

المواد الخام المستخدمة في صناعة الخبز:

١- الدقيق Flour:

ويستخدم الدقيق في صناعة الخبز الناتج من الحبوب المختلفة فهناك الخبز المصنوع من دقيق القمح والخبز المصنوع من دقيق النخالة وكذلك المصنوع من دقيق الشعير أو الشيلم أو الشوفان. وفي بعض البلاد يصنع الخبز من مخلوط من دقيق القمح والقمح والحلبة وهكذا، ويختلف الدقيق المستخدم في صناعة الخبز في نسبة الاستخلاص كما يلي:

١- الدقيق الفاخر:

وهو دقيق القمح استخلاص ٧٢% وهذا النوع من الدقيق إما أنه يتم إنتاجه بالبلاد أو يتم استيراده من الخارج من فرنسا أو أمريكا أو إسبانيا، ويفضل في جميع الأحوال أن يستخدم الدقيق في التصنيع بعد إنتاجه بحوالي ٦-٣ شهور وذلك حتى لا يتعرض إلى وسيل الفساد أو الإصابة الحشرية التي تؤثر عليه.

ب- الدقيق البلدي:

وهو دقيق القمح تتراوح نسبة الاستخلاص به بين ٨٢-٨٧% وقد تصل في بعض الأحيان إلى ٩٣,٣% ويحتوي هذا الدقيق على نسبة مرتفعة من الرطوبة تناسبها طريا مع زيادة نسبة الاستخلاص.

وعموما فإنه لخصائص الدقيق وتركيبه الكيماوي أثر كبير على خصائص وصفات العجين وبالتالي على صفات الخبز الناتج.

٢- الماء Water:

يعتبر الماء من أهم المواد المستخدمة في صناعة الخبز، وعادة ما يحتوي الماء على كمية صغيرة من العناصر المعدنية على صورة أملاح وعادة ما تختلف هذه العناصر المعدنية من منطقة إلى أخرى داخل نفس البلد ومن الطبيعي أن تختلف من بلد إلى آخر، ولاشك أن هذا الاختلاف في التركيب يؤدي إلى التأثير على سلوك العجينة أثناء خطوات التصنيع. ويضاف الماء إلى الدقيق لتكوين العجينة بكميات تتوقف على الآتي:

١. نسبة البروتين في الدقيق حيث أن له القدرة على تشرب الماء بنسبة عالية تصل إلى حوالي ٣٠٠% أو أكثر وبالتالي كلما زادت نسبة البروتين زادت بالتالي نسبة الماء اللازم لتكوين العجين.
٢. زيادة نسبة جيبينات النشا المتهككة تزيد من نسبة الماء الممتصة بواسطة الدقيق.
٣. درجة استخلاص الدقيق، حيث أن زيادة نسبة الاستخلاص تعمل على زيادة نسبة امتصاص الدقيق للماء وذلك لزيادة نسبة الأغلفة بالدقيق.
٤. وجود المواد الهيجروسكوبية مثل البنتوزانات والتي تزيد من تشرب الدقيق للماء.

وترجع أهمية الماء إلى العوامل الآتية:

١. يعمل الماء مع البروتين غير الذائب على تكوين شبكة الجلوتين إلا أن زيادة كمية الماء عن اللازم يكسر الروابط التي تربط الشبكة الجلوتينية وبالتالي تفقد العجينة صورتها المعروفة.
٢. يعتبر الماء وسط مناسب لإذابة المواد القابلة للذوبان كالمسكرو والملح والبروتينات القابلة للذوبان في الماء وبالتالي توزيعها داخل النظام بأكمله.
٣. يعتبر الماء وسط لانتشار الخميرة وكل المكونات الغذائية اللازمة لنموها.
٤. يساعد الماء على تكوين القوام اللزج للعجين إلا أن زيادته عن اللازم يقلل من لزوجة العجين المتكون.
٥. يعتبر الماء عامل منظم لدرجة الحرارة للعجينة كلها حيث يساعد في ضبط درجة حرارة العجينة وذلك عن طريق التحكم في درجة حرارة الماء المضاف، ويجب أن يتناسب مع بقية درجات حرارة المكونات.
٦. يعمل الماء على تشجيع فعل الإنزيمات وذلك من خلال نقلها وتوزيعها على جميع مكونات الدقيق.

- عادة ما تحتوي المياه على مصادر دائمة أو مؤقتة للعسر Hard water أو وجود الماء اليسر Soft water.
- ويلاحظ عادة أن المياه الغير عسرة تعمل على إنتاج عجينة لزجة Sticky dough وذلك لأن العجينة تصبح ضعيفة ولا تستطيع أن تحمل فيما بينها كمية كبيرة من الماء ولكن يلاحظ أن الجلوتين يصبح قوي وقادر على حمل كمية كبيرة من الماء في حالة وجود كمية محدودة من الأملاح المعدنية في الماء المستخدم أو طبيعيا فيما لو توفرت المياه العسرة.
- ومن الملاحظات الهامة أن وجود كمية صغيرة من هذه الأملاح يكفي لإحداث هذا التأثير على خواص العجينة. أما في حالة وجود كمية كبيرة من هذه الأملاح فإن ذلك يؤدي إلى:
 - ١- تعطيل عملية التخمر.
 - ب- تجعل الجلوتين (شبكة الجلوتين) جامد جدا ولا يكتسب بعد ذلك خاصية المرونة والمطاطية المطلوبة ويترتب على هذه الحالة أن لا يستطيع الغاز المتكون داخل العجينة أن يتمدد وبالتالي يؤثر في الشكل النهائي للخبز المنتج.
- ويمكن تلخيص التأثير السلب للماء اليسر عن طريق إضافة كمية من الأملاح (في صورة أملاح معدنية) وهي لازمة أيضا لنشاط الخميرة.
- أما في حالة وجود الماء العسر فإنه يمكن لتقاعين بالمعالج هذا الموضوع عن طريق إجراء عملية على للمياه ثم ترشيحها وذلك في حالة في حالة العسر، الموقت (أملاح الكالسيوم والماغنسيوم في صورة كربونات أو بيكربونات) أما في حالة العسر المستديم وهو وجود الأملاح المسالفة في صورة كلوريدات أو كبريتات فإنه في هذه الحالة يتم إضافة كربونات صوديوم للمياه في هذه الحالة ثم يتم غليها والترشيح للتخلص من هذه الأملاح.

وعموما فإنه من الشروط الواجب توافرها في الماء المستخدم في صناعة الخبز ومنتجاته:

١. أن يكون نقيا من الناحية البكتريولوجية أي يكون خاليا من الأحياء الدقيقة المرضية ويستدل على ذلك عن طريق إجراء اختبار بكتريا القولون حيث أن وجود هذه البكتريا دلالة على تلوث المياه.
٢. ومن الناحية الكيماوية يجب أن يكون الماء خاليا من الأملاح المسببة للعسر وذلك نتيجة وجود أملاح الكالسيوم والماغنسيوم والصوديوم حيث وجود هذه الأملاح يؤثر على نشاط الخميرة ويؤثر على صفات الخبز الناتج وعلى هذا يجب اختبار الماء كيميائيا ومعالجتها في حالة عدم ملائمتها من هذه الناحية.

٣- الخميرة Yeast:

تعتبر الخميرة من الكائنات الحية وحيدة الخلية وصغيرة الحجم ولا يمكن رؤيتها إلا بالميكروسكوب. وتعتبر كذلك من المواد الأساسية في إنتاج الخبز ونتيجة لنشاطها يتأثر شكل وحجم الخبز الناتج حيث تقوم الخميرة بتحويل السكريات البسيطة إلى كحول وثاني أكسيد الكربون (CO₂) وحيث أن السكريات توجد بكميات صغيرة في العجينة فإن عمل إنزيمات الدقيق يساعد على تكوين السكر من مكونات العجينة الأساسية ويقوم بذلك إنزيم الدياستيز (ألفا أميليز) الموجود أصلا في الدقيق حيث يعمل على تحويل نشا الدقيق إلى دكستريانات ثم إلى سكر مالتوز حيث يمكن إنزيمات الخميرة (مالتيز) أن تبدأ في العمل وتحول المالتوز المتكون إلى جلوكوز.

نشأ الدقيق ← ألفا أميليز ← دكستريانات ← بيتا أميليز ← مالتوز
مالتوز ← مالتيز الخميرة ← جلوكوز.

كذلك إذا أضفيت سكريات أخرى إلى العجينة مثال السكروز فإن إنزيم الخميرة يقوم بالعمل عليها ويحولها أيضا إلى جلوكوز وفراكتوز ثم يقوم بعد ذلك بزيادة الخميرة بالعمل على ما تم تحويله من جلوكوز وفراكتوز إلى كحول، وثاني أكسيد الكربون.

سكروز + إنزيم الخميرة → جلوكوز + فراكتوز
كحول + ثاني أكسيد الكربون → خميرة

أنواع الخميرة المستخدمة:

أ) الخميرة المضغوطة Compressed yeast:

ويفضل أن يتم تسكير (تقريب) الخميرة المضغوطة وكسرها وعمل معلق منها في ماء دافئ وذلك قبل إضافتها إلى العجينة، ويفضل أن يكون الماء عند درجة حرارة ٢٨٠°ف ويبيى معلق الخميرة لمدة ٥-١٠ ق قبل الاستخدام ويراعى عدم تجاوز درجة حرارة الماء المستخدم عن ٢٩٥°ف.

ويراعى أن يتم تخزين هذا النوع من الخميرة في التلاجة على درجة ٣١-٢٢°ف ويجب أن لا تتعرض في أي فترة من الفترات للبرودة أو للحرارة الشديدة ولو لفترة قصيرة، ويمكن أن تحفظ بحالة جيدة نشطة إذا أحسن تخزينها تحت هذه الظروف لفترة تصل إلى ١٤ يوما على شرط عدم تسرب الرطوبة إليها مما يسبب تظريفها. وتمتاز الخميرة الجيدة بلون فاتح ورائحة جيدة وتكون سهلة الكسر، أما الخميرة التي مضى عليها فترة زمنية أو التي لم يحسن تخزينها فيها تظهر بلون بني قاتم وتكون طرية نسبيا مع رائحة متغيرة قاسدة.

