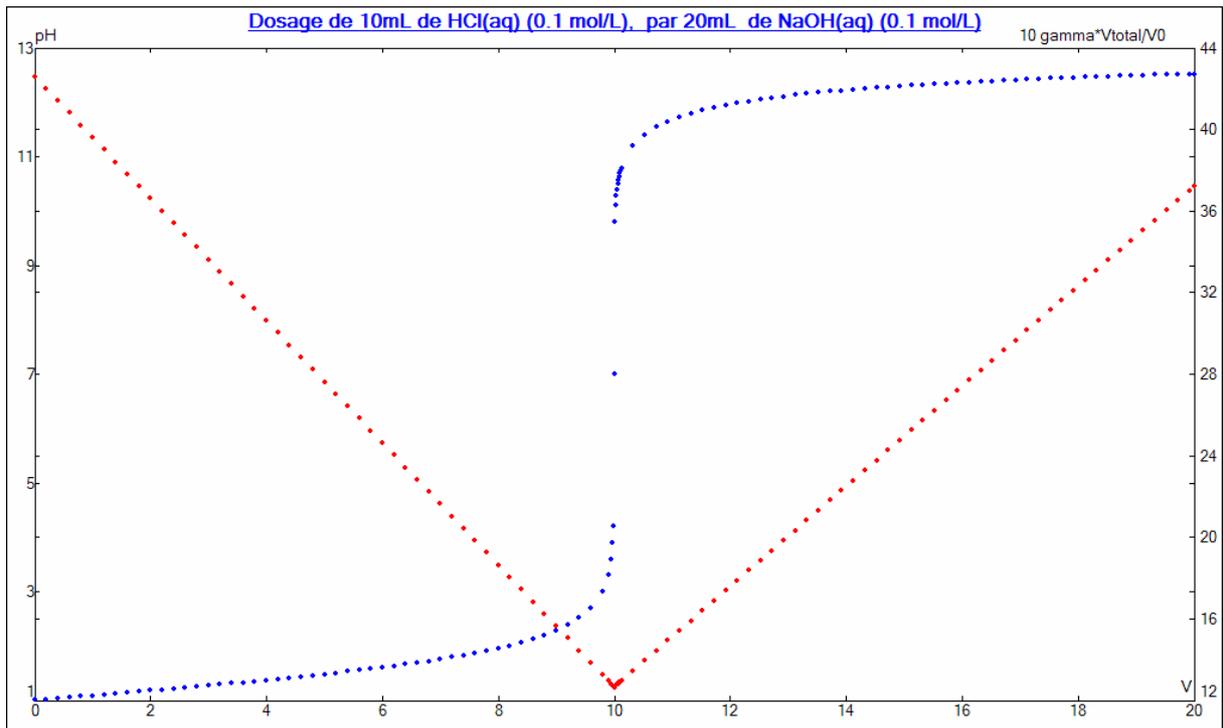


1. Linéarisation de la conductivité

De façon à linéariser la conductivité, on peut calculer la conductivité corrigée. Dans l'onglet **CHOIX DE LA COURBE**, cliquer sur **GAMMA** et taper $*V_{TOTAL}/V_0$:



Ce qui donne :



2. Influence de la dilution

Expérimentalement, on ajoute de l'eau pour minimiser l'effet de la dilution. On simule la dilution sur Dozzaqueux en ajoutant, par exemple, 300 mL d'eau :

Recherche de : **Nombre de moles ?**

Entrez la formule Pour l'espèce H2O, veuillez introduire:

