

Στη διαδικασία της αρτοποίησης, δύο λέξεις έρχονται πρώτες στο μυαλό μας: το αλεύρι και το νερό. Στο θέμα που ακολουθεί, μας απασχολεί το δεύτερο συστατικό που ως βασικό κομμάτι στην εξέλιξη της ζύμωσης του ψωμιού κάνει τον έλεγχο της ποιότητάς του επιτακτικό!

Όσα πρέπει να γνωρίζετε για την ποιότητα του νερού

Tο νερό παιζει πρωταγωνιστικό ρόλο στην αρτοποιητική διαδικασία καθώς αντιρρισμούει περισσότερο από το 1/3 του συγοιλικού βάρους των συστατικών που χρησιμοποιούνται. Συνήθως, η ποιότητά του θεωρείται δεδομένη –ειδικά όταν προέρχεται από το κεντρικό δίκτυο υδροδόχωνς- και λίγοι είναι οι επαγγελματίες που θα μπουν στον κόπο νά στείλουν στο εργαστήριο δείγμα νερού για χημική ανάλυση. Λάθος! Όπως παραδέχεται η ίδια η ΕΥΔΑΠ στο επίσημο site της, το 65% των σωληνώσεων του δικτύου της αποτελούνται από αμίαντο ή μόλυβδο, το 30% κατασκευάζεται από χάλυβα και μόλις ένα 5% από πλαστικό, το γωνάτο PVC. Ακόμη και αν αγνοήσουμε το γεγονός ότι ο αμίαντος είναι τοξικός, ένα ακόμη

πρόβλημα προέρχεται από την οξείδωση των μεταλλικών μερών των σωληνώσεων, που σκουριάζουν, μολύνοντας έτσι και το νερό. Επίσης, στις αγροτικές περιοχές, πρόβλημα μπορεί να προκαλέσουν τα χημικά, τα φυτοφάρμακα ή τα λιπόσαμα που χρησιμοποιούν οι γεωργοί αλλά και τα βαρέα μέταλλα, που καταλήγουν στο πόσιμο νερό από τα λήμματα των βιομηχανιών. Τα αόρατα αυτά στοιχεία δεν φαίνονται παρά μόνο με χημική ανάλυση.

Εντοπίζοντας το πρόβλημα

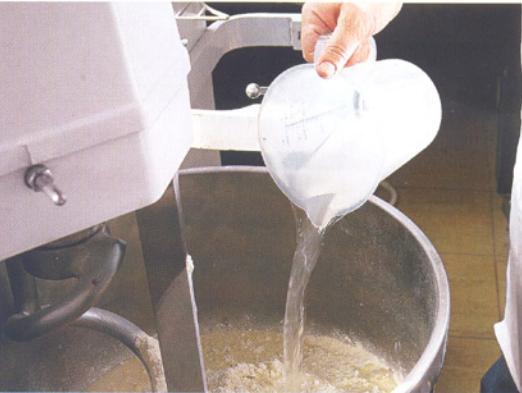
Ένα νερό κακής ποιότητας μπορεί να γίνει αντιληπτό από τα οργανοληπτικά χαρακτηριστικά του και κυρίως από την οσμή του, ειδικά όταν το νερό προέρχεται από το δίκτυο (από τη Βρύση, δηλαδή).

Στην περίπτωση αυτή, ενδεχομένως να περιέχει παραπάνω χλώριο ή να είναι μολυσμένο με στοιχεία που δεν γνωρίζει ο επαγγελματίας, π.χ. φυτοφάρμακα ή παράγαγα χλωρίου, όπως στην Β. Ελάδα, τα Μεσόγειο και, φυσικά, την νησιά. Ως προς την εμφάνιση, το μόνο στοιχείο που μπορεί να παραξενεύει κάποιον είναι το πόσο θολό είναι το νερό. Δεν πρέπει, ωστόσο, να συγχέεται η θολή εικόνα από την πίεση του νερού με τη μόλυνση. Κι αυτό γιατί η θολότητα από την πίε-

Τα “συμπτώματα” των αλάτων

Εκτός, όμως, από την πιθανότητα μόλυνσης ή κακής ποιότητας του νερού, ένας άλλος παράγοντας που θα κρίνει το τελικό αποτέλεσμα είναι και η περιεκτικότητα του νερού σε αλάτα. Συνήθως, όταν το νερό περιέχει ποσότητα αλάτων ασθεστίου και μαγνησίου χαρακτηρίζεται ως “οκληρό”. Η σκληρότητα του νερού, η οποία διακρίνεται σε παροδική και μόνιμη, επηρεάζει την υφή της ζύμης.