ب) الخميرة الجافة النشطة Active dry yeast:

ويتم تجفيف هذا النوع من الخميرة بطرق مختلفة إما على صورة مسحوق أو على صورة أقراص وذلك بسهولة تناولها دون الخوف من تظريفها (طالما كانت مخزنة بعيدة عن مصادر الرطوبة).

- في حالة استخدام الخميرة الجافة في عملية التخمر فقبلها توضع في حجم من الماء يعادل أربعة أضعاف وزنها على أن تكون درجة الحرارة لتمام المستخدم في حدود من ١٠-١٥°ف وذلك لمدة ١٠ دقائق قبل استخدامها.
- ويلاحظ أن الخميرة الجافة تحتاج إلى درجة حرارة أعلى نسبيا من تلك المستخدمة في حالة الخميرة المضغوطة.
- وعادة ما تظهر الخميرة الجافة نشاطا يعادل نشاط الخميرة المضغوطة عندما يتساوى الوزن وعليه فله في حالة استخدام الخميرة الجافة فإن نسبتها تعمل نصف وزن الخميرة المضغوطة، وتستخدم الخميرة الجافة تبعاً لانتصافها وسهولة تخزينها، كما أمكن إنتاج الخميرة الجافة النشطة لحظيا وتستخدم بنسب أقل مع الدقيق مباشرة ودون تنشيط.

- ويحتجز ثاني أكسيد الكربون بواسطة شبكة الجلوتين وبالتالي يؤثر في عملية رفع العجين وتكوين اللبنة بالخيز أما الكحول فإنه يتطاير أثناء عملية الخبز وإنتاج غاز CO₂ مهم جدا وذلك لتحديد درجة نشاطها وكمية الغاز بالضبط اللازم لإنتاجها وذلك لكي تعطي عجينة جيدة الصفات.

- ومع تقدم عملية التخمر فإن العجينة تصبح حامضية بالتدريج حيث تعمل الأحماض المتكونة على تليين الجلوتين المتكون وهي خطوة هامة لتسوية العجينة (إتمام تخمرها) - ويساهم ذلك في تمدد الخلايا الغازية المتكونة بداخل العجينة المتخمرة.

- وأنسب درجات الحرارة لنمو وتكاثر الخميرة هي درجات الحرارة من ٧٠-٥٩°ف كذلك فإن أفضل درجات الحرارة لعملية تخمر العجينة هي ٧٥-٨٠°ف وانخفاض درجة الحرارة عن ذلك تؤدي إلى بطء في عملية التخمر وارتفاعها عن ذلك فإن التخمر يكون سريعا عما هو متوقع (لفترة الكافية لحدوث تليين في العجينة)، وأنسب درجة حموضة تنشط عليها الخميرة هي (٥.5 pH).

- وبالإضافة إلى كل من الكحول وثاني أكسيد الكربون كتنواتج لعملية التخمر فإنه ينتج أيضا بعض المركبات كالمركبات الألهيدية والكيوتونية وأحماض عضوية نتيجة لنشاط الخميرة وجميعها مسؤولة عن إعطاء النكهة والطعم والرائحة للعجينة والخبز الناتج.

ج- الخميرة السلطاني Sultany yeast:

وذلك باستخدام عجائن مخمرة صناعيا بدون خميرة الخباز ولا يمكن التحكم في نوع الخمائر التي تقوم بعملية التخمر في هذه الحالة وتضطر الخميرة السلطاني بأخذ قطعة عجين من وعاء التخمر المعد لإنتاج العجين عقب انتهاء فترة التخمر وتوضع مع كمية من الدقيق وتركها للتخمر لمدة تقرب من ٦ ساعات حيث تستخدم كبداي في اليوم التالي، وتستخدم بنسب متفاوتة حسب درجة التخمر عند إضافتها في مراحل التخمر الأولية ويضطر البادي كما يلي:

تخلط كل ٧-١٠ كجم عجين بحوالي ٩٣-١٠٠ كجم دقيق مع إضافة كمية من الماء لإكساب العجين القوام المناسب ثم توضع في صندوق خشبي نظيف مع ترطيب سطح العجين بالماء حتى لا تتعرض للجفاف ثم تترك مدة ٦ ساعات للتخمر تصبح بعدها صالحة للإضافة للعجائن لتخميرها وتضاف بنسبة ١٠-٢٠% من وزن الدقيق المستخدم.

د) عجائن مخمرة بخميرة الخباز:

وتستخدم في بعض المخايز بغرض خفض تكاليف الإنتاج بتقليل كمية خميرة الخباز المستخدمة، حيث يجري تخمير جزء من العجينة باستخدام خميرة الخباز (حوالي ٥٠%) وعندما يكتمل تخمر العجينة يضاف إليها بقية العجين لتخميره.

العوامل التي تؤثر على كمية الخميرة اللازمة للتخمير:

أ- درجة الحرارة التي يجري عليها التخمر:

حيث أن نشاط الخميرة يتحدد على درجة الحرارة الملائمة لنموها وتكاثرها وكذلك فترتها على إنتاج غاز CO₂ والمواد والمكونات الأخرى في العجين وعادة تكون هذه الدرجة حوالي ٨٠°ف وانخفاض درجة الحرارة عن ذلك يقلل من سرعة التخمر مما يستلزم تعويض هذا النقص بإضافة كمية أكبر من الخميرة للمحافظة على زمن التخمر وبالمثل فإن ارتفاع درجة الحرارة عن ذلك يزيد من سرعة التخمر وبالتالي يصبح الزمن اللازم لتسوية العجينة منخفضا مما يستدعي الإقلال من كمية الخميرة المستخدمة.

ب- زمن التخمر:

كلما كان المطلوب زيادة زمن التخمر كلما قلت كمية الخميرة المضافة والعكس صحيح وتحسب هذه الكمية على أساس زمن التخمر المثالي وكمية الخميرة اللازمة للتخمر المثالي ومن ذلك يمكن حساب كمية الخميرة اللازمة في التخمر الجديد على نفس درجة الحرارة، والتخمير المثالي يتم بإضافة ٣ رطل من الخميرة لكل ٢٠٠ رطل من الدقيق ليتم التخمر في مدة ٣ ساعات على درجة حرارة ٨٠°ف وبالتالي لحساب كمية الخميرة اللازمة لزمن تخمير جديد أكبر أو أقل من الممكن حسابها من المعادلة الآتية:

$$\frac{س \times ا}{ب} = ج$$

حيث أن: س = كمية الخميرة التي نحتاجها للتخمير.

ا = كمية الخميرة المستخدمة في التخمر المثالي.

ب = زمن التخمر المثالي.

ج = زمن التخمر الجديد المرغوب فيه.

٤- الملح Salt:

ويستخدم بنسب متفاوتة أثناء إعداد العجين وهو يتراوح بين ٠.٥-٢% من وزن الدقيق. وترتد النسبة في أشهر الصيف وذلك للحد من نشاط الخميرة (والذي يزداد بدرجة كبيرة لارتفاع درجة الحرارة) مما يجعل التحكم في عملية التخمر أكثر سهولة مما يحد أيضا من نشاط ونمو كثير من الميكروبات غير المرغوبة والتي يزداد نشاطها في الصيف.

ويعود تعديل نسبة الملح إلى عدم قدرة المخايز على المحافظة على ثبات درجة الحرارة بها طوال العام مما ينتج عنه إنتاج خبز متجانس باستخدام مكونات ثابتة طوال العام.

وترجع أهمية استخدام الملح في الخبز إلى ما يلي:

- يدخل ضمن مكونات غذاء الخميرة ولذلك يعتبر من العوامل المؤثرة على سرعة التخمر.
- إعطاء الخبز الطعم المميز له.
- أيون الكلوريد يزيد من نشاط إنزيم الأميليز.
- يساعد على تحسين خواص الجلوتين.
- يؤثر الملح على السعة المائية للعجينة نظرا لقوة تشربه للماء فيزيد من مقدار امتصاص العجين للماء.

ج- كمية العجينة أو كمية الدقيق:

حيث تتأثر سرعة التخمر بكمية الدقيق المستعمل في العجين فإذا ما تساوت % للخميرة المضافة ففي حالة استخدام كمية عجين أقل فإن سطح العجين يكون كبيرا مما يؤدي إلى فقد كبير في درجة حرارة العجين وبالتالي فإن سرعة تخمره تقل وتقرب من سرعة التخمر في حالة استخدام كمية عجين أكبر بالرغم من تساوي % للخميرة المضافة.

هذا إلى جانب عوامل أخرى تؤثر على كمية الخميرة منها كمية الملح المضاف وكذلك طبيعة الماء المستخدم في العجين وهي عوامل يجب أن تؤخذ في الاعتبار عند حساب كمية الخميرة المستخدمة.

٥- السكر Sugar:

ويدخل في نطاق السكر كل من سكر القصب وكذلك سكر البنجر والجلوكوز أو اللاكتوز أو مصادرهما.

وترجع أهمية السكر للآتي:

- يعطى درجة من الحلاوة للمخبوزات.
- يعتبر مصدر جيد للطاقة لتكاثر الخميرة.
- يسبب في إحداث تغيرات محددة في العجينة.
- يساعد على بقاء المنتجات طازجة.
- يعتبر من عوامل التظرية، حيث أنه مع زيادة نسبة السكر فإن ذلك يؤدي إلى زيادة درجة طراوة الخبز والحلويات.

- ويضاف السكر بنسب تبدأ من ١-١٠% لبعض أنواع الخبز.