Exemples: BaSC
mais pas: AGSC

C O

H2O

Type de compara

Exacte

Mêmes stome

Mêmes stome

Mêmes stome

la quantité de matière: mol

OU BIEN

la masse: g

OU BIEN

la quantité de matière par L de solution: mol/L

OU BIEN

la masse par L de solution: g/L

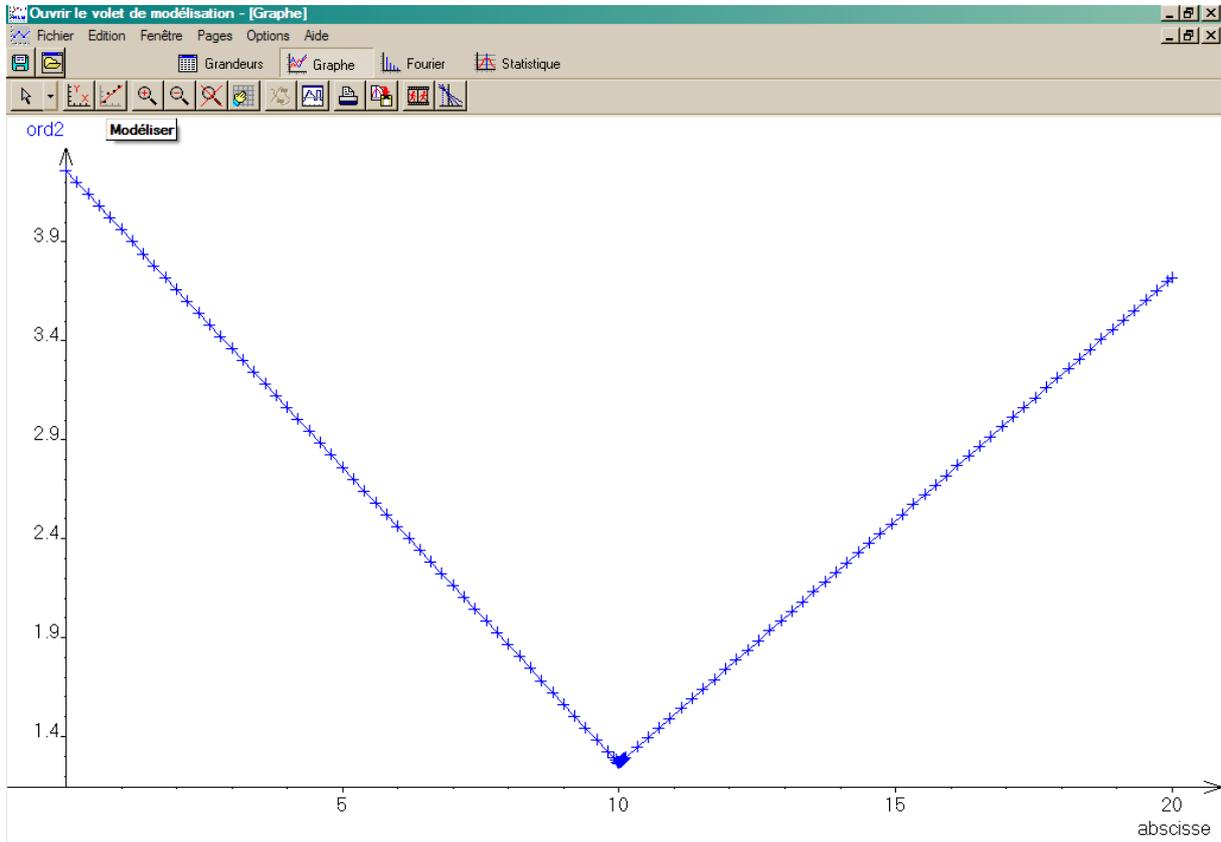
OK

Identifiant	Synonyme	Formule brute	M (g/mol)
H2O			18.015

OK

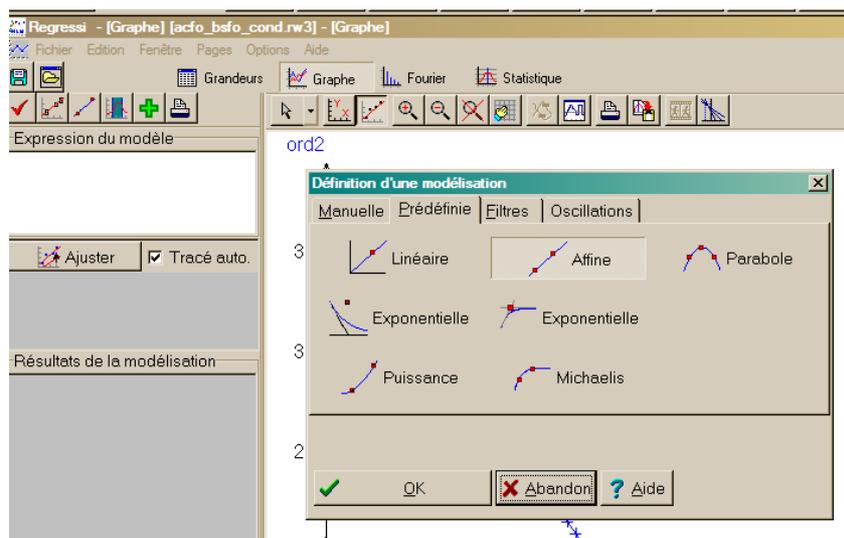
3. Export dans Regressi

On observe dont l'allure, idéalisée, est une courbe assez éloignée des courbes expérimentales :

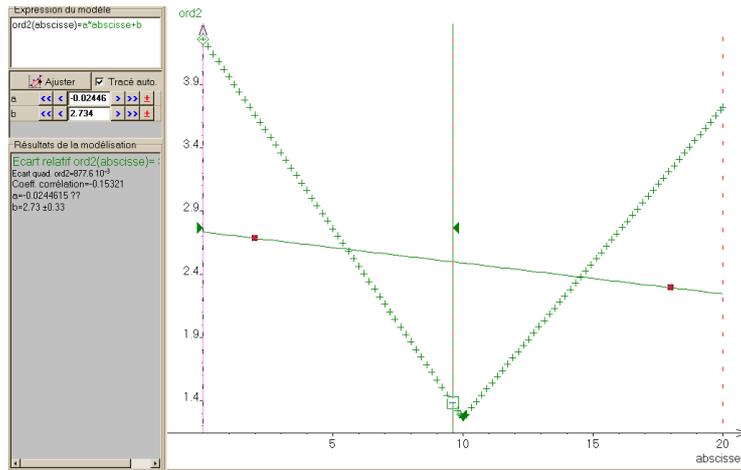


Afin de déterminer le volume d'équivalence, on réalise deux régressions linéaires.

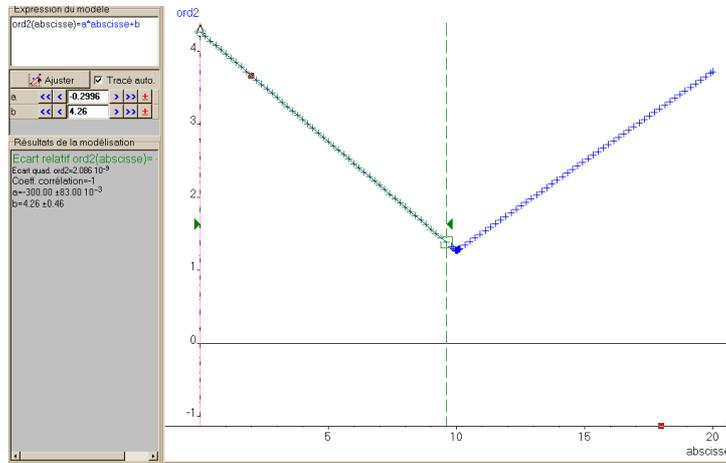
Première régression.



Soit :



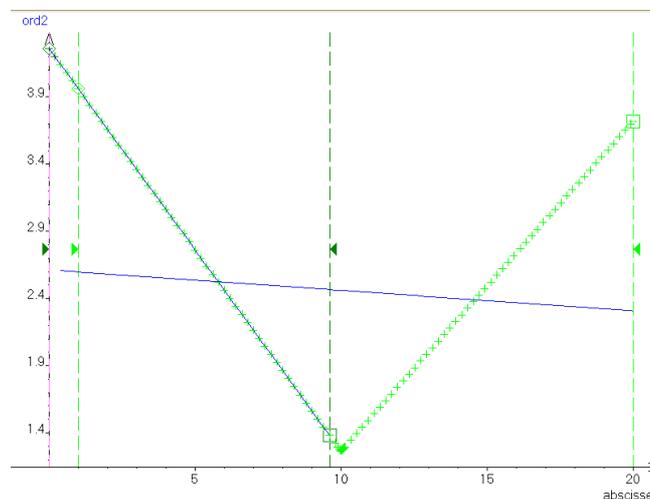
On repositionne les bornes pour $V < V_E$:



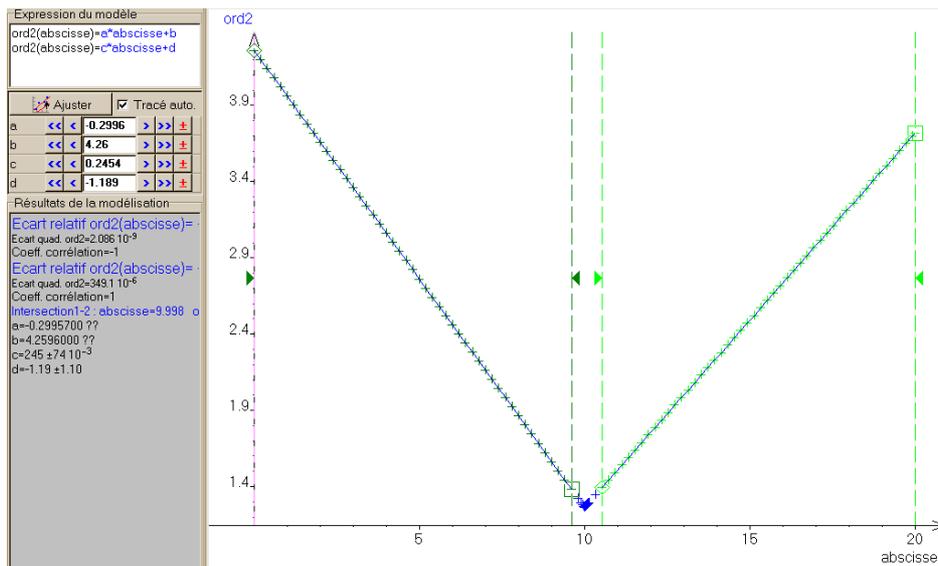
On crée une deuxième régression linéaire :



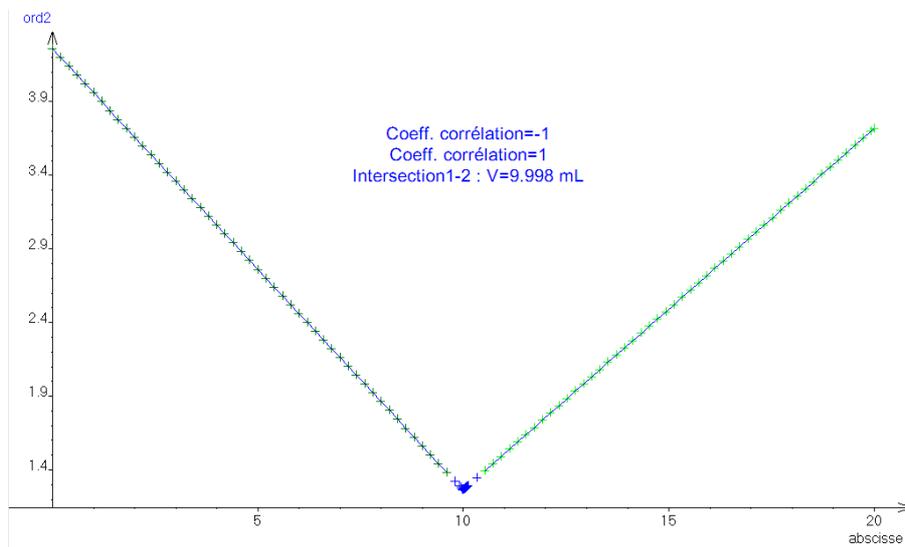
On repositionne les bornes pour $V > V_E$:



