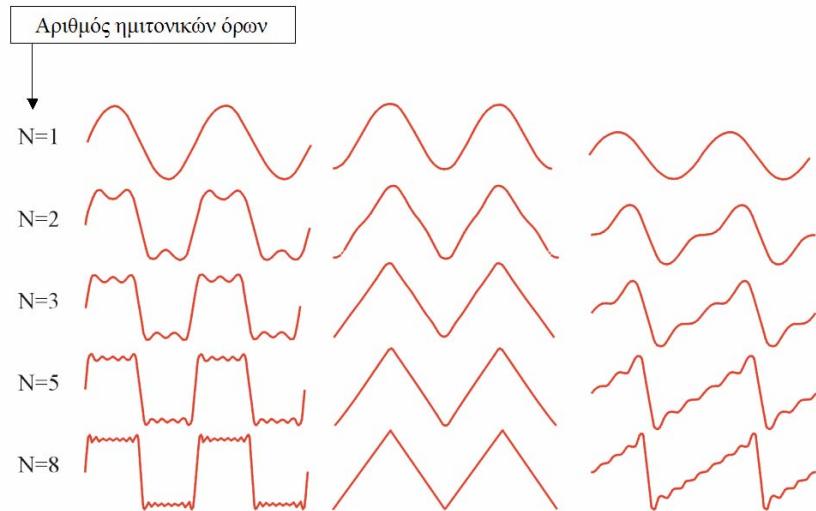
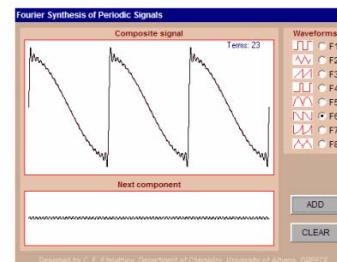
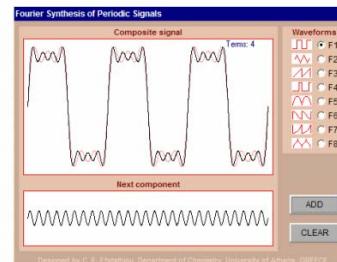
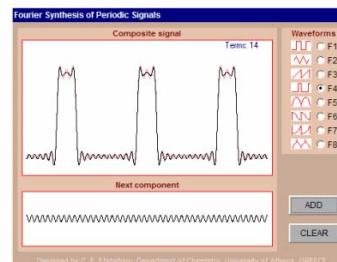
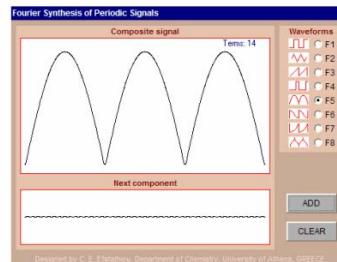


Σύνθεση περιοδικών σημάτων με σειρές Fourier



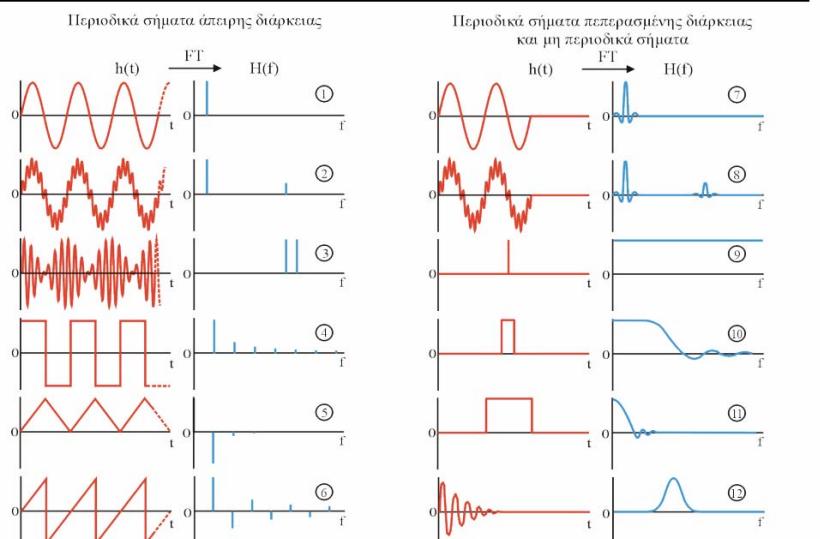
K. Ευσταθίου: Μαθήματα Χημικής Οργανολογίας / 5