χικής ποσότητας νερού κατά 1%-2%. Ένας τρόπος να εντοπίσετε μόνοι σας το πρόβλημα της ύπαρξης αλάτων είναι κατά το πλάσιμο των σκευών, αν καθώς στεγνώνει το νερό αφήνει λευκά στίγματα. Σε αυτή την περίπτωση ως λύση είναι η αφαλάτωση, μία μέθοδος που βασίζεται στην απομάκρυνση των ίοντων ασθεστίου και μαγνησίου με ιοντοανταλλακτικές ρρτίνες. Στην πραγματικότητα, πρόκειται για απλή ανταλλαγή-αντικατάσταση ιόντων με ιόντα



ση διαλύεται μέσα σε 1'-2', ενώ όταν πρόκειται για μολυσμένο νερό (από σωματίδια, σκουριά σωληνώσεων κ.λ.π.), το νερό θα παραμείνει θολό.

Για να ελέγχετε, λοιπόν, την ποιότητα του νερού στο εργαστήριο σας θα πρέπει αρχικά να απευθυνθείτε σε κάποιο πιστοποιημένο εργαστήριο χημικών αναλύσεων (με ISO 17025). Σε περίπτωση που διαπιστωθεί κάποιο πρόβλημα, υπάρχουν εταιρίες που εξειδικεύονται στην παροχή λύσεων, οι οποίες θα σας προμηθεύουν με τα κατάλληλα φίλτρα, χημικά ή συστήματα επεξεργασίας.

Νερό με μεγάλη σκληρότητα δίνει περισσότερο “φακτά” ζυμάρια. Αυτό έχει ως αποτέλεσμα να επιθραύνεται η ωρίμανση της ζύμης και ως αντιστάθμισμα θα πρέπει αναγκαστικά να αυξηθεί η ποσότητα της μαγιάς. Αντίθετα, νερό με μικρή περιεκτικότητα σε ιόντα ασθεστίου και μαγνησίου, το λεγόμενο “μαλακό” νερό, έχει την τάση να μαλακώνει τη γλουτένη και να καθιστά τη ζύμη μαλακή και κολλώδη, δυσχεραίνοντας έτσι το ζυμώμα και το πλάσιμο του ψωμιού. Για την αντιμετώπιση αυτού του προβλήματος είναι προτιμότερη η μείωση της αρ-

νατρίου, τα άλατα των οποίων έχουν την ιδιότητα να μη δημιουργούν σκληρές αποθέσεις.

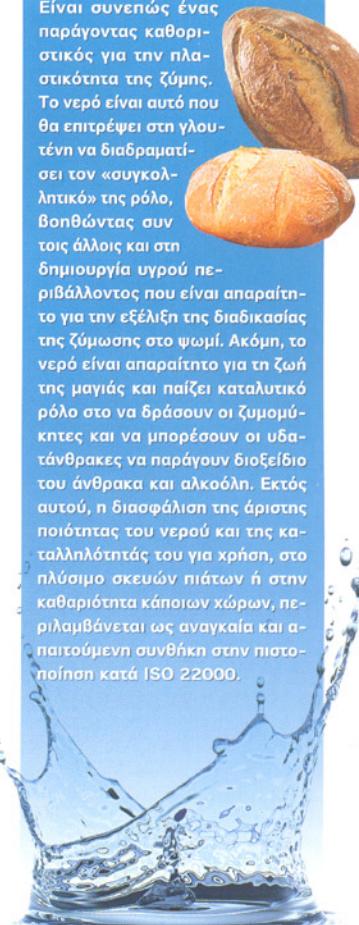
Πώς να κάνετε αφαλάτωση Η αφαλάτωση μπορεί να επιτευχθεί με δύο τρόπους:

- Ο πρώτος είναι να χρησιμοποιήσετε έναν αποκληρωντή (ή και έναν απονιστή), ο οποίος περιέχει μια ειδική ρρτίνη που δεσμεύει τα ιόντα μαγνησίου και ασθεστίου του νερού, στα οποία