Dans la fenêtre **RESULTATS** figurent les coordonnées du point d'intersection :



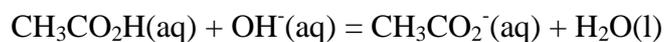
Au final :



D. Titration acid faible / base forte

1. Simulation du titrage

La réaction étudiée est celle de l'hydroxyde de sodium sur l'acide éthanóique :



Une prise d'essai de 10 mL d'une solution d'acide éthanóique à 100 mmol.L⁻¹ est titrée par une solution d'hydroxyde de sodium à 100 mmol.L⁻¹.

Paramétrage du Bêcher.

Recherche dans **Nombre de moles ?**

Entrez la formule I
Exemples: BaSO4
mais pas: AGSO4

C O F

C2H4O2

Type de comparais
 Exacte
 Mêmes atomes,
 Mêmes atomes,
 Mêmes atomes,

Pour l'espèce Acide éthanóique(aq), veuillez introduire:

la quantité de matière: mol

OU BIEN

la masse: g

OU BIEN

la quantité de matière par L de solution: mol/L

OU BIEN

la masse par L de solution: g/L

OK

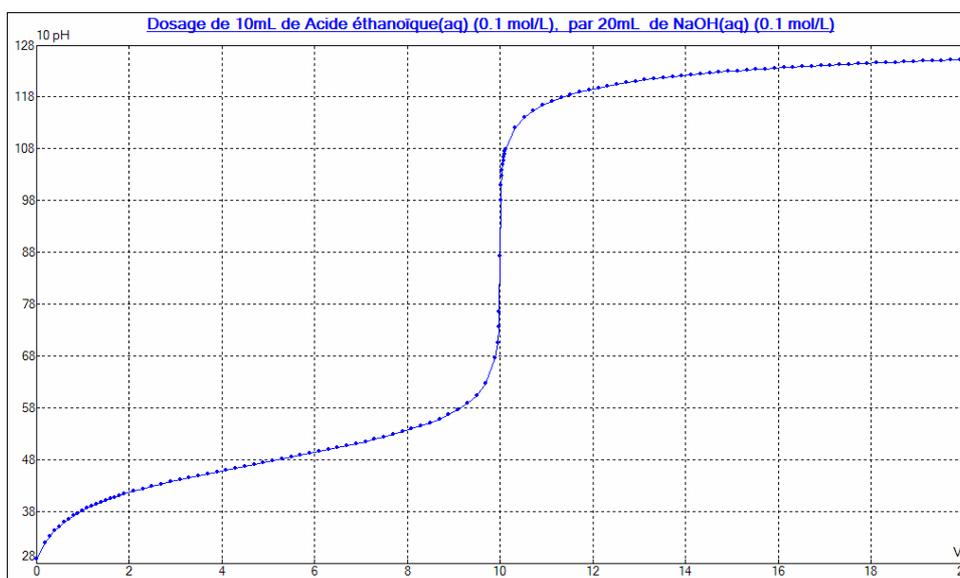
Identifiant	Synonyme	Formule brute	M (g/mol)
Acide éthanóique(aq)	Acide acétique	CH3COOH	60.052

OK

Choix des réactions.

<input checked="" type="checkbox"/> H2O	<input checked="" type="checkbox"/> Na[+]	<input checked="" type="checkbox"/> OH[-]	<input checked="" type="checkbox"/> Ethanoate(aq)	<input type="checkbox"/> NaCH3COO(aq)
<input checked="" type="checkbox"/> H[+]	<input checked="" type="checkbox"/> NaOH(aq)	<input checked="" type="checkbox"/> Acide éthanóique(aq)	<input type="checkbox"/> Na(CH3COO)2[-]	<input type="checkbox"/> Na2O(s)

Courbe générée.

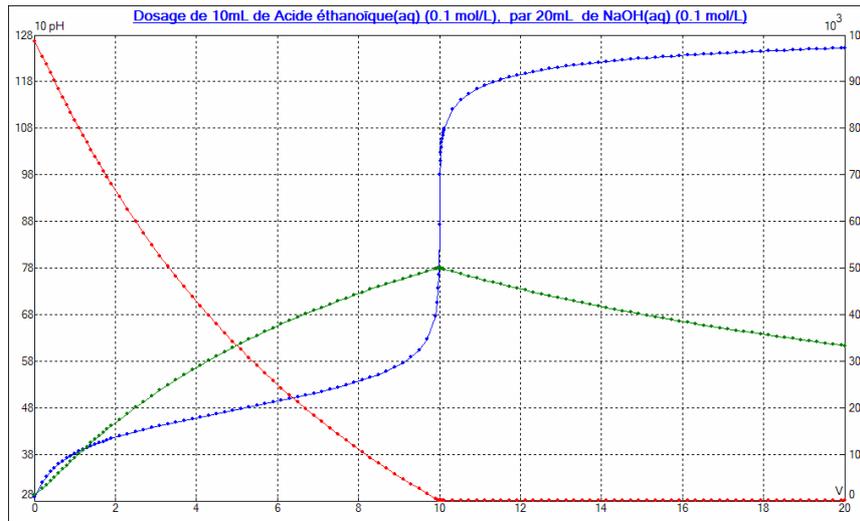


2. Evolution des concentrations des espèces

Evolution des concentrations de l'acide éthanóïque et de l'ion éthanóate.

	Expression	Style points	Taille points	Couleur	Joindre points	Epaisseur trait	Echelle
Supprimer cette grandeur	pH	.	2	Blue	OUI	1	Gauche
Supprimer cette grandeur	[Acide éthanóïque(aq)]	.	2	Red	OUI	1	Droite
Supprimer cette grandeur	[Ethanoate(aq)]	.	2	Green	OUI	1	Droite

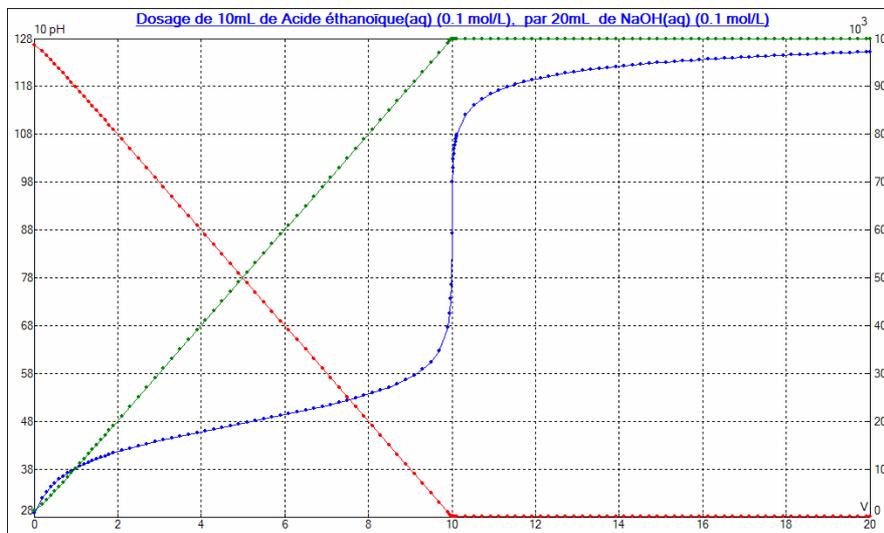
Représentation.