Ενα εκπαιδευτικό applet για τη σύνθεση περιοδικών σημάτων κατά Fourier:
http://www.chem.uoa.gr/applets/AppletFourier/App1_Fourier1.html



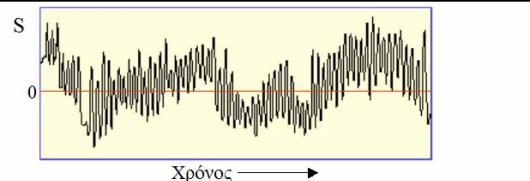
K. Ευσταθίου: Μαθήματα Χημικής Οργανολογίας / 5

Τυπικά παραδείγματα μετασχηματισμού σημάτων κατά Fourier

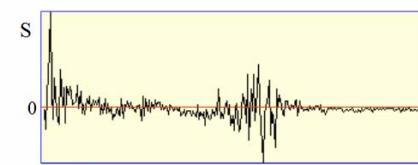


K. Ευσταθίου: Μαθήματα Χημικής Οργανολογίας / 5

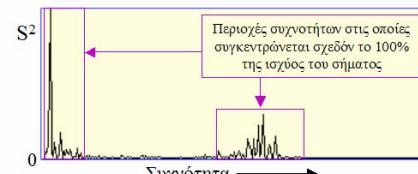
Φάσμα πλάτους - Φάσμα ισχύος



Σήμα



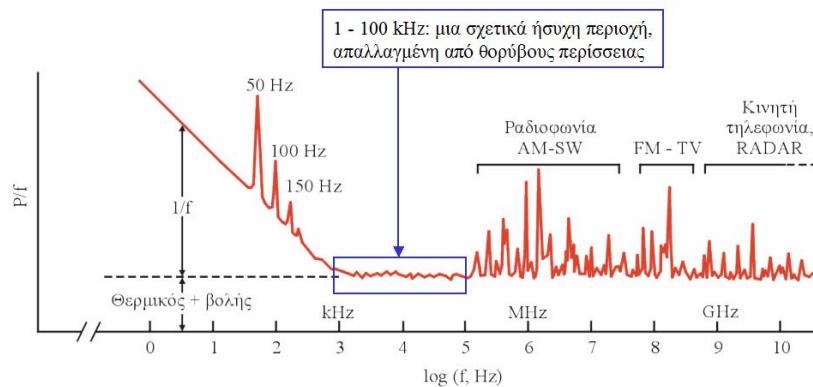
Φάσμα πλάτους σήματος
(Signal amplitude spectrum)



Φάσμα ισχύος σήματος
(Signal power spectrum)

K. Ευσταθίου: Μαθήματα Χημικής Οργανολογίας / 5

Ηλεκτρομαγνητικό φάσμα: Περιοχές Θορύβου



1 - 100 kHz: μια σχετικά ήσυχη περιοχή, απαλλαγμένη από θορύβους περίσσειας

Ραδιοφωνία AM-SW FM - TV Κινητή τηλεφωνία, RADAR

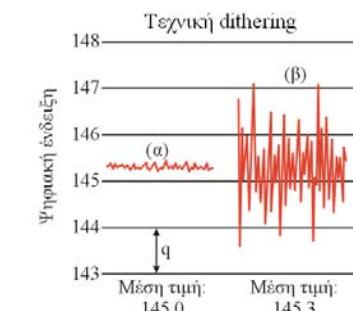
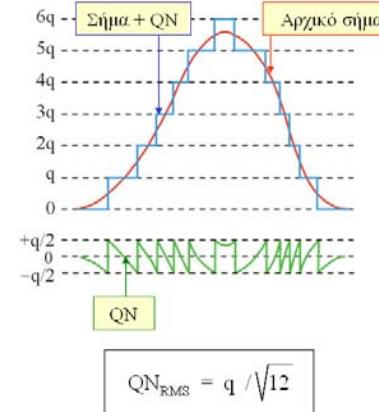
Θερμικός + βολής kHz MHz GHz

log (f, Hz)