٦- الزيوت والدهون Oils and Fat:

قد تستخدم بعض الزيوت أو الدهون عند منتجات المخابز ويظهر تأثير هذه المواد في تحسين الطراوة حيث تؤدي سهولة عملية القطع في المنتج النهائي، ومن أهم وظائف الزيوت والدهون ما يلي:

(أ) تلميع وتحسين العجينة:

ويعمل ذلك على:

- تعمل الدهون على إكساب سطح العجينة ملمساً ناعماً.
- جعل العجينة سهلة التشكيل.
- تحسين مظهر الرغيف والسطح الخارجي.
- تحسين درجة الطراوة للمنتج مما يسهل القطع بالقمح.

(ب) عمل الكريمة:

تستخدم هذه الزيوت أو الدهون في صناعة الكريمة التي توضع على سطح المخبوزات أو كحشو داخلي بما يساعد في رفع قيمتها الغذائية.

(ج) تسهيل عملية التقطيع إلى شرائح:

نظراً لطبيعة التحسن الذي يظهر على المنتجات سواء ظاهرياً أو داخلياً فإنه يؤدي أيضاً إلى إنتاج شرائح لها مظهر جيد.

وتضاف الزيوت والدهون بنسب تتراوح بين ١-٦%.

٧- اللبن والجوامد اللبنية:

لا يدخل اللبن كعصر أساسي في المنتجات المخبوزة العادية وإن كان يستخدم بكثرة في حالة منتجات المخابز ذات الطعم الحلو.

- وعادة لا يستخدم اللبن العادي في المصانع حيث أنه يحتاج إلى فترة تسخين حتى يمكن إفساد البروتين به، وهو إجراء لازم حتى لا تتأثر الخميرة بواسطة شرش اللبن.
- في صناعة الخبز قد تستخدم الجوامد اللبنية المنزوع منها الدهن عادة .. وتتوقف كميته على نوع الخبز الناتج .. وعادة ما تصل إلى ٦% في أنواع الخبز الفاخر. ونوضح فيما يلي تأثير اللبن على الخبز الناتج.

ونوضح فيما يلي تأثير اللبن على الخبز الناتج:

(أ) تحسين القيمة الغذائية لاحتواء اللبن على نسبة عالية من الفيتامينات وكذلك الأملاح المعدنية.

(ب) زيادة ائزان الخلط والتخمير (تحسين في خواص العجينة وذلك بمنع العجينة من خواص اللبونة) أو مما نطلق عليه الفرشحة إذا ما استمر الخلط أو العجن لفترة طويلة .. حيث يلاحظ نتيجة لهذه الظاهرة أنه بعد أن يتم تجميع مكونات العجينة وأصبح لها قوام مميز يحتفظ بداخله ببعض المكونات نجد أن العجينة فقدت صفاتها المجمعمة وتظهر ضعف في الروابط بما يجعل العجينة غير سهلة التعامل بعد ذلك.

أما في حالة الخبز المضاف إليه الجوامد اللبنية المنزوع منها الدهن فإنه يعطي نتائج أفضل عند حدوث عدم تخمر نسبي أو زيادة التخمر بالخبز بالمقارنة بالعجينة غير المضاف إليها الجوامد اللبنية.

(ج) زيادة مقدرة الدقيق على الامتصاص حيث أن كل نسبة مئوية تضاف من هذه الجوامد حتى ٦% تساعد في رفع نسبة الامتصاص بنفس النسبة.

(د) زيادة الحجم وتحسين الملمس ويلاحظ أيضاً أنه عند تقطيع الخبز فإنه يعطي لياحة ذات خلايا منتظمة صغيرة.

(هـ) تحسين وجه الرغيف ويرجع ذلك إلى أن اللاكتوز (سكر اللبن) لا يستخدم بواسطة الخميرة أثناء التخمر، وعليه فإنه يتحد مع البروتين ليكون اللون البني الذهبي للخبز، كذلك تساهم درجة حرارة الفرن في إحداث بعض التكرمة في قصرة الرغيف بما يساهم في تحسين اللون.

٨- الردة الناعمة Fine bran:

تستخدم الردة الناعمة في المخابز البلدية حيث يتم وضعها أسفل العجين لمنع الالتصاقها بالطوايل .. ويلاحظ أن حوالي ٢,٥ كجم من الردة الناعمة تستخدم لكل ١٠٠ كجم من الدقيق المعد للتصنيع.

ضبط خطوات التصنيع والمواد الخام

١- طريقة حساب درجة حرارة الماء المستخدم:

تختلف درجة حرارة الماء المستخدم في العجن في الشتاء عنه في الصيف ويمكن معرفة العلاقة وذلك طبقاً لمعادلة خاصة تخضع لعدة متغيرات وهي:

$$\text{درجة حرارة الماء} = (\text{درجة حرارة العجين} \times 3) - (\text{درجة حرارة الدقيق} + \text{درجة العجين} + \text{الحرارة الناتجة أثناء عملية العجين})$$

فإذا كان المطلوب أن تكون درجة حرارة العجين ٨٦°ف (٥٣°ف) فيكون طريقة الحساب مع عدم افتراض عدم تولد حرارة من العجان، وكانت درجة حرارة الدقيق ٧٧°ف (٥٢°م) ودرجة حرارة غرفة العجين ٧٧°ف كما يلي:

$$\text{درجة حرارة الماء} = (3 \times 86) - (77 + 77 + \text{صفر})$$

$$= 258 - 144 = 114 \text{°ف}$$

٣- حساب كمية الخميرة اللازمة:

تقدر كمية الخميرة اللازمة في حالة صناعة الخبز الأفرنجي بحوالي ٢% من وزن الدقيق المستخدم.

أما في حالة الخبز البلدي فقد تستخدم الخميرة السلطاني بكمية تصل إلى حوالي ٢.٣-٤ كجم لكل جوال ١٠٠ كجم أو قد تستخدم الخميرة المضغوطة وذلك كما يحدث في حالة المخابز الآلية بنسبة ١.٥% من وزن الدقيق المستخدم.

٤- نسبة الملح المضاف:

تتباين نسبة الملح المضاف تبعاً للارغبة ولكن على العموم تكون في حدود من ١-١.٥% من وزن الدقيق في حالة الخبز البلدي، ٢.٠-٠.٥% في حالة الخبز الأفرنجي وينصح بأن تقل نسبة الملح في الشتاء عنه في الصيف وترفع النسبة في الصيف حتى تصل على تشبيط الخميرة ببطء وذلك يساعد على زيادة تماسك العجينة.

أي يتم ضبط درجة حرارة الماء المضاف على ١٤°م وهذه الحالات يمكن أن تمثل ظروف الإنتاج في الشتاء، أما في حالات الصيف فقد تكون درجة الحرارة في المخبز ٩٥°م (٣٥°م) ودرجة حرارة الدقيق ٨٦°م.

$$\text{فتكون درجة حرارة الماء} = (3 \times 86) - (95 + 86) \text{ (صفر)}$$

$$= 258 - 181 = 77 \text{ (م}^\circ\text{م)}$$

أي أنه قد لا تحتاج إلى تسخين الماء في الصيف بينما تحتاج إلى رفع درجة الحرارة أثناء الشتاء.

٢- طريقة حساب كمية الماء اللازمة للعجين:

يتم تقدير نسبة الرطوبة في الدقيق المستخدم في الصناعة ثم يستخدم جهاز الفارينوجراف لتقدير نسبة امتصاص الماء أو كمية الماء اللازمة للعجين وذلك تبعاً لنوع الخبز المستخدم.

ففي حالة الخبز الأفرنجي فإنه يتم حساب كمية الماء اللازم للوصول بكمية العجينة إلى خط الـ (٥٠٠ وحدة برابندر) وعادة ماتكون نسبة الامتصاص بين ٥٠-٦٠% أما في حالة الخبز البلدي فإنه يتم حساب كمية الماء اللازمة للوصول بكمية العجينة عند خط ٣٠٠ وحدة برابندر وهي عادة ما تكون في حدود ٧٠-٧٥%.

طريقة الصناعة للخبز البلدي والأفرنجي

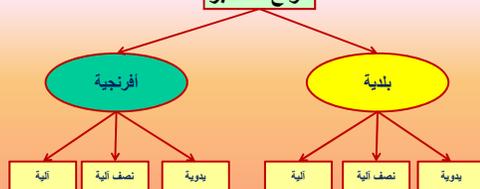
أولاً: الخبز البلدي:

أ) المخابز البلدية:

يعد حساب كل من كمية الماء والملح والخميرة يتم الآتي:

١. يتم عجن الدقيق مع الماء المعدل درجة حرارته لمدة من ١٥-٣٠م تبعاً لأسلوب العجن، وقد تقل المدة عن ذلك تبعاً لسرعة العجن.
٢. ينقل العجين إلى إناء أو حوض كبير للتخمير الأولى لفترة راحة حيث يبقى فيها العجين لمدة حوالي ١٠-٣٠ دقيقة حسب طريقة التصنيع.
٣. ينولى الخراط أعداد الطوايل ويرش الردة الناعسة عليها ثم يبدأ في تقطيع العجين إلى قطع يتخذ في ذلك على مهارته ويستعين الخراط أثناء عمله بميزان يستخدم لضبط عملية التقطيع ويستغرق العمل في تقطيع العجين ٤٥ دقيقة وفي هذه المدة يتم تقطيع حوالي (٩٠٠-١٢٠٠ رغيف حسب الوزن) من كل جوال دقيق.
٤. تترك الأربعة لفترة حوالي ٤٠-٦٠ دقيقة حيث يحدث لها تخمر نهائي وتتم خلال هذه الفترة عملية خدع للأربعة بعد ١٠ دقائق من بداية هذه الفترة.
٥. يتم فرد قطع العجين على الطوايل بواسطة النطاق أو الخبز تمهيداً لإدخالها إلى الفرن. أما في حالة الخبز المرحر فإنه يتم فرد قطع العجين بعد تقطيعها بالشوك (النشابية وهي عبارة عن أسطوانة خشبية) قبل فترة التخمير الثانية ثم تترك لتتخمر بعد الفرد.
٦. يتم إدخال الخبز بواسطة الخبز إلى فرن الخبز (درجة حرارته من ٤٥٠-٥٠٠م) حيث يبقى الخبز بداخله مدة من ١٥-٣٠ دقائق.
٧. ينقل الخبز بعد التسوية ليتم تهبوته على أقفاص قبل تسويقه مدة لا تقل عن ٢٠ دقيقة للمحافظة على الشكل العام للخبز.