Correction de la dilution.

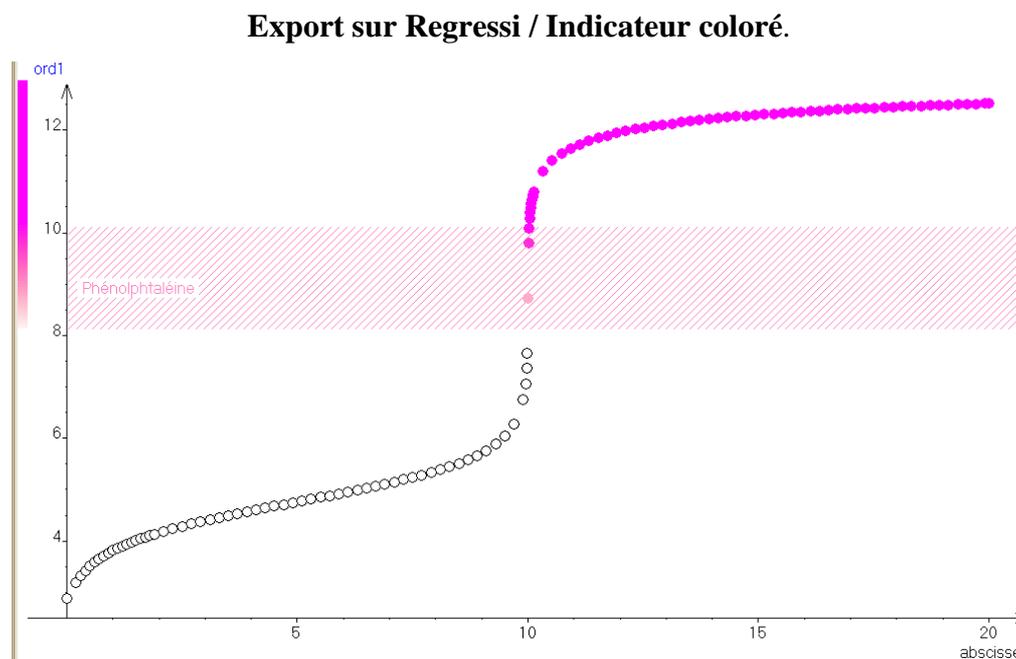
	Expression	Style points	Taille points	Couleur	Joindre points	Epaisseur trait	Echelle
Supprimer cette grandeur	pH	.	2	Blue	OUI	1	Gauche
Supprimer cette grandeur	[Acide éthanóïque(aq)]*Vtotal/V0	.	2	Red	OUI	1	Droite
Supprimer cette grandeur	[Ethanoate(aq)]*Vtotal/V0	.	2	Green	OUI	1	Droite

Courbe générée.



On vérifie qu'au point de concours des courbes d'évolution des concentrations de l'acide et de sa base conjuguée : $\text{pH} = \text{pK}_A$.

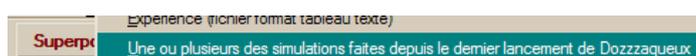
3. Export sur Regressi. Choix de l'indicateur coloré



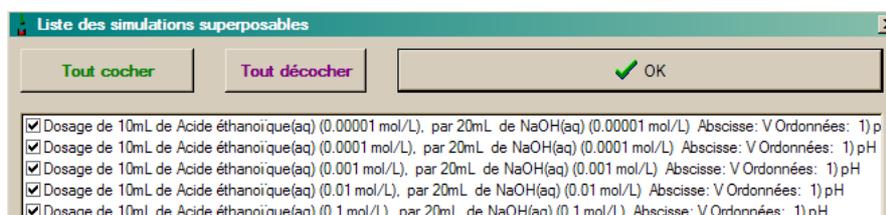
On choisit ici l'indicateur le plus adapté changeant de couleur une fois l'équivalence atteinte : ici la phénolphtaléine.

4. Influence de la concentration sur l'allure des courbes de titrages

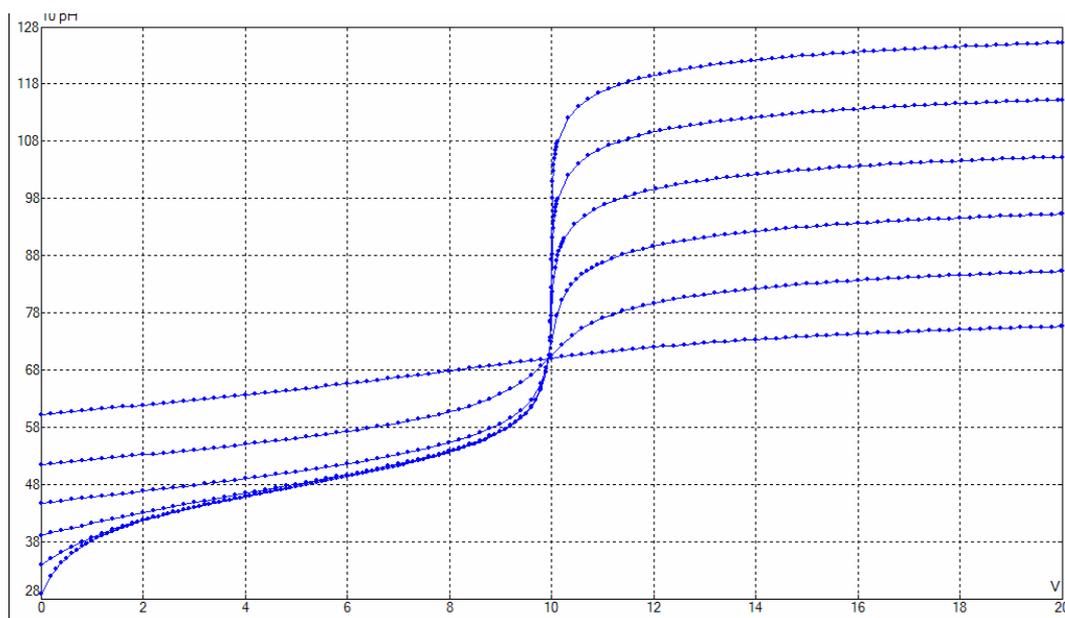
Le faisceau de courbes est créé par superposition. Fermer et relancer Dozzaqueux. Réaliser la simulation du titrage $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H} / \text{NaOH}$ à 10^{-1} , puis 10^{-2} , 10^{-3} , 10^{-4} , 10^{-5} et 10^{-6} mol.L⁻¹, puis, sur l'onglet **TRACE DE COURBES**, sélectionner **SUPERPOSER** puis **UNE OU PLUSIEURS DES ... DOZZAQUEUX** :



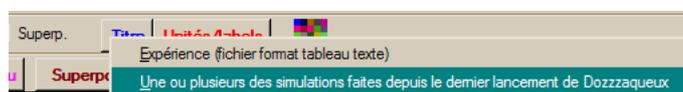
Cocher les courbes à superposer :