Κ. Ευσταθίου: Μαθήματα Χημικής Οργανολογίας / 5

Θόρυβος κβαντισμού (quantization noise, QN)

Θόρυβος οφειλόμενος σε στρογγύλευση ενδείξεων ή σε δεδομένη διακριτική ικανότητα ψηφιοποίησης αναλογικών μεγεθών.



Κ. Ευσταθίου: Μαθήματα Χημικής Οργανολογίας / 5

Θόρυβος κβαντισμού (quantization noise, QN)

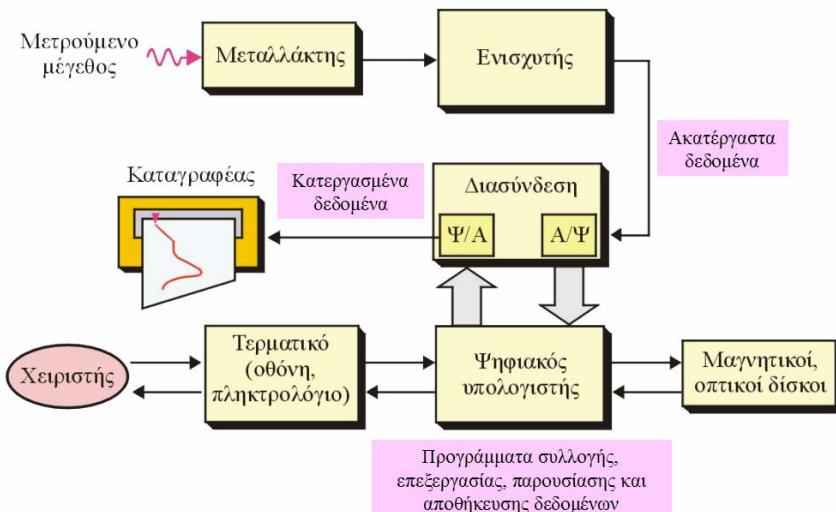
Παράδειγμα: Το δυναμικό ενός εκλεκτικού ηλεκτροδίου ιόντων φθορίου μετρείται με ψηφιακό ηλεκτρόμετρο με διακριτιμότητα τιμών 0,1 mV. Η τυπική απόκλιση μετρήσεων του δυναμικού, που αναπτύσσει σε διάλυμα $\text{NaF } 1,00 \times 10^{-3} \text{ M}$, βρίσκεται 0,070 mV. Να εκτιμηθεί η πραγματική (ενδογενής) τυπική απόκλιση των ενδείξεων δυναμικού του εκλεκτικού ηλεκτροδίου.

Ανση. Η τυπική απόκλιση (σ_{ol}) που μετρήθηκε είναι η συνισταμένη δύο πηγών θορύβου (ή σφάλματος): του ενδογενούς θορύβου (σ_x) του μεταλλάκτη και του θορύβου κβαντισμού (σ_{QN}) που εισάγει η ίδια η παρουσίαση της μέτρησης. Με βάση την εξίσωση σύνθετης θορύβου από πολλές πηγές και την εξίσωση που παρέχει την QN_{RMS} (εδώ σ_{QN}) θα είναι:

$$\sigma_x = \sqrt{\sigma_{\text{ol}}^2 - \sigma_{\text{QN}}^2} = \sqrt{0,070^2 - (0,1 / \sqrt{12})^2} = 0,064 \text{ mV}$$