أنواع المخابز



ب) المخابز الآلية:

١. يوجه الدقيق إلى العجان حيث يتم وضعه إما بواسطة اليد أو أوتوماتيكياً إذا كان التخزين في سلبوات بالمخبز.
٢. يتم ضبط درجة حرارة الماء المستخدم في العجن بواسطة ترموستات وتحدد كمية الماء التي تضاف إلى كل عجنة بحيث يتم إضافتها أوتوماتيكياً - وتضاف الخميرة وتقلب ثم يضاف الملح، ويتم العجن لمدة من ٥-١٥ دقيقة وذلك تبعاً لسرعة العجن.
٣. ينقل العجين إلى أحواض التخمر حيث يبقى فيها فترة حوالي ٢٠ دقيقة.
٤. يحرك العجين إلى أجهزة التقطيع حيث يتم تقطيعه آلياً ثم يتم فرده وتستغرق هذه الفترة حوالي ١٠ دقائق.
٥. تتحرك الأربعة (قطع العجين) على سير التخمر النهائي حيث تبقى لمدة ٣٠ دقيقة تخرج بعدها إلى الفرن.
٦. تضبط درجة حرارة الفرن في حدود ٣٨٠م وتضبط سرعة السير الحامل للأربعة داخل الفرن بحيث يتم تسوية الخبز في فترة من ٢-٣ دقائق.
٧. أثناء خروج الخبز من الفرن يعرض إلى تيار رذاذ من الماء يساعد على إكساب السطح لمعة مرغوبة.
٨. يخرج الخبز إلى سير التهوية، ثم يتم تعبئته في البثانيك البلاستيك ويتم نقله إلى مراكز التسويق.

• ويمتاز الخبز البلدي الناتج من المخابز الآلية بالنظافة التامة حيث ينعدم فيها استخدام الأيدي في معظم المراحل، كما يتم تبطيط الخبز على طيقة من الدقيق وليس الردة كما هو الحال في المخابز البلدية، الأمر الذي يضمن على الخبز الناتج مظهراً جذاباً لدى جمهور المستهلكين.

• ويستمر في الخبز البلدي تبعاً للقرارات التعميرية أن:

١. لا تزيد نسبة الرطوبة بالخبز عن حوالي ٤٠%.
٢. قطر الرغيف يتراوح بين ١٨-٢٠ سم.

ثانياً: الخبز الأفرنجى:

(أ) المخابز الأفرنجية العادية:

١. يوضع الدقيق في حلة العجين ويضاف إليه كمية الماء اللازمة وكذلك الخميرة ويتم العجن لفترة قبل إضافة كمية من الملح حتى لا يتأثر نشاط الخميرة بوجود الملح (وهذه الملحوظة تنطبق أيضاً في حلة الخبز البلدي).
٢. يرفع العجين ويوضع في حلة أو صندوق التخمر لمدة ١.٥ ساعة تقريباً.
٣. يتم خيط العجين باليد للتخلص من ثاني أكسيد الكربون الزائد.
٤. يرفع العجين ويوضع على مسطح خشبي حيث يتم تكويره ويغشى بواسطة القماش لمدة ١٠ دقائق.
٥. يقطع العجين طبقاً للشكل المطلوب ويوضع على صاج مدهونة بالزيت.
٦. يترك الخبز بعد التخمر النهائي لمدة حوالي ١/٢ ساعة حتى تمام الاختمار.
٧. يدخل الخبز بعد التخمر إلى الفرن على درجة حرارة من ٢٥٠-٢٨٠م لمدة من ١٥-٣٠ دقيقة.
٨. أثناء خروج الخبز من الفرن تمرر فرشاة أو أسفنجية مبللة بالماء على السطح حيث يساعد ذلك على إكساب سطح الخبز لمعة مرغوبة.

(ب) المخابز النصف آلية:

يتم وضع الدقيق في حلة العجن بواسطة العمال ثم يتم ضبط درجة حرارة الماء المستخدم حيث يتم إضافته تدريجياً أثناء مرحلة العجن وذلك بعد إضافة الخميرة والملح، وقد يضاف في هذه الحالة ١% سكروز للمساعدة في إتمام عملية التخمر وعادة ما تكون كمية الماء المضاف في هذه الحالة أقل بهدف المحافظة على قوام جيد للعجينة.

ينقل العجين بواسطة العمال إلى جهاز التقطيع حيث يتم تقطيع العجينة إلى قطع متساوية في الوزن (في حدود من ١٦٠-١٠٠ جم) ويترك العجين الجاهز على هيئة كرة مستديرة، ويستخدم أثناء هذه المرحلة كمية من الزيوت المعدنية للمساعدة في تسهيل إتمام هذه الخطوة.

تنتقل قطع العجين إلى جهاز التخمر الأولى حيث تبقى لمدة ١٠ دقائق في ظروف (درجة حرارة ٣٢±٥م ورطوبة نسبية ٨٠-٩٠%).

تنتقل قطع العجين أوتوماتيكياً إلى جهاز التوطيط حيث يمر على سبرو وإثناء مروره يتعرض إلى سلندرات موضوعة عرضياً على السير تؤدي إلى فرد قطع العجين ثم يتلو ذلك عملية تشكيل آلية للرفع حيث يتم لف ويرم قطع العجين مكونة شكل الرفع الأفرنجي المألوف، ويمكن أيضاً في هذه الخطوة التحكم في طول الرفع وكذلك قطره تبعاً لما تنص عليه قوانين ومواصفات الإنتاج.

توضع الصاجات المدهونة بالزيت بواسطة العمال أسفل سير مرور الخبز الذي تم تشكيله حيث يتم نقله وإزاحته إليها أوتوماتيكياً بحيث يتم ملء الصاج دفعة واحدة.

يتم وضع الصاجات على ترولي متحرك يسع حوالي ١٨ صاج ويوضع في كل صاج بين ١٨-٢٠ رغيف.

يتم تحريك الترولي بما عليه من صاجات بواسطة العمال إلى غرف التخمر النهائي حيث يتم ضبط درجة حرارتها ورطوبتها النسبية مع الاستعانة بتيار هواء ساخن في إتمام هذه الخطوة والتي تستغرق من ٢٠-٣٠ دقيقة.

ينقل الترولي إلى الأفران، وهناك أنواع يسع كل منها إلى الترولي الكامل أو تنقل الصاجات إلى الأفران المتعددة الأدوار، ويتم ضبط درجة الحرارة إلى ٣٠٠م ويتم الخبز في مدة حوالي ١٠ دقائق.

تنتقل الصاجات بعد خروجها من الفرن إلى أماكن التهوية حيث يبقى الخبز فترة يتم فيها تهويته قبل تعبئته في البثانك تمهيداً لتوزيعه على المستهلكين.

ثالثاً: تصنيع الخبز التوست (خبز القالب):

تتبع نفس الخطوات السابقة في حالة إنتاج الخبز الأفرنجى حتى مرحلة التقطيع حيث توزن قطع العجين بحيث تتناسب مع حجم القالب المدون بالزيت ويتم تخميرها في نفس القوالب داخل خمرات خاصة ثم تدفع داخل الأفران المستمرة بعد التخمر حيث يتم تسويتها ثم يتم تهويتها وتعبئتها وقد تقطع إلى شرائح قبل التغليف.

التغيرات الطبيعية والكيميائية التي تحدث أثناء مراحل التصنيع

تحدث مجموعة من التغيرات أثناء خطوات التصنيع المختلفة وهي:

١- مرحلة العجن Mixing stage:

يتم أثناء هذه المرحلة عملية إضافة الماء إلى الدقيق مع إجراء العجن ويتم أثناء هذه الخطوة امتصاص الماء وتكوين الشبكة الجلوتينية التي تحصر فيما بينها حبيبات النشا ومع استمرار عملية العجن وإتمامها يكتسب العجين مرونة ومطاطية خاصة تتوقف على مجموعة من العوامل وهي:

(أ) كمية الماء المضافة:

وهناك العديد من العوامل التي تتحكم في كمية الماء المستخدمة أهمها نسبة الاستخلاص، ونوع الدقيق المستخدم (مطحان حجارة أو مطحان سلندرات)، ويمكن تحديد كمية الماء المستخدمة عن طريق استخدام جهاز الفارينوجراف في المعمل أو عن طريق الخبرة العملية التي تعتمد على اختبار لقطع من العجين بين البدين بعد إتمام عملية العجن.

(ب) درجة حرارة الماء المستخدم:

يمكن تحديدها بواسطة المعادلة السابقة حيث تؤثر درجة الحرارة على نشاط الإنزيمات الموجودة بالدقيق ومع الخميرة.

(ج) قوة الدقيق المستخدم:

وهي ما يمكن تحديدها بواسطة جهاز الاستمسوجراف وتؤثر على قوة الدقيق المستخدم:

١. نسبة البروتين ونوعيته.
٢. حجم حبيبات الدقيق ومدى انتظامها.
٣. خلو الدقيق من آثار الردة.
٤. استخدام أو عدم استخدام المحسنات.
٥. وجود إضافات أخرى في العجينة مثال منتجات فول الصويا أو مسحوق مركز بروتين السمك أو إضافة دقيق الذرة، أو دقيق البطاطا وهي من المواد التي تستخدم كبدايل لدقيق القمح.