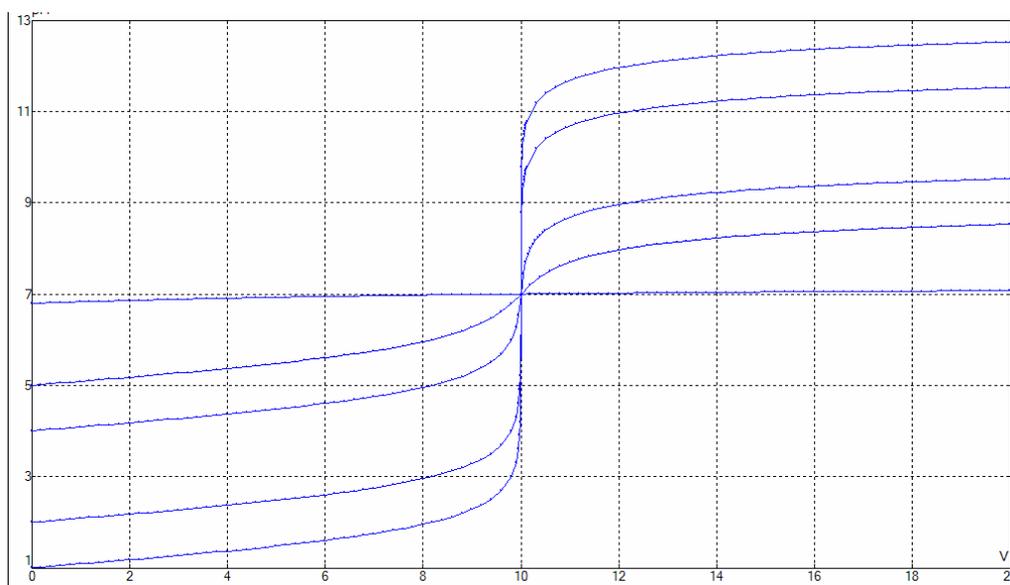
Faisceau généré.



A titre de comparaison, on peut analyser l'influence de la concentration sur l'allure des courbes de titrage pH-métriques d'un dosage acide fort / base forte. Fermer et relancer Dozzaqueux. Réaliser la simulation du titrage HCl / NaOH à 10^{-1} , puis 10^{-2} , 10^{-4} , 10^{-5} et 10^{-7} mol.L⁻¹, puis, sur l'onglet TRACE DE COURBES, sélectionner **SUPERPOSER** puis **UNE OU PLUSIEURS DES ... DOZZAQUEUX** :



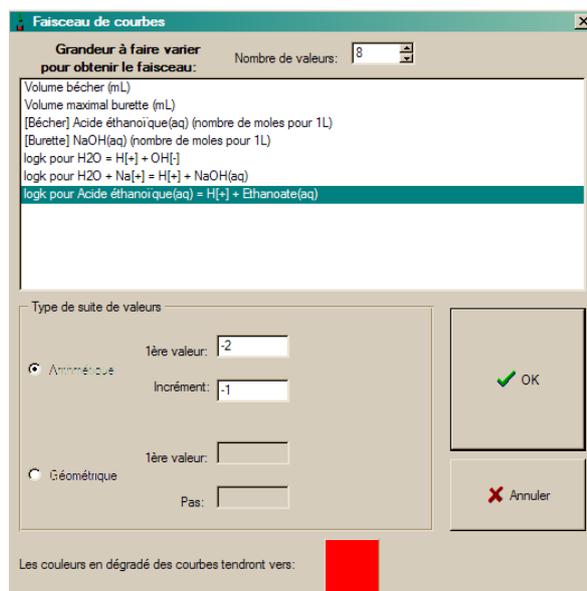
Le faisceau généré est :



Il met en évidence que la dilution ne modifie pas la position (V , pH) de l'équivalence, mais modifie considérablement l'intensité du saut de pH .

5. Influence du pK_A sur l'allure des courbes de titrages

On génère le faisceau de courbes à l'aide du bouton FAISCEAU sur l'onglet TRACE DE COURBES.



Faisceau de courbes

Grandeur à faire varier pour obtenir le faisceau: Nombre de valeurs: 8

VOLUME bÉcher (mL)
VOLUME maximal burette (mL)
[BÉcher] Acide éthanoi que(aq) (nombre de moles pour 1L)
[Burette] NaOH(aq) (nombre de moles pour 1L)
log k_1 pour H₂O = H⁺ + OH⁻
log k_2 pour H₂O + Na⁺ = H⁺ + NaOH(aq)
log k_3 pour Acide éthanoi que(aq) = H⁺ + Ethanoate(aq)

Type de suite de valeurs

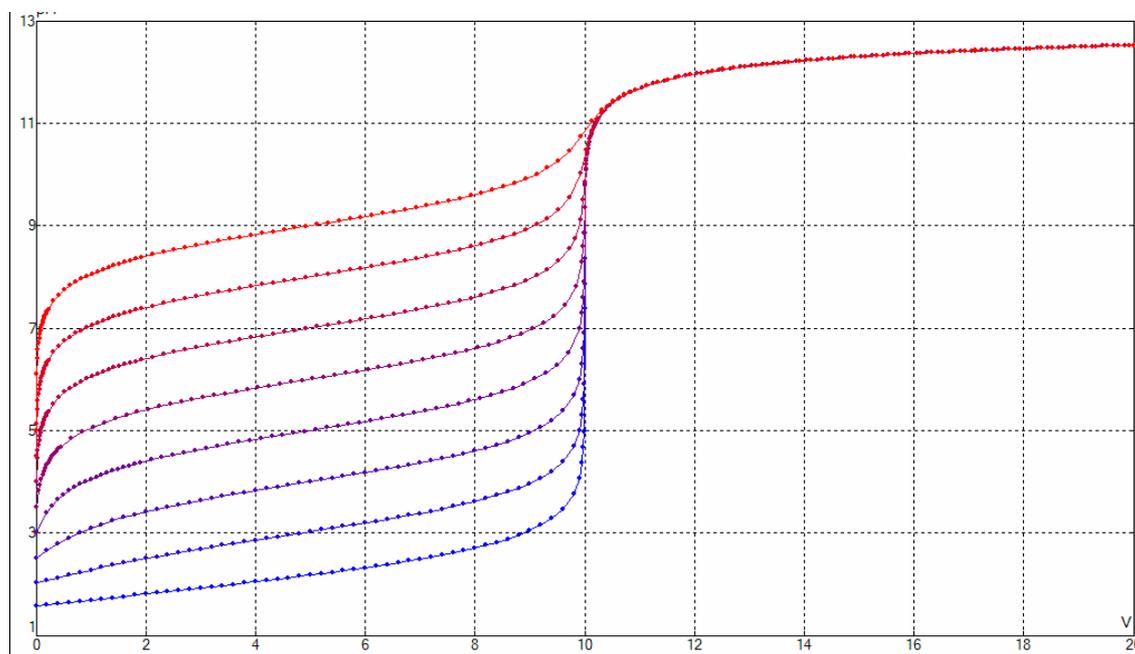
Arithmétique Tère valeur: -2 Incrément: -1

Géométrique Tère valeur: Pas:

OK

Annuler

Les couleurs en dégradé des courbes tendront vers: ■



6. Titrage base faible / acide fort

On étudie ici le titrage d'une solution d'ammoniac par une solution d'acide chlorhydrique.

Contenu du bécher

Recherche dans la base de données

Nombre de moles ?