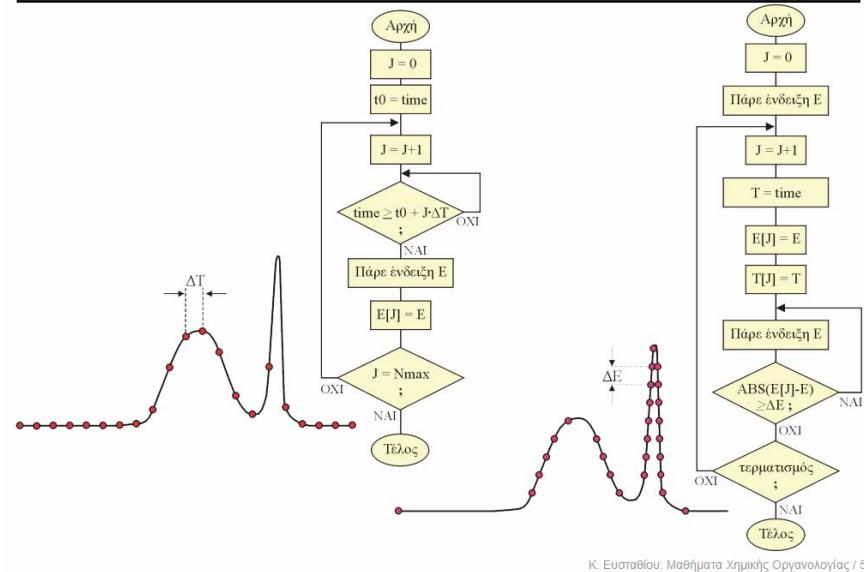
Κ. Ευσταθίου: Μαθήματα Χημικής Οργανολογίας / 5

Τεχνικές λογισμικού - Δειγματοληψία σημάτων με υπολογιστές



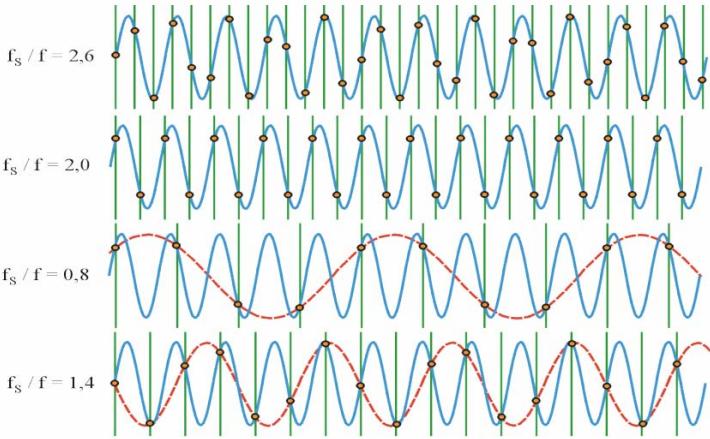
Κ. Ευσταθίου: Μαθήματα Χημικής Οργανολογίας / 5

Τεχνικές λογισμικού - Δειγματοληψία σημάτων με υπολογιστές



Θεώρημα δειγματοληψίας Nyquist

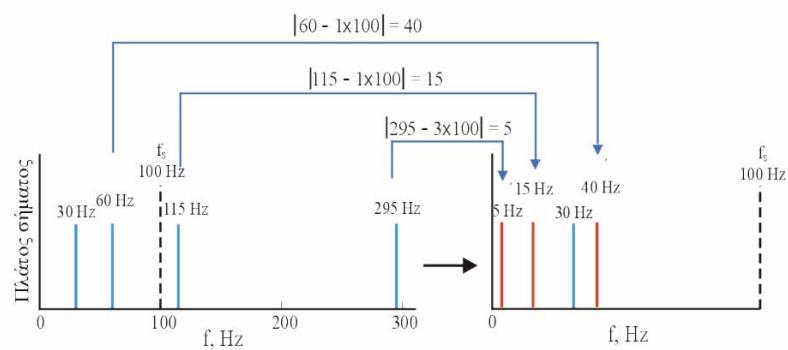
Θεώρημα Nyquist: Η ελάχιστη συχνότητα δειγματοληψίας ενός σήματος, η οποία δεν εισάγει παραμόρφωση στην υπάρχουσα πληροφόρηση είναι διπλάσια από τη συχνότητα της πλέον υψησυχηγησ συνιστώσας του.