وحتى يمكن تكوين شبكة جلوتينية والمساعدة على امتصاصها وتثريتها للماء فإنه يراعى أن يتم إضافة الماء تدريجياً أثناء العجن وهذا يساعد على تكوين عجينة متجانسة.

لذلك يراعى أثناء هذه الخطوة إداية الخميرة في جزء من ماء العجن حتى يسهل توزيعها على جميع حبيبات الدقيق الموجودة وهذا أفضل من إضافة الخميرة دون أدائها.

أما الملح اللازم للعجين فإنه يتم إضافته في آخر مراحل العجن ويتجنب أن يلامس الخميرة في الإضافة حتى لا يتأثر نشاطها وفعاليتها عند تعرضها لتركيز مرتفع من الملح.

٢- مرحلة التخمر Fermentation stage:

بد تمام مرحلة العجن ومع ضبط ظروف التخمر من حيث درجة الحرارة (٢٨-٣٠م) والرطوبة النسبية (٧٠-٨٠%) فإنه يحدث عدة تغيرات في مكونات الدقيق.

(أ) بالنسبة للمواد الكربوهيدراتية وهي في الأساس النشا والسكريات المنفردة تتعرض لمفعل الإنزيمات الموجودة أصلاً في الدقيق أو الداخلة في تركيب الخميرة وتعمل عليها كما سبق توضيحه حيث تتكون الكستريبات ثم المالتوز ثم آخر المنتجات وهي ثاني أكسيد الكربون والكحول.

وطبقاً لقوة الدقيق وخواصه فإنه يرتب على تكوين الكستريبات وثاني أكسيد الكربون أن تدفع الطبقة الخارجية من العجينة إلى أعلى، وكلما كان الدقيق قويا كلما طالت فترة التخمر بهدف زيادة عملية التحليل وانطلاق ثاني أكسيد الكربون بما يعمل على إنتاج خبز ذو خواص جيدة مع مراعاة إجراء عملية الخدع أو الخيط أثناء التخمر - أما الدقيق الضعيف فإن مطاطيته تسمح بتمدد الغازات إلى حدود أقل، وعليه فإنه يفضل أن تكون فترة التخمر أقل في هذه الحالة.

(ب) البروتينات يحدث لها تحلل كنتيجة لتنشيط فعل بقية الإنزيمات الموجودة في الدقيق ومنها الإنزيمات المحللة للبروتين وهي تعمل على تحليل جزيئات البروتين إلى مكونات أقل مع تكوين أحماض أمينية (وهي آخر مراحل التحلل للبروتينات) ويؤدي ذلك إلى تقليل قوة الشبكة الجلوتينية والسماح بزيادة مطاطية العجين.

ومصدر الإنزيمات المحللة للبروتين هو الدقيق نفسه وقد تظهر في بعض أنواع الدقيق الناتجة من طحن القمح المنبت.

العوامل التي تؤثر في نشاط الخميرة أثناء فترة التخمر:

- تستخدم عادة خميرة الخباز *Saccharomyces cerevisiae* في صناعة الخبز وتعتبر درجة حرارة ٣٠-٣٣°م هي الدرجة المثلى لنمو الخميرة أثناء عملية التخمر ويتوقف ذلك على صنف الخميرة المستعملة وعادة ينخفض نشاط الخميرة عند درجة حرارة أعلى من ٤٥°م وتنفذ الخميرة نشاطها تماما عند درجة حرارة ٥٥°م وتقلل معظم خلايا الخميرة في خلايا بضع دقائق عند حفظها على هذه الدرجة ويفضل عادة في الإنتاج التجاري للخبز أن تكون درجة الحرارة المستخدمة في التخمر من ٢٢-٢٦°م شتاء، من ٢٥-٣٠°م صيفا.
- كما أن نسب درجة pH لعمل الخميرة تكون عادة في الوسط الحامضى (pH = 4.5) ولو أنها يمكن أن تتحمل درجات حموضة تصل إلى (pH=2) وفي هذه الحالة تقوم الخميرة بتعديل الوسط حتى تصبح حموضة في حدود (pH = 4.5). وعادة فإن حموضة العجين عقب الخلط مباشرة (pH = 6) تصل إلى ٤.٥ عقب التخمر ثم ترتفع إلى (pH = 5.2) عقب الخبز.
- ووجد أيضا أن ارتفاع نسبة السكر بالعجين يقلل من نشاط الخميرة وذلك لارتفاع الضغط الأسموزي في الوسط المحيط بالخميرة، كما وجد أيضا أن إضافة الجلوكوز والجالاكتوز وكلوريد الصوديوم يؤدي إلى ضعف نشاط الخميرة كما أن وجود أملاح المعادن الثقيلة يؤدي إلى نفس التأثير وذلك بتكوين مركبات معقدة مع بروتينات الخميرة. وقد وجد أن واحد جزء في المليون من كلوريد الكاديوم يؤدي إلى خفض حجم الخبز الناتج.

- وعند إضافة الماء إلى الدقيق فإن الجزء الغير ذائب من البروتين في الماء يكون الجلوتين والذي يتكون من (الجلوتينين + الجلوبيدين) حيث يكون كتلة محددة تضم فيما بينها النشا، الخميرة المضافة وكذلك بقية المواد المضافة، وتعتبر شبكة الجلوتين هي المسؤولة عن بقاء الغازات داخل العجينة بما يساعد على تكوين الخبز المرتفع الحجم.
- ويمكن فصل الجلوتينين عن الجلوبيدين عن طريق الإذابة في كحول ٧٠%، والجلوتينين هو الجزء الغير ذائب في الكحول.
- ويساعد على إنتاج الخبز الجيد عند استخدام الخميرة أن الدقيق المستخدم يجب أن يكون من النوع القوي والذي يحتوي على نسبة عالية من البروتين ويستطيع أن يكون جلوتين ذو مطاطية و قوة حفظ جيدة للغازات.
- وعلى العكس فإنتا نجد أن الدقيق الضعيف الذي يحتوي على نسبة نسبة منخفضة من البروتين يكون جلوتين له مطاطية منخفضة وبالتالي يصعب احتفاظه بغازات التخمر، كما أن مثل هذا الدقيق تكون قوة امتصاصه للماء منخفضة وينتج عجينة لها خواص غير جيدة.
- وكقاعدة عامة فإن الدقيق الضعيف يحتاج إلى مدة عجن أقل، وكذلك فترة تخمر أقل للوصول إلى أنسب مواصفات للخبز المنتج.
- وأثناء مراحل التخمر وإنتاج غاز ثاني أكسيد الكربون فإنه يصل على عاقبة فعل الخميرة على الدقيق ومكوناته لذلك يتم إجراء عملية خدع أو ضرب (خبث) للعجينة المنخصرة لإعادة توزيع الخميرة المتكاثرة على العجينة والتخلص من ثلثي أكسيد الكربون الزائد.

٣- مرحلة الإنضاج الحرارى Thermal processing:

وتعتبر من أهم خطوات التصنيع وترجع أهميتها إلى أنها تكسب الخبز الطعم والرائحة والقوام واللون المميز وفيها تعامل قطع العجينة مكتملة التخمر بالحرارة إلى أن يتم نضجها في أفران خاصة ودرجة الحرارة والمدة اللازمة على حسب نوع الخبز. وعقب خروج الخبز من الأفران يجرى أحيانا رشه برذاذ الماء حتى يكتسب لمعانا مرغوبا وتسمى تلك المرحلة بالخبز.

ويمكن تلخيص فعل الخميرة في صناعة الخبز في الآتي:

١. إنتاج غاز ثاني أكسيد الكربون اللازم لتسعين قوام الخبز وطعمه ويصل حجم الغاز في الكيلوجرام الواحد من الخبز الأفرنجي الجيد إلى ما يقرب من ٢٥٠ بوصة مكعبة وبدونه فإنه لا يمكن استساعة الخبز أثناء مضغه.
٢. وجد أن عملية تخمر الخبز بواسطة الخميرة من العمليات الرئيسية والهامة في الوصول إلى النكهة المرغوبة في الخبز، وقد أوضح بعض الباحثين أنه يمكن الحصول على معلومات جيدة بخصوص نكهة الخبز بدراسة التخمر الكحول حيث وجد أن ناتج التخمر من الإيثانول والاسيتالدهيد وحمض البيروفيك وثاني أكسيد الكربون وهي المركبات الدائمة بجانب مركبات أخرى وأن هذه المركبات تدخل كعامل مساعد في تكوين كثير من المركبات المسؤولة عن النكهة.

والخميرة لها القدرة على تمثيل واستخدام الأحماض الأمينية كمصدر للنيتروجين وذلك بأكسدة مجموعة الأمين إلى مجموعة Amino والتي تتفاعل مع الماء منتجة Keto-carbonylic acid وأمونيا وأحماض كربوكسيلية تنكسر مكونة الدهون وثاني أكسيد كربون وتتكون الكحوليات والأحماض نتيجة لاختزال أو أكسدة المركبات الأدهيدية المسابقة مكونة أحماض عضوية. وقد وجد أن الأحماض الضوية الموجودة في الخميرة تدخل في تكوين الأحماض المسؤولة عن تكوين نكهة الخبز بمفردها أو دخولها في إنتاج مركبات أخرى تؤثر في نكهة الخبز.

ووجود السكريات المختزلة الحرة والأحماض الأمينية الحرة يؤدي إلى تكوين أو حدوث سلسلة من التفاعلات الكيميائية اللاإزيمية والتي تعرف مجموعها باسم تفاعل ميلارد وتؤدي تلك التفاعلات إلى تكوين اللون البني المميز لقسرة الخبز وكذلك النكهة الخاصة بالخبز.