Entrez la formule brute
Exemples: BaSO4
mais pas: AGSO4 (fr)

C O H

NH3

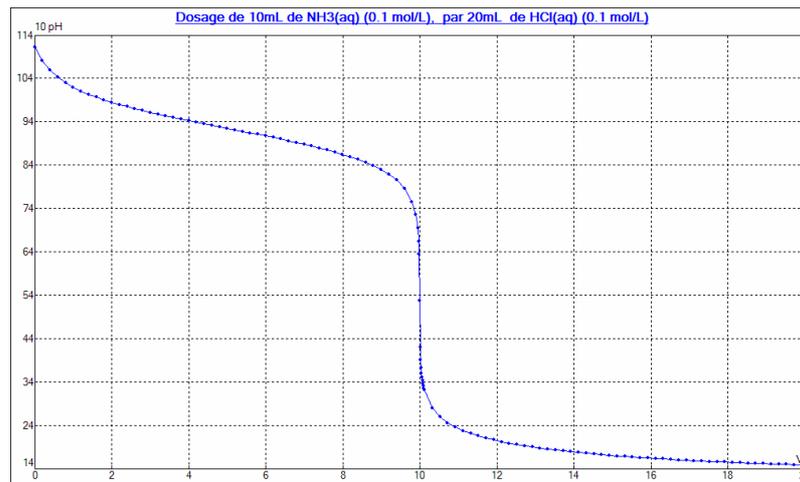
Type de comparaison
 Exakte
 Mémes atomes, en
 Mémes atomes, en
 Mémes atomes, en

Pour l'espèce NH3(aq), veuillez introduire:

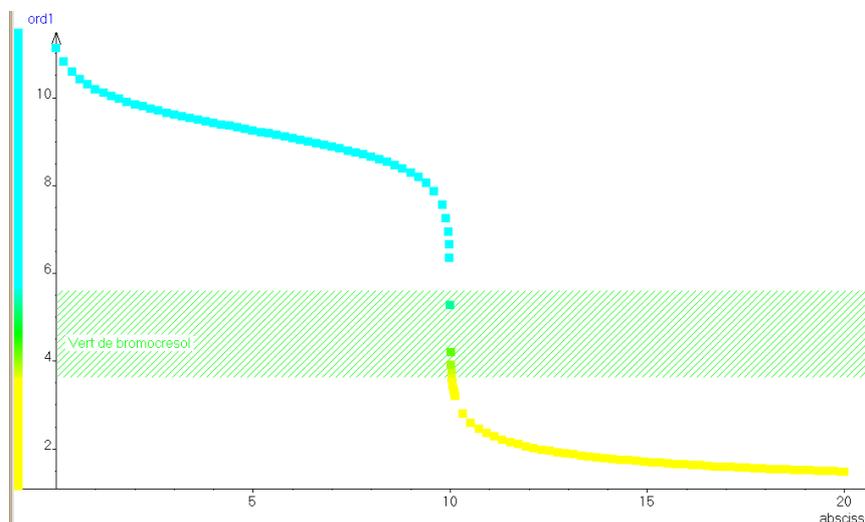
la quantité de matière: mol
OU BIEN
la masse: g
OU BIEN
la quantité de matière par L de solution: mol/L
OU BIEN
la masse par L de solution: g/L

Identifiant	Synonyme	Formule brute	M (g/mol)
NH3(aq)	ammoniac		17.03

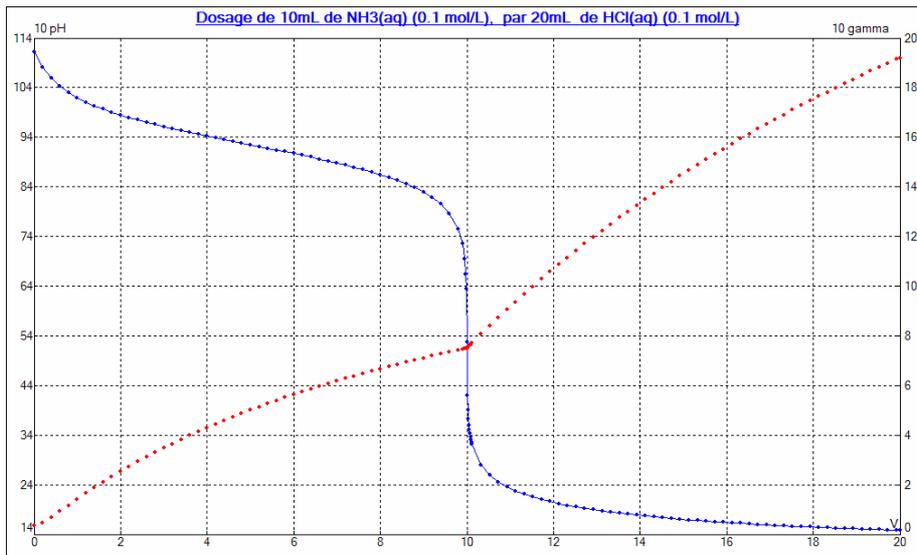
Courbe générée



Export vers Regressi

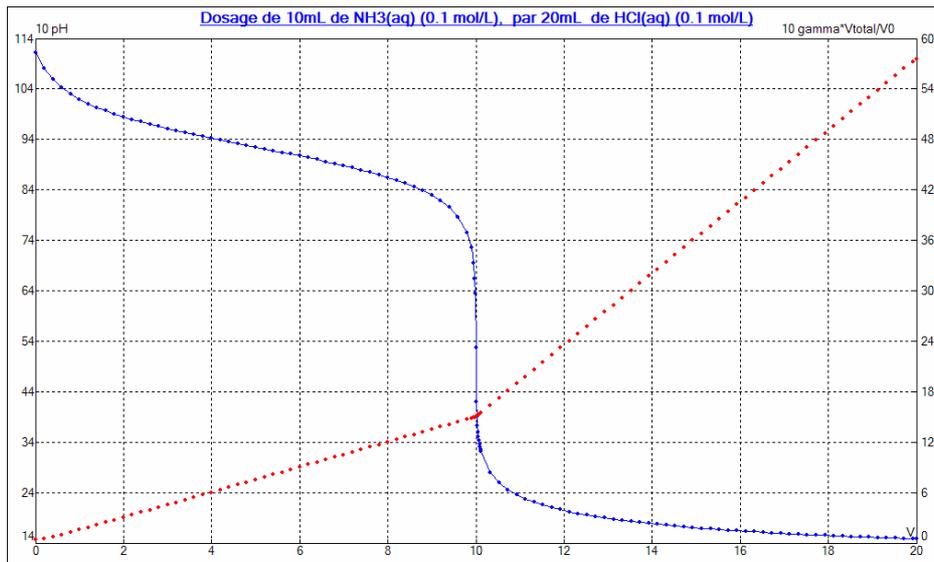


Courbes pH-métriques et conductimétriques



Conductivité corrigée

	Expression	Style points	Taille points	Couleur	Joindre points	Epaisseur trait	Echelle
Supprimer cette grandeur	pH	-	2		OUI	1	Gauche
Supprimer cette grandeur	$\gamma_{\text{total}}/V_0$	-	2		NON	1	Droite



