

Τεχνολογικές Εφαρμογές της Ακτινοχημείας

του Νικολάου Θ. Ρακιντζή

Η ακτινοχημεία ασχολείται με τη μελέτη των χημικών αντιδράσεων που λαμβάνουν χώρα, σταν υλικά σώματα εκτίθενται στην επίδραση ιοντιζουσών ακτινοβολίων υψηλής ενεργείας. Οι ακτινοβολίες αυτές προέρχονται είτε από φαδιούστοπα (ωπίνες α, β, γ) είτε από επιταχυντές σώματιδων (ταχέα ηλεκτρόνια, πρωτόνια, δευτερόνια κ.λπ.).

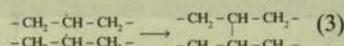
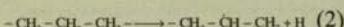
Στις ακτινοχημικές διεργασίες η σχέση μεταξύ της δόσεως ακτινοβολίας D (Gy) που απαιτείται για τη μετατροπή 1kg υλικού σε προϊόν, της γραμμομοριακής μάζας M (kg mol⁻¹) και της ακτινοχημικής αποδόσεως G (μmol J⁻¹) είναι:

$$D = \frac{10^6}{M \cdot G} \quad (1)$$

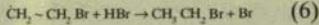
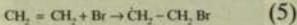
Δηλαδή, η απαιτούμενη δόση ακτινοβολίας είναι σχετικά μικρή, εάν το υλικό έχει μεγάλη γραμμομοριακή μάζα (πολυμερές) ή εάν η ακτινοχημική απόδοση της αντιδράσεως είναι υψηλή (αλυσιδή αντίδραση). Στην θέση αυτή θεωρείται σκόπιμο να διενεργισθούν οι έννοιες δόση ακτινοβολίας και ακτινοχημική απόδοση. Δόση ακτινοβολίας ονομάζεται η ενέργεια της ακτινοβολίας που αποδροφάται ανά μονάδα μάζας ακτινοβολουμένου σώματος. Η χρησιμοποιούμενη εν προκειμένω μονάδα είναι το Gray (Gy) που αντιστοιχεί σε απορρόφηση 1 Joule ανά kg ακτινοβολουμένου υλικού. Ως ακτινοχημική απόδοση ορίζεται η ποσότητα των σχηματιζόμενων προϊόντων που αντιστοιχεί σε απορρόφηση 1 Joule. Η χρησιμοποιούμενη σήμερα μονάδα είναι το μmol · J⁻¹.

Σύμφωνα με τα προηγούμενα, μεγάλη εφαρμογή ενδιέσκει η ακτινοβόληση πολυμερών υδρογονανθράκων, ως π.χ. πολυαθυλενίου και πολυπροπυλενίου, που οδηγεί κυρίως στην ανάπτυξη διασταυρουμένων συνδέσεων (cross linking) μεταξύ γειτονικών μορίων του συ-

στήματος. Το μεγαλύτερο ενδιαφέρον εν προκειμένω προκύπτει από το γεγονός ότι μια σχετικώς μικρή χημική αλλαγή είναι δυνατόν να προκαλέσει σημαντική μεταβολή των φυσικών ιδιοτήτων του πολυμερούς. Ένα πολυμερές μετατρέπεται σε εξαιρετικά μεγάλο μόριο, εάν σε κάθε μόριό του αναπτυχθεί κατά μέσον όρο μια διασταυρούμενη σύνδεση. Επειδή κάθε μόριο του πολυμερούς αποτελείται από χιλιάδες μόρια μονομερών, η αντίστοιχη χημική μεταβολή είναι μικρότερη από 0,1%. Ωστόσο, τούτο δύναται να έχει ως αποτέλεσμα αύξηση της ιξώδους του πολυμερούς ή των διαλυμάτων του, μικρότερη διαλυτότητα στους διαλύτες και υψηλότερο σημείο τήξεως. Έτσι, μια ακτινοβόλημένο πολυαθυλένιο καθίσταται μαλακό στην περιοχή των 70 - 90°C. Εάν δεχθεί ώμως δόση ακτινοβολίας περίπου 20kGy, δεν έχει το σχήμα του θερμαινόμενο ακόμη και έως 250°C. Η τροποποίηση των ιδιοτήτων των πολυμερών με ακτινοβολία παρουσιάζει μεγάλη εμπορική σημασία. Οι αντιδράσεις που λαμβάνουν χώρα είναι σε γενικές γραμμές οι εξής:

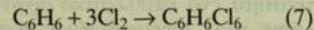


Ένα άλλο προϊόν που παράγεται επίσης σε βιομηχανική κλίμακα είναι το βρωμιούχο αιθύλιο, το οποίο λαμβάνεται κατά την ακτινοβόληση μέγματος αιθυλενίου και υδροβρωμίου με ακτίνες γ στη συνήθη θερμοκρασία. Η ακτινοχημική απόδοση ανέρχεται περίπου σε 10^4 μτολ J⁻¹, και οι αντιδράσεις που λαμβάνουν χώρα είναι οι εξής:



Το εντομοκτόνο Gammexan (εξαχλωρούντος εξανίο) παράγεται επίσης σε βιομηχανική κλίμακα κατά την ακτινοβόληση βενζολίου με ακτίνες γ

παρουσία χλωρίου. Η ακτινοχημική απόδοση ανέρχεται σε 10^4 μτολ J⁻¹ και η αντιδράση έχει το γενικό σχήμα:



Οι υψηλές ακτινοχημικές αποδόσεις τόσο του βρωμιούχου αιθυλίου όσο και του Gammexan οφείλονται σε αλυσωτές αντιδράσεις.