أهم التغيرات التي تحدث أثناء عملية الخبز:

- زيادة ضغط الغازات والأخيرة داخل الرغيف وزيادة حجمه.
- حدوث جلثنة لحبيبات النشا، وبالتالي تصبح أكثر عرضة لنشاط إنزيم الأميليز الذي يستمر أثناء الخبز حتى يقف بقل الحرارة، ويلاحظ أن ارتفاع درجة الحرارة حتى تصل إلى ٦٠°م تبدأ حبيبات النشا في الانتفاخ وعندما تصل الحرارة إلى ٨٠-٨٥°م يحدث جلثنة لحبيبات النشا وارتفاع اللزوجة كما أن بعض زيمبات الأميلوز تحدث لها هجرة من داخل حبيبات النشا المنتفخة إلى خارجها. وفي أثناء ذلك فإن نشاط الزيمبات الأميليز يزداد زيادة كبيرة خاصة أن حبيبات النشا المجلثنة تصبح أكثر تعرضا لفعل الإنزيمات. ويؤدي نشاط إنزيم α -amylase إلى تحطيم الأميلوز والأميلوبكتين إلى دكستريين وخفض درجة لزوجتها وتعتبر درجة حرارة ٦٠-٧٠°م هي الدرجة المثلى لنشاط هذا الإنزيم. أما إنزيم β -amylase فيؤدي إلى تكوين سكر المالتوز ويصل أقصى نشاط للإنزيم على درجة حرارة ٥٠°م، ويفقد الإنزيم نشاطه على درجة حرارة من ٥٥-٥٥°م، بينما يفقد إنزيم ألفا أميليز نشاطه على درجة حرارة من ٧٠-٨٥°م.
- ويجب أن تكون نسبة كل من هذين الإنزيمين متوازنة لأن زيادة نسبة ألفا أميليز تؤدي إلى أن يصبح لبابة (crumb) الخبز لزجة نتيجة ارتفاع نسبة الكستريينات به كما أن المدة التي تمضي بين ارتفاع درجة حرارة حبيبات النشا وحتى وقف نشاط الإنزيم تمثل مظهرها هنا في تكوين crumb الخبز. وحتى أن استخدام درجات حرارة مرتفعة في الخبز يؤدي إلى خفض وقت تعرض حبيبات النشا لفعل إنزيم الأميليز بينما استخدام درجات حرارة منخفضة يؤدي إلى زيادة مدة التعرض للإنزيم مما يؤثر على خواص الخبز الناتج وجودته.
- يحدث عند ٧٠°م Denaturation للبروتين ويفقد البروتين خاصية الإيسابلية والمرونة مما يساعد على تثبيت تركيب لبابة الخبز.
- درجة حرارة اللبابة لا تتعدى ٩٦°م، بينما درجة حرارة قشرة الرغيف قد تصل إلى أكثر من ١٥٠°م وبالتالي فإن لبابة الرغيف تحتوي على رطوبة أعلى من قشرته.

تقييم الخبز الناتج

أولاً: المظهر الخارجي للرخيف:

ويشتمل المظهر الخارجي للرخيف على ما يلي:

(أ) انخفاض حجم الرخيف: ويتسبب في ذلك:

- ١- استعمال دقيق ضعيف.
- ٢- انخفاض درجة امتصاص الماء.
- ٣- انخفاض كمية الخميرة.
- ٤- زيادة درجة حرارة الفرن عن اللازم.
- ٥- التداول السيء للخميرة وتعرضها لدرجة عالية عند ذوبنها في الماء وبالتالي قلة نموها.
- ٦- الرطوبة النسبية غير مناسبة خلال عملية التسوية والخبز.
- ٧- انخفاض درجة حرارة العجينة خلال مراحل التصنيع المختلفة.
- ٨- زيادة التخمر أو قلته عن الحدود المثلى.
- ٩- زيادة كمية الملح عن اللازم وبالتالي يؤثر على نشاط الخميرة.

تقييم الخبز الناتج

ثانياً: اختبار الصفات الداخلية

أولاً: المظهر الخارجي للرخيف

- أ) اللبابة الرمادية اللون
- ب) اللبابة المتفككة
- ج) اللبابة الخشنة أو غير ناعمة اللمس
- د) نكهة غير جيدة

- أ) انخفاض حجم الرخيف
- ب) زيادة حجم الرخيف
- ج) القصرة فقيرة في اللون
- د) القصرة داكنة اللون
- هـ) زيادة سمك القصرة

(د) القصرة داكنة اللون وأسبابها:

١. زيادة كمية السكر المضاف عن الحد المناسب.
٢. زيادة مدة الخبز عن اللازم.
٣. عدم نضج العجينة النضج الكافي.
٤. ارتفاع درجة حرارة الفرن.
٥. جفاف جو الفرن وانخفاض الرطوبة النسبية.

(و) زيادة سمك القصرة وأسبابها:

١. زيادة كمية السكر المضاف عن اللازم.
٢. زيادة كمية اللين عن الحد اللازم.
٣. انخفاض درجة حرارة الفرن.
٤. زيادة مدة الخبز عن اللازم.

(ب) زيادة حجم الرخيف وأسبابه:

- ١- كمية الملح المضافة غير كافية
- ٢- زيادة استواء الرخيف
- ٣- انخفاض حرارة الفرن أثناء الخبز
- ٤- استعمال كمية من العجينة زيادة عن الحجم المناسب

(ج) القصرة فقيرة في اللون وأسبابه:

١. نقص في كمية السكر المستخدمة حيث يقل حدوث تفاعل ميلارد.
٢. عدم كفاية نشاط إنزيمات الأميلوز لعدم تكوين السكر الكافي لتفاعل ميلارد.
٣. تكون قشرة للعجينة خلال فترة التسوية نتيجة لانخفاض الرطوبة النسبية في الجو المحيط للعجينة.
٤. زيادة نضج العجينة عن اللازم.
٥. ارتفاع درجة حرارة التخمر.
٦. انخفاض حرارة الفرن عن اللازم وخاصة في الجو المحيط لسطح الرخيف.
٧. انخفاض زمن الخبز عن اللازم.

(ج) اللبابة الخشنة أو غير ناعمة اللمس: وأسبابها:

١. خلط مكونات غير متجانسة.
٢. زيادة فعل إنزيمات الأميليز.
٣. زيادة نضج العجينة أو تسويتها.
٤. زيادة حرارة الجو خلال فترة التسوية.
٥. تكوين قشرة للعجينة أثناء عمليتي التخمر والتسوية.
٦. انخفاض درجة حرارة الفرن عن اللازم.

(د) نكهة غير جيدة: وأسبابها:

١. استعمال خامات منخفضة الجودة.
٢. انخفاض كمية الملح.
٣. عدم التوازن بين المكونات.
٤. التخمر أكثر أو أقل من اللازم.
٥. استعمال زيوت متزنخة.
٦. وجود روائح خارجية مؤثرة.
٧. ظروف تخزين الخبز غير جيدة.

ثانياً: اختبار الصفات الداخلية والعوامل المؤثرة عليها:

(أ) اللبابة الرمادية اللون: وأسباب ذلك:

١. ارتفاع درجة الحرارة أثناء عملية التخمر والذي يتسبب عنها إنتاج مركبات تسبب عدم ظهور اللون.
٢. زيادة كمية المولت إذا استخدم ويرجع ذلك إلى أن المولت يحتوى على عديد من الانزيمات ومنها الأميلوز وبالتالي زيادة كمية ك أ. الناتجة.
٣. زيادة فترة التسوية.
٤. انخفاض حرارة الفرن.

(ب) اللبابة المتفككة: وأسبابها:

١. عدم خلط المكونات جيداً خلال عملية العجن.
٢. تشحيم القوالب بالزيت.
٣. زيادة أنزيمات الأميليز والذي ينشأ عنه زيادة كمية ك أ. والتي تعمل على تفكك اللبابة.

ظاهرة البيات (التجلد) في الخبز وطرق إعاقته

مقدمة:

تمثل مشكلة البيات Staling أهمية قصوى لصناعة الخبز كما أنها تعتبر مظهر وسبب لخسائر كبيرة نظرا لظروف المستهلك عن شراء الخبز الذي حدث به Staling ومن هنا تنشأ مشكلة الخبز الرجوع والذي تكرر بعض الإحصائيات أنه يمثل نسبة من ٦.٥% من الانتاج الكلي، وهذه النسبة تعادل أكثر من ٥٠٠ مليون رطل (٢٢٦,٧ مليون كجم) من الخبز في السنة بالولايات المتحدة الأمريكية حيث يضطر التاجر إلى تقليل خسائره بأن يبيع الخبز الرجوع لاستخدامه كغذاء للماشية والدواجن.

وهناك جانب آخر من المشكلة يتمثل في أن المستهلك يستهلك كميات أكبر من الخبز عندما يكون الخبز طازجا ومن هنا فهناك دراسات عديدة أولت هذا الموضوع أهمية كبرى من أجل معرفة العوامل المؤثرة على هذه الظاهرة وكذلك شرح أو فهم ميكانيكية حدوث هذه الظاهرة، وبالتالي كانت المحاولات مستمرة ولازالت لوضع حل أمثل لهذه المشكلة الكبرى.