Κ. Ευσταθίου: Μαθήματα Χημικής Οργανολογίας / 5

Θεώρημα δειγματοληψίας Nyquist

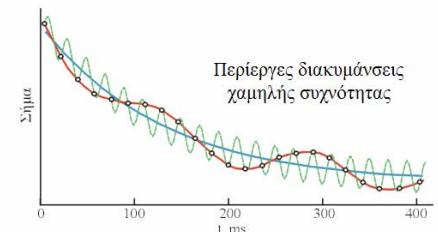
$$\text{Ψευδής συχνότητα: } f' = |f - k f_s|$$



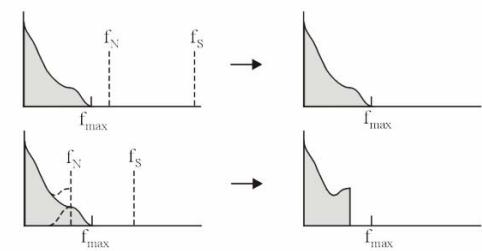
Κ. Ευσταθίου: Μαθήματα Χημικής Οργανολογίας / 5

Συνέπειες κακής δειγματοληψίας

1. Περίεργα σήματα:



2. Παραμόρφωση λόγω
“φασματικής αναδίπλωσης”
(spectral folding)



Κ. Ευσταθίου: Μαθήματα Χημικής Οργανολογίας / 5

Δραστική αντιμετώπιση aliasing

- Με φασματική ανάλυση του σήματος καθορίζεται το ανώτερο όριο (f_{\max}) χρήσιμων συχνοτήτων.
- Πέρασμα του σήματος μέσω βαθυπερατού φίλτρου (anti-aliasing filter) με συχνότητα αποκοπής f_{\max} , για να αποκοπούν κατά το δυνατόν όλες οι συχνότητες (μεγαλύτερες της f_{\max}) που θα μπορούσαν να “αναδιπλωθούν” και να μολύνουν το σήμα εκ δειγματοληψίας.
- Δειγματοληψία του δειγματος με συχνότητα ίση (ή καλύτερα) μεγαλύτερη της $2f_{\max}$.

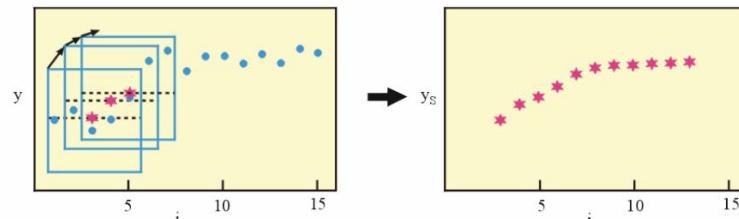
Κ. Ευσταθίου: Μαθήματα Χημικής Οργανολογίας / 5

Εξομάλυνση σημάτων: Μέθοδος κινούμενης μέσης (KMT)

Εφαρμόζεται σε σήματα που έχουν δειγματισθεί ως ισοαπέχοντα σημεία, δηλ.:

$$x_{i+1} - x_i = \text{σταθερό}$$

$$\text{Και για το } k \text{ σημείο ισχύει: } (y_k)_S = \frac{\sum_{i=m}^m y_{k+i}}{2m+1}$$



Κ. Ευσταθίου: Μαθήματα Χημικής Οργανολογίας / 5

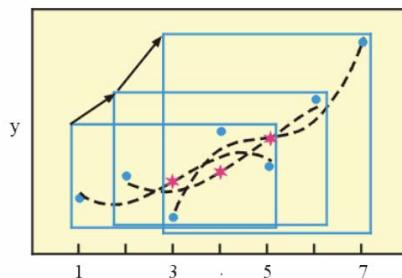
Εξομάλυνση σημάτων: Μέθοδος Savitzky-Golay (S-G)