Νερό και Ψωμί

Στη διαδικασία παραγωγής ψωμιού και λοιπών αρτοσκευασμάτων, το νερό είναι υπεύθυνο για την ενυδάτωση του αλεύρου, τη διάλυση του αλατού και της μαγιάς, την ενυδάτωση του αμύλου -φούσκωμα των αμυλοκόκκων- και το μαλάκωμα της γλουτενίτης. Είναι συνεπώς ένας παράγοντας καθοριστικός για την πλαστικότητα της ζύμης. Το νερό είναι αυτό που θα επιτρέψει στη γλουτενίτην να διαδραματίσει τον «συγκόλληπτικό» της ρόλο, βοηθώντας συν τοις άλλοις και στη δημιουργία υγρού περιβάλλοντος που είναι απαραίτητο για την εξέλιξη της διαδικασίας της ζύμωσης στο ψωμί. Ακόμη, το νερό είναι απαραίτητο για τη ζωή της μαγιάς και πάιζει καταλυτικό ρόλο στο να δράσουν οι ζυμούμκητες και να μπορέσουν οι υδατάνθρακες να παράγουν διοξείδιο του άνθρακα και αλκοόλ. Εκτός αυτού, η διασφάλιση της άριστης ποιότητας του νερού και της καταλληλότητάς του για χρήση, στο πλύσιμο σκευών πιάτων ή στην καθαριότητα κάποιων χώρων, περιλαμβάνεται ως αναγκαία και απαιτούμενη συνθήκη στην πιστοποίηση κατά ISO 22000.



οφείλονται τα άλατα. Όταν ο επιφάνεια της ρύτινης κορεστεί από τα άλατα που υπάρχουν στο νερό, γίνεται μια αναγέννηση με φυσικό αλάτι, κι έτσι ο αποκληρυντής αφαιρεί τα ίόντα ασθεστίου και μαγνησίου και δίνει στο νερό ιόντα νατρίου. Τότε, ο επαγγελματίας χρειάζεται να προσθέτει μια συγκεκριμένη ποσότητα αλατού ανά τακτά χρονικά διαστήματα στο δοχείο. Η συγκεκριμένη μέθοδος λειτουργεί μέχρι κάποια συγκεκριμένη αλάτοτητα.

• Η δεύτερη μέθοδος είναι να χρησιμοποιήσουμε κάποιες ειδικές μεμβράνες, οι λεγόμενες "μεμβράνες αντίστροφης ώμωσης", οι οποίες δεσμεύουν τα ά-

λατα σε ποσοστό πάνω από 95% (υπάρχουν κι άλλες που τα δεσμεύουν κατά 99%) και τα αποβάλλουν. Ο τρόπος αυτός είναι αποδοτικότερος σε πιο μεγάλες ποσότητες αλάτων. Σχετικά με τα επιτρεπτά όρια αλατότητας, στο νερό δικτύου δεν επιτρέπεται να ξεπερνά τα 1.000 mg./lίτρο. Το υφαλμυρό νερό που προέρχεται από γεώτρωπο, μπορεί να περιέχει 5.000 mg./lίτρο, ενώ το θαλασσινό νερό μπορεί να φτάσει μέχρι τις 35.000 mg./lίτρο περιεκτικότητα σε άλατα. Αν το νερό έχει περιορισμένες διακυμάνσεις σκληρότητας, μπορείτε να χρησιμοποιήσετε ισορροπιστές ζύμης, ουσίες που υποβοηθούν στη βελτίωση των χαρακτηριστικών του ζυμαριού.

Επιλέξτε το κατάλληλο σύστημα

Ανάλογα με τις ανάγκες σας, μπορείτε να εγκαταστήσετε ένα μεγάλο ή περισσότερα μικρά συστήματα, που μπορούν να μπουν απευθείας στην κεντρική παροχή. Το μέγεθος του συστήματος εξαρτάται από το αν π.χ. ενδιαφέρεστε για καθαρό νερό μόνο για πόσο και όχι για όλες τις δραστηριότητες της επιχείρησής σας και από την ημερήσια

κατανάλωση νερού και το μέγεθος του προβλήματος. Η ημερήσια κατανάλωση προσδιορίζεται -εφόσον υπάρχει λογαριασμός δικτύου- αν υπολογίσετε πόσα κυβικά νερό καταναλώνετε ανά μίνια και, ακόμη καλύτερα, ανά ημέρα. Τα μικρά ή μεσαίου μεγέθους συστήματα είναι ιδιαίτερα μικρές καταναλώσεις και μόνο για πόσον.