7. Influence du pK_A des bases faibles sur la nature des courbes obtenues

Copier Point particulier Faisceau Superposer

Faisceau de courbes

Grandeur à faire varier pour obtenir le faisceau: Nombre de valeurs: 9

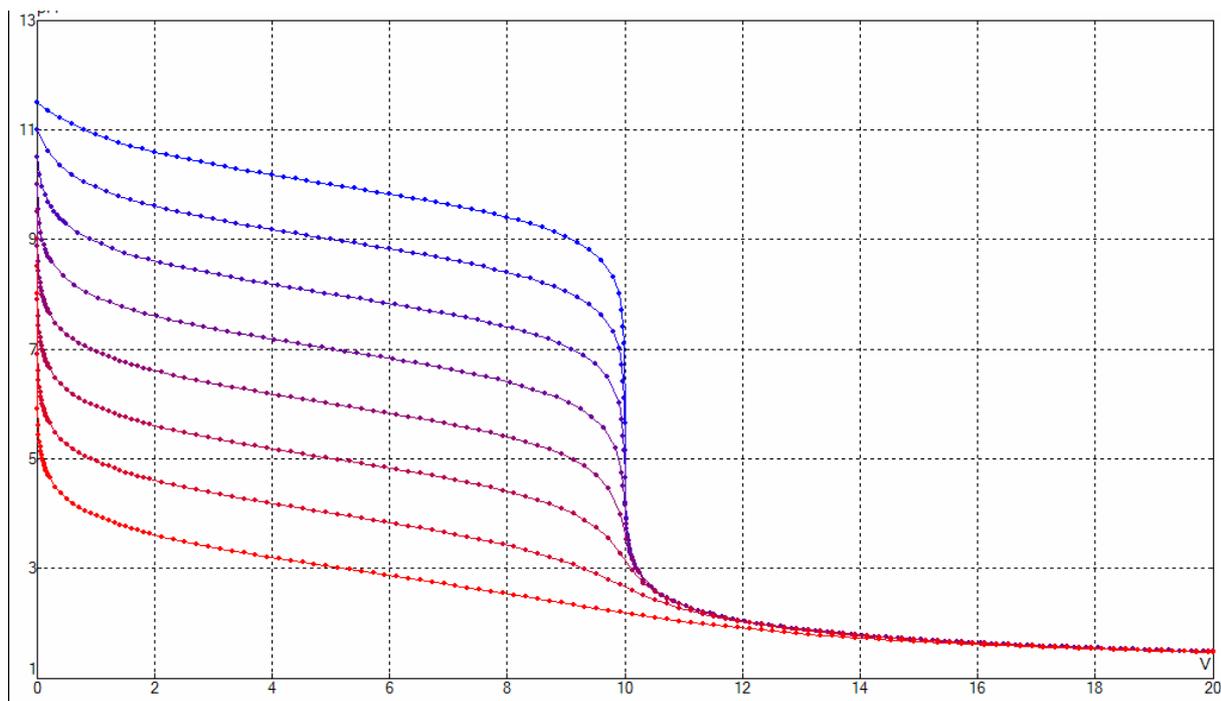
Volume béccher (mL)
 Volume maximal burette (mL)
 [Béccher] $\text{NH}_3(\text{aq})$ (nombre de moles pour 1L)
 [Burette] $\text{HCl}(\text{aq})$ (nombre de moles pour 1L)
 logk pour $\text{Cl}^- + \text{H}^+ = \text{HCl}(\text{aq})$
 logk pour $\text{H}^+ + \text{NH}_3(\text{aq}) = \text{NH}_4^+$
 logk pour $\text{H}_2\text{O} = \text{H}^+ + \text{OH}^-$

Type de suite de valeurs

Arithmétique Tère valeur: 10
 Incrément: -1

Géométrique Tère valeur:
 Pas:
 OK
 Annuler

Les couleurs en dégradé des courbes tendront vers:

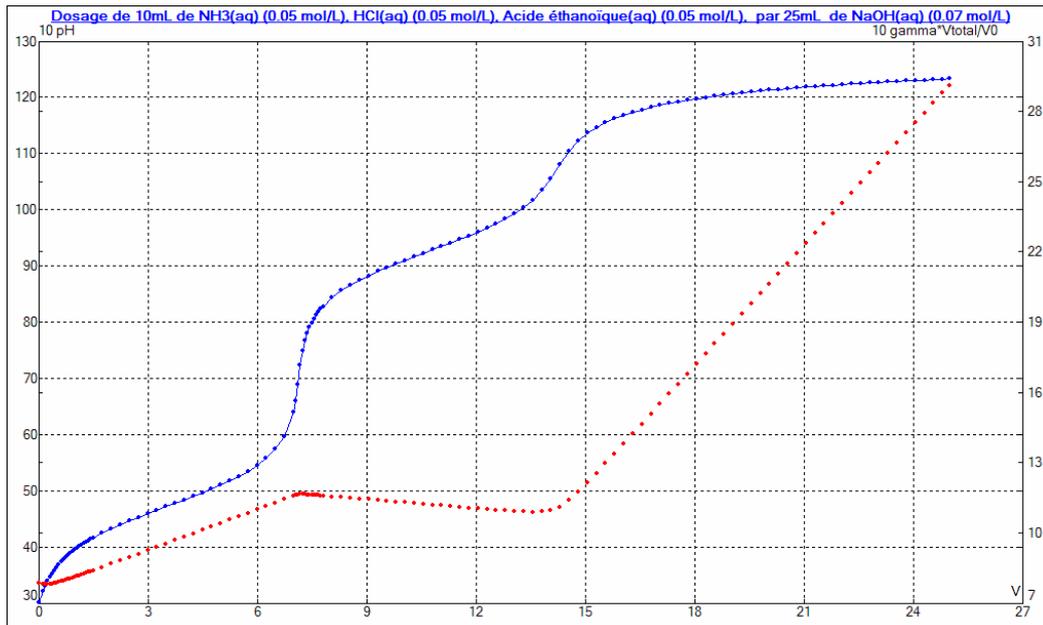


$$pK_{A_i} = \{10, 9, 8, 7, 6, 5, 4, 3\}$$

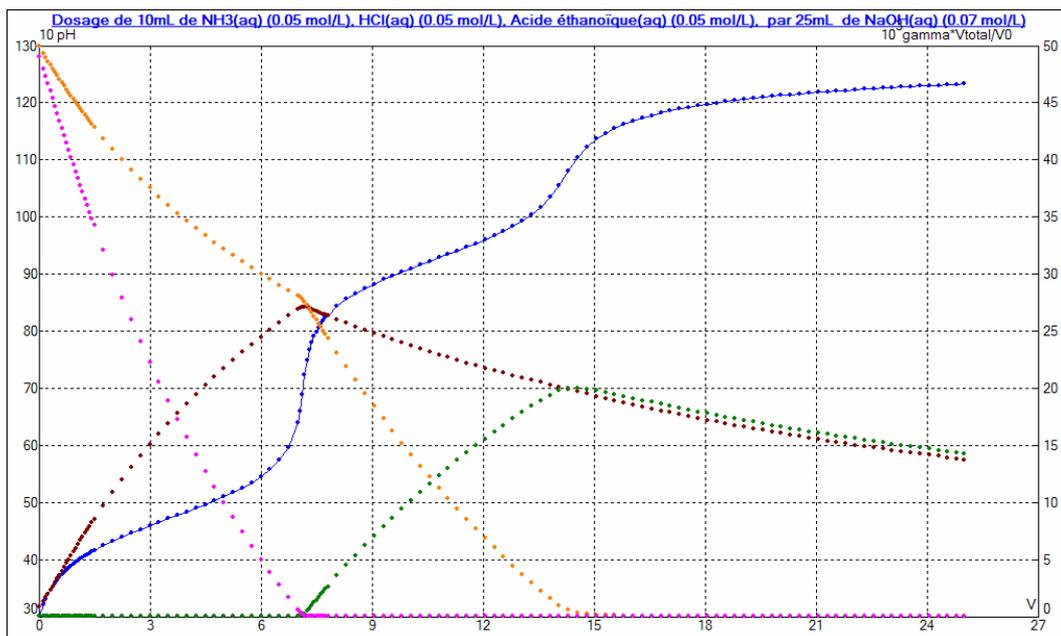
E. Etude d'un mélange de chlorure d'ammonium et d'acide acétique