تعريف البيات Staling:

وضعت مجموعة كبيرة من التعريفات أهمها:

"إنه فقد في القابلية للتذوق Palatability أثناء تخزينه والنتيجة عن بعض التغيرات غير تلك التغيرات الناتجة عن فعل الأحياء الدقيقة"

- وتبدو هذه الظاهرة بوضوح مع ترك الخبز فترة من الزمن قبل أن يتم استهلاكه - وقد كان الاعتقاد أن هذه الظاهرة سببها هو حدوث فقد في الرطوبة من الخبز - إلا أنه تبين إمكانية حدوث هذه الظاهرة حتى تحت الظروف التي تمنع فقد الرطوبة بالخبز عن طريق عمليات التغليف الجيد.
- ويعتبر الأساس في حدوث هذه الظاهرة هو التحولات التي تحدث في تركيب النشا الذي يمثل جزء كبير من تركيب رغيف الخبز، حيث أن النشا عادة ما يوجد في الصورة (الف) للنشا α -starch، وقد وجد أنه عند انخفاض درجة الحرارة عن درجة ٥٥ (٣١٠م) تكون هذه الصورة غير ثابتة ويتم تحول النشا إلى الصورة (بيتا) β -starch، وذلك حتى يحدث انزياح بين كل من الصورتين ومع انخفاض درجة الحرارة يتم تحول جزء كبير إلى الصورة (بيتا).
- ولما كانت الصورة (الف) تعتبر لها قدرة على الاحتفاظ بالماء في وسط التركيب الكيميائي أكثر من الصورة (بيتا) فإن حدوث تحول إلى الصورة (بيتا) يصبحه فقد في المحتوى الرطوبي للخبز.
- أما عند تخزين الخبز على درجة حرارة أعلى من درجة ٥٥ (٣١٠م) فإن الصورة (الف) تحتفظ بنشائها ولا يحدث تغير في الصورة، ولكن بطبيعة الحال فإن هذه الدرجة لا تصلح لتخزين الخبز حيث أنها تشجع على إصابته بالفطريات.
- ولقد وجد أنه أمكن تقليل حدوث هذه الظاهرة مع حفظ الخبز على درجة حرارة (٢٠٠م) وتساعد هذه الدرجة على بطء التحول من الصورة (الف) إلى الصورة (بيتا) من النشا، ومن هنا ينصح بحفظ الخبز في ظروف تجرد في المنازل إلى حين استخدامه حيث أن ذلك يساعد على احتفاظه بخواصه لفترة طويلة مع تجنب حدوث البيات أو حدوثه ببطء.

وقد تمكن كل من Geddes and Bice (1946) من تحديد قائمة بالتغيرات المصاحبة لظاهرة البيات وأهمها:

١. تغير في الطعم taste والرائحة odor.
٢. زيادة صلابة اللبنة crumb hardness.
٣. زيادة نغمت اللبنة crumbleness.
٤. زيادة في تبلور النشا في اللبنة crystallization.
٥. نقص في قابلية اللبنة susceptibility للـ β -amylase.
٦. نقص في قدرة اللبنة على الامتصاص Absorption capacity.
٧. زيادة عتامة اللبنة.
٨. نقص في محتوى النشا الذائب.

يمكن إجمال هذه العوامل من خلال أبحاث ودراسات عديدة منها:

- ١- تأثير نسبة النشا : الجلوتين Starch/gluten ratio.
- ٢- رطوبة اللبنة crumb moisture حيث أظهرت لجان التذوق تزايد سريع في معدل البيات في الخبز الكامل بينما يبقى معدل البيات ثابت في الخبز الذي نزع قشرته.
- ٣- تأثير حرارة تخزين الخبز وكذلك درجة حرارة الخبز. فبالنسبة لدرجة حرارة التخزين فإن دور تبلور النشا على معدل البيات يكون هام جدا على درجة حرارة التخزين الأقل من ٢١م في حين تقل أهميته فوق هذه الدرجة والنسبة لدرجة حرارة الخبز فإن استخدام درجة حرارة أعلى وزمن أقل يعطى إعاقه لحدوث البيات عنه في حالة استخدام درجة حرارة أقل وزمن أطول.
- ٤- البنتوزانات: وهذه توجد بنسبة ٣-٢% وحوالي نصفها يذوب في الماء وهذا هو الجزء الذي له تأثير واضح على عملية إعادة الـ Retrogradation.
- ٥- طريقة إنتاج الخبز سواء كان ناتجا من عججين حامضى يعتمد في تخمره على *Lactobacillus plantarum* مثلا أو عججين يعتمد على الخميرة العادية.
- ٦- درجة امتصاص عجينة الخبز للماء، حيث أن زيادة درجة الامتصاص تزيد درجة طراوة الخبز الناتج وتؤثر على عملية البيات.
- ٧- تأثير محتوى لكل من صنف القمح وكمية الماء المستخدم وكذلك معدل الاستخلاص على معدل البيات بالخبز.
- ٨- تأثير كل من الدهون الطبيعي والمسلط الصناعي على صلابة الخبز وبالتالي على البيات.
- ٩- تبلور النشا.

طرق إعاقه البيات:

حيث أن الماء في الخبز الطازج يعمل كمادة مساعدة على المرونة وبالتالي يسهل حركة الجزيئات الصلبة ليحل بعضها محل بعض، ووضح أيضا أنه أثناء البيات فإن الماء يصبح مرتبط بالطور الصلب ويفقد قدرته على العمل على مرونة الخبز وهذا يسبب تكون روابط صليبية بين العناصر الغير ذائبة في الخبز.

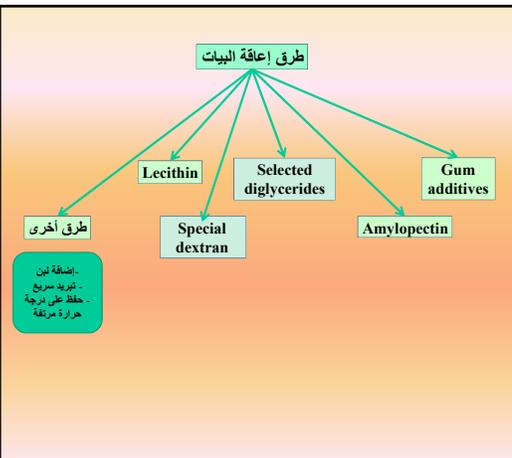
ووجد أن استيرات أحادي الجليسريد تتفاعل بطريقة ما مع النشا وتعيق معدل حدوث البيات وذلك لأنه من الممكن أن تمنع المونوجليسريد تجمع الأميلوبكتين (Taylor et al. 1980) ومن المواد المستخدمة في إعاقه ظاهرة البيات في الخبز هي:

١- Gum additives:

مثل الـ Karaya gum هذه المواد تعيق البيات بدرجة محسوسة وتعطى كذلك ميزة تصنيعية حيث بإضافتها يتمثل المعجن الخلط الزائد Over mixing وتضاف بنسبة ٠.١-٠.٩% على أساس وزن دقيق.

٢- الـ Amylopectin:

إضافته للدقيق قبل العجن وعند استخدامه بصفة خاصة في دقيق الشعير أعطى طراوة لمدة ٣-٤ مرات مقارنة بنفس الخبز المعجن بالأميلوبكتين.



٥- الليسيثين Lecithin:

ذكر (Vanhaften, 1979) أن الليسيثين هو مركب فوسفوليبيدي وإضافته من مصادر مختلفة مثل ليسيثين فول الصويا يكون مفيداً حيث يعمل على سرعة خلط ومزج الزيوت بالعجين محسناً التخمر ويزيد من عملية امتصاص الماء ويؤدي إلى زيادة طراوة الخبز ويقلل أيضاً القابلية للبيات، وكذلك يحسن حجم الرغيف ويعتبر في عداد الـ Antistaling.

- ٦- هناك وسائل أخرى لتأخير البيات مثل إضافة اللين أو السكر كمواد لها مقدرة على تشرب الماء وكذلك استخدام دقيق جيد الصفات من حيث نوعية ونسبة البروتين واستخدام القدر المناسب من الملح والخميرة.
- ٧- تبريد الخبز سريعاً بعد إنتاجه ثم تغليفه مباشرة وحفظه على درجة حرارة التجميد.
- ٨- حفظ الخبز على درجة حرارة مرتفعة (٣١°ق) حيث يقل تحول النشا من الصورة ألفا إلى الصورة بيتا ولكن هذه الدرجة المرتفعة قد تؤدي إلى فساد الخبز بواسطة البكتريا وهذا يستلزم خفض درجة الـ pH للعجينة للدرجة الكافية لمنع نمو هذه البكتريا.

مما سبق يتضح أن ظاهرة الـ Staling في الخبز ومنتجات المخازن لا زالت في حاجة إلى دراسات أكثر لكي يمكن تلافي نتائجها والتغلب عليها، سواء من حيث فهم ميكانيكية حدوثها وكذلك العوامل المؤثرة على حدوثها وطرق أكثر كفاءة في منع حدوث هذه الظاهرة.

٣- Selected diglycerides:

يمكن أن تستخدم النادى جليسيريد بنسب من ٠.١-٣% ولكن الأفضل ٠.١-١.٥% يحتفظ الخبز المعامل بخواص الطراوة للخبز الطازج لمدة أطول ٤٨ ساعة عن الخبز غير المعامل.

٤- Special dextran:

وجد أن إضافة كميات صغيرة من الدكستران للعجينة المحتوية على خميرة وجلوتين أدى ذلك إلى زيادة امتصاص الدقيق للماء وتحسن خواص التذوق للعجين ويكون العجين أكثر مرونة وبالتالي يسهل من عملية التشكيل ويزيد معدل الإنتاج، والخبز المصنع بهذه الطريقة يكون أكثر احتواءً على الرطوبة وحجم الرغيف يكون أكبر وفترة الـ Shelf life تكون أطول.

طرق قياس البيات الـ Staling:

يمكن إجمال أهم هذه الطرق من خلال أبحاث عديدة وهي:

١- Crumb compressibility:

وهي أجهزة مصممة لملاحظة الزيادة في الـ Crumb hardness أثناء البيات ومنها ما يقاس الـ Softness.