Εφαρμόζεται σε σήματα που έχουν δειγματισθεί ως ισοαπέχοντα σημεία, δηλ.:

$$x_{i+1} - x_i = \text{σταθερό}$$

Αρχή: Πλαίσιο με ομάδα περιπτών αριθμού σημείων ($2m+1 \geq 5$) σαρώνει τα σημεία. Σε κάθε ομάδα υπολογίζεται πολυώνυμο n-βαθμού ($n \geq 2$). [πολυωνυμικό φίλτρο]

Ως εξομαλυμένη τιμή που αντιστοιχεί στο κεντρικό σημείο της ομάδας λαμβάνεται η τιμή που υπολογίζεται από το πολυώνυμο (θεωρητική τιμή).



Κ. Ευσταθίου: Μαθήματα Χημικής Οργανολογίας / 5

Εξομάλυνση σημάτων: Μέθοδος Savitzky-Golay (S-G)

Η μέθοδος S-G μπορεί να διεξαχθεί κατά πολὺ απλό τρόπο χωρίς να απαιτείται η πραγματοποίηση προσαρμογής ελάχιστων τετραγώνων για τον προσδιορισμό των συντελεστών του πολυωνύμου για κάθε ομάδα δεδομένων.

Ο υπολογισμός της εξομαλυμένης τιμής ανάγεται σε προσδιορισμό μέσης τιμής αλλά με **στατιστικό βάρος**, έτσι είναι:

$$(y_k)_S = \frac{\sum_{i=-m}^m a_i y_{k+i}}{N_F}$$

Παράδειγμα:

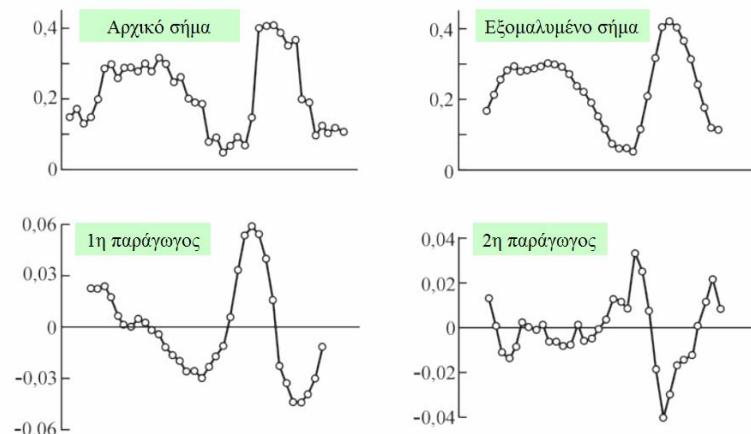
$$(y_k)_S = \frac{-2 \times y_{k-3} + 3 \times y_{k-2} + 6 \times y_{k-1} + 7 \times y_k + 6 \times y_{k+1} + 3 \times y_{k+2} - 2 \times y_{k+3}}{21}$$

όπου: **-2, +3, +6, +7, +6, +3, -2**: συντελεστές βάρους και **21**: το άθροισμά τους

Κ. Ευσταθίου: Μαθήματα Χημικής Οργανολογίας / 5

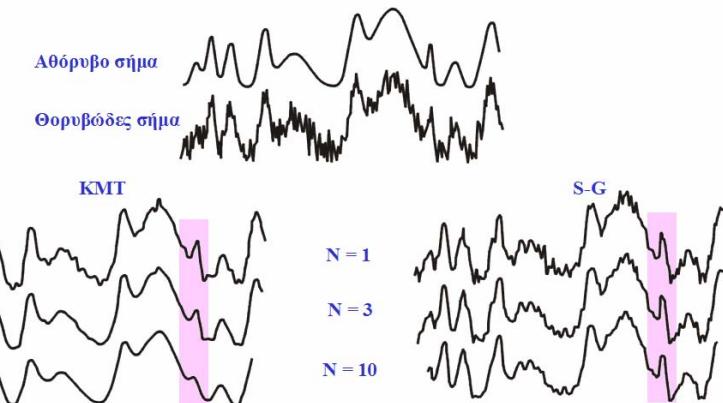
Εξομάλυνση σημάτων: Μέθοδος Savitzky-Golay (S-G)