1. Simulations

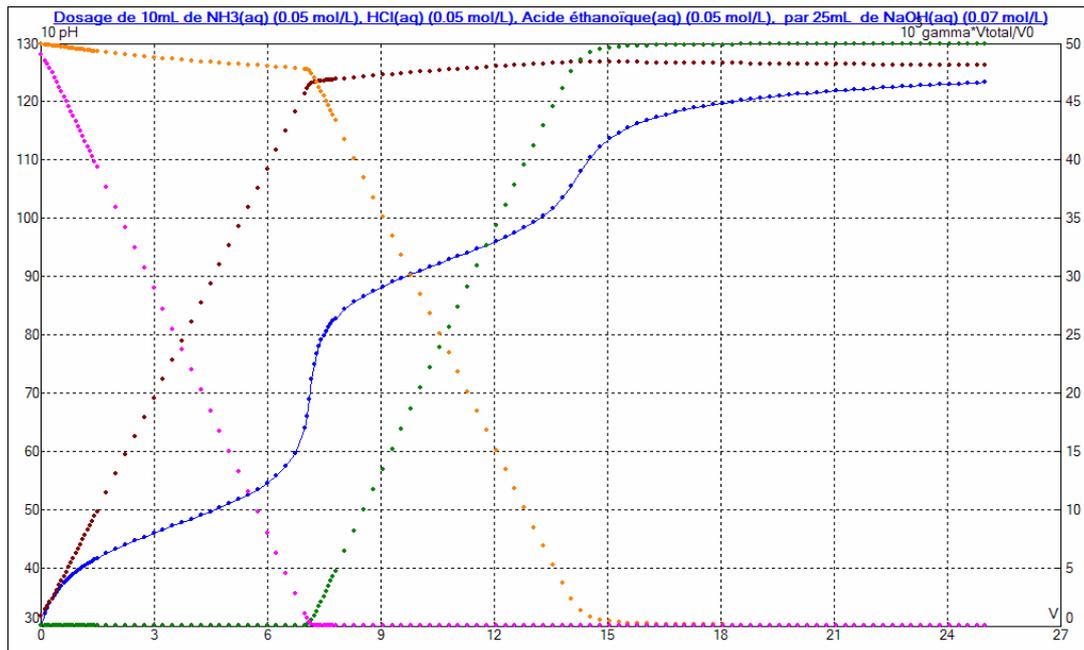
Sur Dozzaqueux, on simule les courbes de titrages pH-métriques et conductimétriques de 10 mL d'une solution à 50 mmol.L^{-1} en chlorure d'ammonium et 50 mmol.L^{-1} en acide éthanoïque par une solution de soude à 70 mmol.L^{-1} .



Avec évolution des concentrations, sans correction de volume

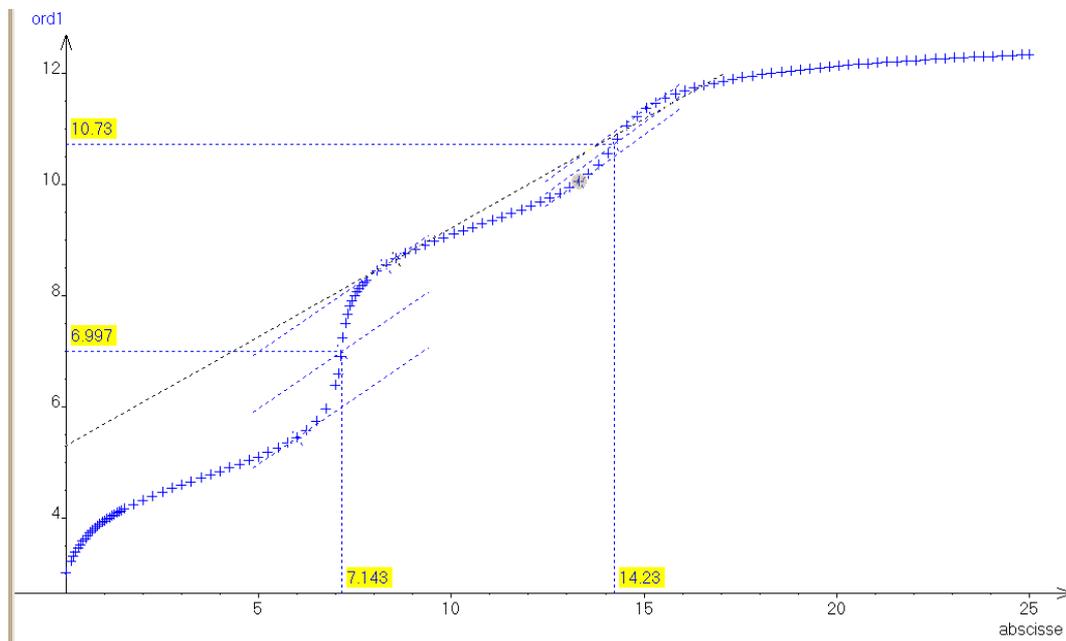


Avec évolution des concentrations, avec correction de volume

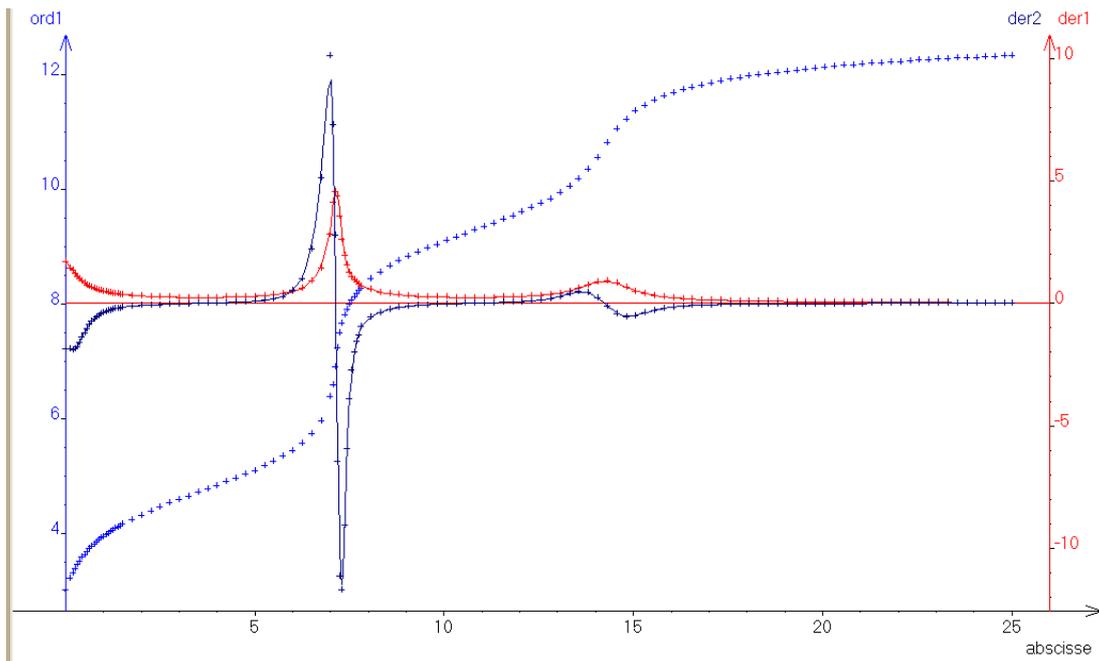


2. Analyses sur Regressi

Méthode des tangentes



Dérivées premières et secondes



Analyse du titrage conductimétrique