Η ικανότητα των ιοντιζουσών ακτινοβολίων υψηλής ενεργείας να καταστρέψουν μικροοργανισμούς χωρίς αξιόλογη αύξηση της θερμοκρασίας των ακτινοβολουμένων υλικών, προσφέρει ένα σπουδαίο μέσο για τη συντήρηση τροφίμων. Τρόφιμα, τα οποία σε πολλές χώρες επιτρέπεται να συντηρούνται με ακτινοβόληση, είναι το σιτάρι, οι πατάτες και τα ροδιμύδια. Επίσης οι φράουλες, τα ξηρά φρούτα, τα σπόρια, τα αφυδατωμένα λαχανικά, τα αρωματικά βότανα, οι γαρίδες, οι καραβίδες, το κρέας πουλερικών, τα βατραχοπόδαρα και το αραβικό κόκμι. Οι χρησιμοποιούμενες δόσεις ακτινοβολίας κυμαίνονται συνήθως μεταξύ 0,2 και 10 kGy.

Οι ιοντιζουσές ακτινοβολίες υψηλής ενεργείας χρησιμοποιούνται επίσης για την αποστέρωση φραγμάκων καθώς και άλλων υλικών, όπως τα χειρουργικά εργαλεία και γάντια, σύργιγες μιας χρήσεως, γάζες και βαμβάκι. Οι δόσεις ακτινοβολίας που χρησιμοποιούνται εν προκειμένω είναι της τάξεως των 50 kGy. Στον πίνακα 1 έχουν καταχωριθεί οι απαιτούμενες δόσεις ακτινοβολίας τροφίμων ανάλογα με το επιδιωκόμενο εκάστοτε αποτέλεσμα.

Στην Ιαπωνία και τελευταία στην Lödز (Πολωνία) για την αντιμετώπιση της ρυπάνσεως από κανασέρια των εργοσταίων παραγωγής ηλεκτροκής ενέργειας, τα οποία περιέχουν οξείδια θείου και αζώτου, εφαρμόζεται η ακτινοβόληση επεξεργασία πριν από την απελευθέρωσή των στην ατμόσφαιρα. 1) Ψεκασμός με νερό, 2) Προσθήκη αμυνίας, 3) Ακτινοβόληση με ταχέα ηλεκτρόνια, 4) Διοχετεύση του ακτινοβοληθέντος συστήματος σε φλυτζάρι με φορητό υλικό (συνήθως χρησιμοποιείται λεπτώς κονιοποιημένο ανθρακικό ασβέστιο). Το τελευταίο αποτελεί αξιούχο λίπασμα πλούσιο σε θειούκ

Ο Ν. Θ. Ρακιντζής είναι καθηγητής στο Τμήμα Χημικών Μηχανικών του Ε.Μ.Π.

και νιτρικό αμμώνιο, δυνάμενο να αξιοποιηθεί.

Οι οργανικές ουσίες φανολικού χαρακτήρα, πολυχλωφενώσεις, χρωστικές, κυανίδια, απορρυπαντικά, παραποτοκτόνα, εντομοκτόνα και γενικά ουσίες μη βιο-αποικοδομούμενες αποτελούν σοβαρό περιβαλλοντικό πρόβλημα. Οι εν λόγω ενώσεις, ευρισκόμενες συνήθως σε υδατικά διαλύματα, ακτινοβολούμενες με ιοντίζουσες ακτινοβολίες αντιδρούν με τις ωςες OH, HO₂ ή O₂, που σχηματίζονται κατά την οδιόληση του ύδατος, παρέχουν προϊόντα, εύκολα δεσμευόμενα με συνήθεις βιολογικές ή χημικές διεργασίες. Ικανοποιητικά αποτελέσματα παρουσίασε επίσης η ακτινοβόληση λυ-

μάτων των υπονόμων πριν από την αποχέτευσή των στην θάλασσα προς πλήρη αποστείρωση με δόσεις 3-10 kGy. Τέλος αποδείχθηκε εξαιρετικά αποτελεσματική η ακτινοβόληση λυμάτων που προέρχονται από βιομηχανίες υφάνσεως και βαφής υφασμάτων.

Η διάδοση των τεχνολογικών εφαρμογών της ακτινοχημείας σήμερα φαίνεται από τους 400 επιταχυντές σωματίδιων 500kV - 1MV που λειτουργούν σε 25 χώρες και από τις 170 πηγές κοβαλτίου-60 συνολικής ορδινέρας 15.000.000 Ci που είναι εγκατεστημένες σε 45 χώρες του κόσμου.

Βιβλιογραφία

1. A. J. Swallow, «Food Irradiation» Miller Conference, Bowness on Windermere, England, April 3-7 (1989).
2. J. M. T. Spinks and R. J. Woods, «An Introduction to Radiation Chemistry» 3rd Edition, John Wiley & Sons. N. York, Chichester, Brisbane, Toronto, Singapore (1990).
3. Νικολάου Θ. Ραμντζή, Εγχειρίδιο Ραδιοχημείας και Ακτινοχημείας Δ' έκδοση, Αθήνα (1993).
4. J. Kroh, «Technological Applications of Radiation Chemistry» Miller Conference, Bowness on Windermere, England, April 3-8 (1993).