Τελικό αποτέλεσμα:



Κ. Ευσταθίου: Μαθήματα Χημικής Οργανολογίας / 5

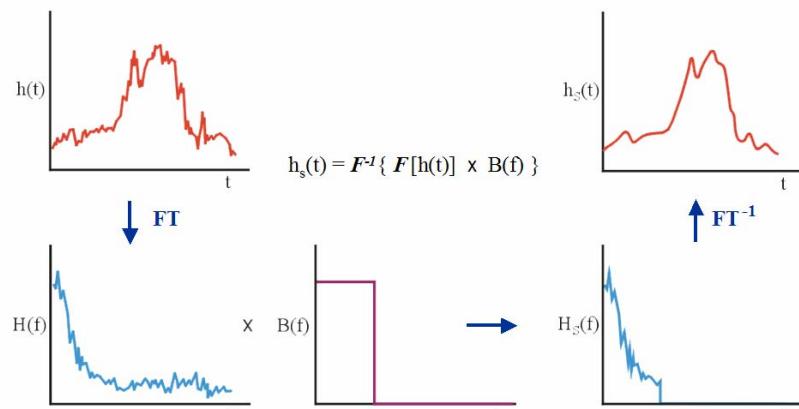
Σύγκριση “κινούμενης μέσης τιμής (KMT)” και “Savitzky-Golay (S-G)”



- Υπερβολική και ανισοβαρής η εξομάλυνση με την KMT
- Διατήρηση των “ροπών” των υφιστάμενων κορυφών με την S-G

Κ. Ευσταθίου: Μαθήματα Χημικής Οργανολογίας / 5

Εξομάλυνση μέσω μετασχηματισμών Fourier (αρχή)



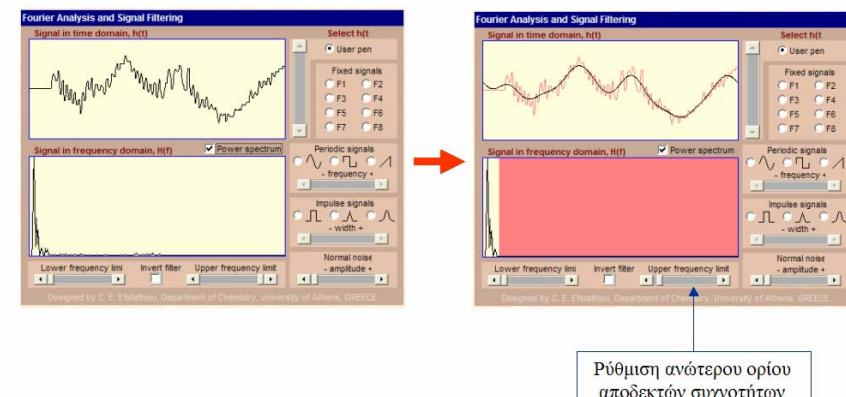
Μετασχηματισμόι Fourier και Συνέλιξη:

$$\text{Εάν } h_s(t) = h(t) * B(t), \text{ τότε: } F\{h_s(t)\} = F\{h(t)\} \times F\{B(t)\}$$

Επομένως: Στο χώρο συχνοτήτων η συνέλιξη δύο σημάτων μετατρέπεται σε πολλαπλασιασμό

Κ. Ευσταθίου: Μαθήματα Χημικής Οργανολογίας / 5

Ένα εκπαιδευτικό applet για την εξομάλυνση σημάτων μέσω FT: http://www.chem.uoa.gr/applets/AppletFourAnal/App1_FourAnal1.html



Κ. Ευσταθίου: Μαθήματα Χημικής Οργανολογίας / 5

Εξομάλυνση με λήψη μέσων μορφών σημάτων

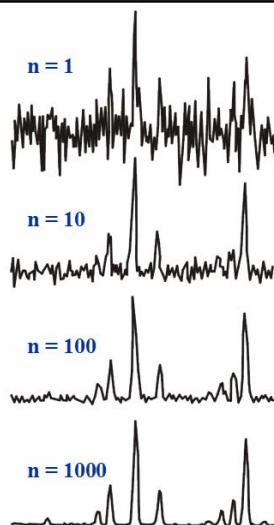
Προϋπόθεση: Δυνατότητα λήψης επαναλαμβανόμενων μορφών του σήματος.

Αρχή: Ο τυχαίος θόρυβος έχει μηδενική μέση τιμή, επομένως προστιθέμενοι θόρυβοι τείνουν να αποκτήσουν μηδενική τιμή.

Βελτίωση S/N:

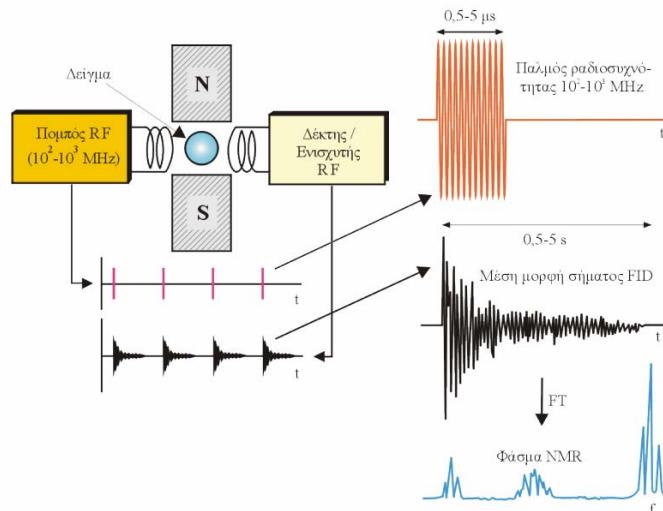
Αν ο αρχικός S/N ήταν $(S/N)_0$, τότε μετά τη λήψη της μέσης μορφής n την σημάτων ο τελικός S/N θα είναι:

$$(S/N)_n = (S/N)_0 \times \sqrt{n}$$



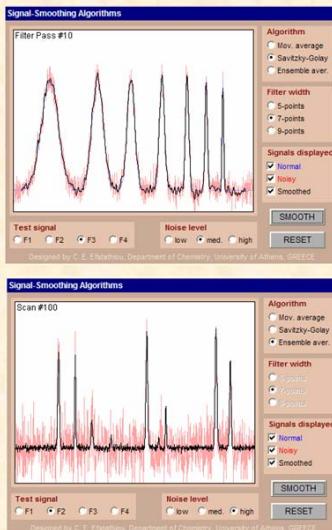
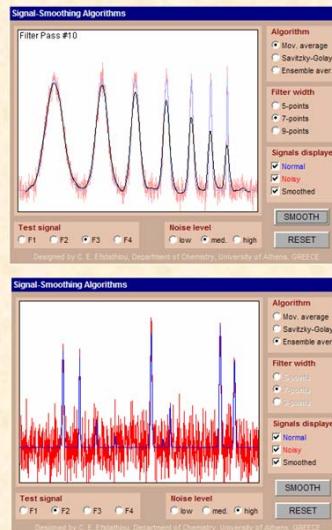
Κ. Ευσταθίου: Μαθήματα Χημικής Οργανολογίας / 5

Εξομάλυνση με λήψη μέσων μορφών σημάτων: εφαρμογή στη φασματοσκοπία FT-NMR



Κ. Ευσταθίου: Μαθήματα Χημικής Οργανολογίας / 5

Ένα εκπαιδευτικό applet για τις λογισμικές τεχνικές εξομάλυνσης σημάτων:
http://www.chem.uoa.gr/applets/AppletSmooth/App_1.html



Κ. Ευσταθίου: Μαθήματα Χημικής Οργανολογίας / 5