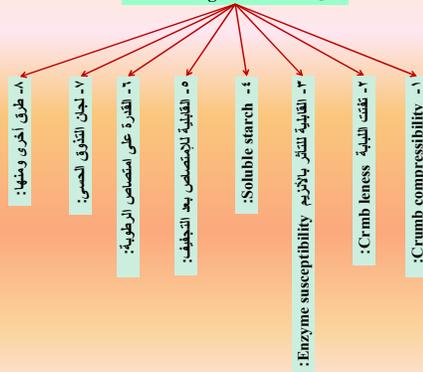
٢- ثغرت اللبابة Crumb leness:

وذلك على أساس أنه بزيادة مدة تخزين الخبز لوحظ زيادة في ثغرت القطعة منه بفركها واستخدمت وسائل مختلفة لهذا الغرض.

٣- القابلية للتأثر بالإنزيم Enzyme susceptibility:

وذلك بمعاملة معلق من اللبابة والماء بإنزيم الأميليز وتقدير كمية السكريات الناتجة وقد لوحظ أن النقص الكبير في ثقل أو التأثر بالإنزيم يكون في أثناء الساعات الأولى بعد الخبز.

طرق قياس البيات الـ Staling:



الدقيق والخبز والناحية الغذائية Flour, Bread and Nutrition

١- تدعيم الدقيق والخبز بالفيتامينات:

هناك حاجة ضرورية لتدعيم الدقيق والخبز بالفيتامينات وخاصة في الدول النامية وذلك لارتفاع معدل استهلاك الفرد من الحبوب ومنتجاتها في هذه البلاد بالمقارنة بالدول المتقدمة، حيث يصل معدل اعتماد الفرد في غذائه على الحبوب ومنتجاتها إلى حوالي ٧٥% بينما لا تتجاوز هذه النسبة ٢٥% في بعض الدول المتقدمة والتي وضعت الأسس والقوانين لدعم الحبوب ومنتجاتها وذلك بهدف زيادة قيمتها الغذائية. ويمكن القول تبعاً لتوزيع الفيتامينات في أجزاء الحبة المختلفة أن ارتفاع نسبة الاستخراج للدقيق من ٧٠-٨٥% تؤدي إلى زيادة ملحوظة في نسبة الثيامين والريبوفلافين في الدقيق بينما تزداد نسبة النياسين بزيادة ضئيلة.

٤- Soluble starch:

وتعتمد على ترسيب الكربوهيدرات بالطرد المركزي وبالكحول وتقدير النشا الذائب.

٥- القابلية للإمتصاص بعد التجفيف:

وهذه الصفة مرتبطة باللزوجة الابتدائية للعجينة ونسبة الأميلوز في النشا الذائب وبالتالي فهي اختبار سريع يمكن به تتبع البيات مع فترة الحفظ.

٦- القدرة على امتصاص الرطوبة:

وهي مبنية على أساس الملاحظات الخاصة بحدوث نقص في القدرة على امتصاص الماء مع تخزين الخبز، وهذه تشمل طرق قياس متعددة.

٧- لجان التذوق الحسي:

وهذه لها أهميتها الكبرى في تقييم البيات بالخبز.

٨- طرق أخرى ومنها:

- أ- طريقة تعتمد على التغير في قابلية الـ Crumb للإرتباط بآررق الميثيلين.
- ب- طرق تعتمد على نفاذ الضوء خلال الـ Crumb.
- ج- طرق تعتمد على تتبع انتقال جزيئات الرطوبة من الجلوتين إلى النشا كذلك يمكن بتكنيك كهربائي تتبع التغيرات في تبلور النشا.
- د- طرق كروماتوجرافية.

نسب الفيتامينات في الدقيق والخبز (المقايير القياسية في الولايات المتحدة الأمريكية لمجمر/رطل).

الفيتامين	الدقيق		الخبز	
	الحد الأدنى	الحد الأقصى	الحد الأدنى	الحد الأقصى
الثيامين	٢.٠	٢.٥	١.٢	١.٨
البيوفلافين	١.٢	١.٥	٠.٧	١.٦
النياسين	١٦.٠	٢٠.٠	١٠.٠	١٥.٠

ويظهر في هذا الجدول الحدود الدنيا القصوى للإضافات وقد روعي فيها أن تحقق المعدلات المعظمة المطلوبة وأن لا ترتفع هذه النسب عن المعدلات القصوى حيث أثبتت الدراسات التي أجريت على الفئران أن زيادة هذه النسب يعتبر فائداً ولا يستفيد الجسم منه. كما يستعمل حمض الأسكوربيك (فيتامين C) في بعض الأحيان في الإضافات إلى دقيق الخبز بالإضافة إلى استعملاته الغذائية الأخرى. وقد استخدم في بعض تجارب التغذية نسبة ٤٠٠ ملجم/رطل من الدقيق واستعمل أيضاً في الإضافات أقرص خاصة بها ٩٧.٥% حمض أسكوربيك ومغطاة بواسطة إيثيل سيليلوز.

ويوضح الجدول التالي تأثير نسبة الاستخراج في نسب وجود الفيتامينات:

نسبة الاستخلاص	الثيامين %	الريبوفلافين %	النياسين %	حمض البانتوثينيك %
قمح كامل	١٠٠	١٠٠	١٠٠	١٠٠
دقيق ٨٥%	٧١	٨٣	٤٠	٧٣
دقيق ٨٠%	٥٧	٥٠	٣٦	٦٠
دقيق ٧٠%	٢٥	٣٣	٢٨	٤٠
دقيق ٥٠%	١٨	٢٥	٢٠	٢٠

وعلى أساس توزيع الفيتامينات في الدقيق ذو نسب الاستخراج المختلفة فإنه يتوقع أن يتم تدعيم الدقيق الفاخر بالفيتامينات عه في حالة الدقيق المرتفع في نسبة الاستخلاص والذي يرتفع محتواه من الفيتامينات عن الدقيق الفاخر.

وتم إضافة الفيتامينات إلى الدقيق بدون صعوبة وفي حالات خاصة يتم إضافتها على دقيق الخبز مباشرة، ويمكن أيضاً أن توضع أقرص الفيتامينات في العجين ومع استعمال الخميرة القوية في الفيتامينات، وتحدد القوانين في الولايات المتحدة الأمريكية النسب التي تستخدم في تدعيم الخبز من الفيتامينات وتظهر هذه النسب في الجدول التالي الذي يبين المقايير القياسية الواجب توافرها في كل من الدقيق والخبز.

وعادة توضح القوانين الموضوعية نسبة الإضافة والحدود التي يتم على أساسها تدعيم الخبز والدقيق بالكالسيوم والحديد.

وعادة يضاف الكالسيوم على هيئة كربونات الكالسيوم إلى الدقيق وذلك طبقاً للنسب المحددة لهذه الإضافات، ويمكن عند إضافته على الدقيق مراقبة عمليات توزيعه وبعده بخصص لأغراض إنتاجية معينة.

والمقايير الموضوعية في الولايات المتحدة الأمريكية والخاصة بهذه الإضافات كما يلي:

مجم/رطل	الدقيق		الخبز	
	الحد الأدنى	الحد الأقصى	الحد الأدنى	الحد الأقصى
الكالسيوم	٥٠٠	١٥٠٠	٣٠٠	٨٠٠
الحديد	١٣.٠	١٦.٥	٨.٠	١٤.٥

أما بالنسبة لإضافة الحديد إلى الدقيق فقد أجريت عدة دراسات على هذه الإضافات مع استخدام مصادر متنوعة للحديد منها الحديد المختزل والحديد النقي وكبريتات الحديدوز ودراسة مدى استفادة الجسم من هذه المصادر المختلفة وقد تبين أن المصدر الأخير (كبريتات الحديدوز) عند إضافته إلى الدقيق والخبز قد أدى إلى الحصول على أفضل نتائج لاستفادة الجسم من الحديد.

٢- تدعيم الدقيق والخبز بالأملاح المعدنية:

يكون الفوسفور نسبة كبيرة من المكونات المعدنية في الحبوب ومنتجاتها إذ تبلغ نسبته في رمد الدقيق من ٣٤% في حالة الدقيق الأبيض إلى ٥١% في حالة الدقيق الناتج من الاستخلاص العالية، ويوجد ٩٠-١٠٠% من الفوسفور بحبة القمح على حالة عضوية كما أن ٧٠% من هذا الفوسفور يوجد في البسيثين. ومن المركبات الهامة التي يدخل في تكوينها مركب الفيتين وقد سبق دراسته. ويتم تدعيم الدقيق بإضافة الكالسيوم والحديد: وتوضح التحليلات التي أجريت على الحبوب ومنتجاتها عن نسب وجود الكالسيوم والحديد بها إلى ارتفاع نسبة تواجد هذه العناصر المعدنية بارتفاع نسبة استخلاص الدقيق. ويوضح الجدول التالي تأثير نسب الاستخلاص على نسب وجود الكالسيوم والحديد:

نسبة الاستخلاص %	الكالسيوم %	الحديد %
قمح كامل	٠.٠٤٥	٠.٠٠٣
دقيق ٨٥%	٠.٠٢٣	٠.٠٠٢
دقيق ٧٠%	٠.٠١٨	٠.٠٠١
زدة القمح	٠.١١٦	٠.٠٠٩

٤- تدعيم الدقيق والخبز بإضافات أخرى:

من طرق تدعيم ورفع القيمة الغذائية للحبوب هو تدعيمها بكميات بسيطة من مكونات البروتين النباتية أو البروتينات الحيوانية وقد تم دراسة هذه الطرق وإضافتها إلى الدقيق (دقيق القمح) ولكنها لم تستعمل إلا في مناطق صغيرة من العالم. وقد أثبت التدعيم بمركبات البروتين فائدة ليست فقط في كونها تحسن من كمية البروتين ولكن أيضاً بإضافة عناصر غذائية أخرى إلى الغذاء بالإضافة إلى أنها تساهم في توفير مصادر البروتين ذات القيمة الغذائية المرتفعة بين أكبر عدد من الناس ومن هذه الإضافات.

(أ) إضافة مركز بروتين السمك إلى الدقيق:

يعتبر إضافة مركز بروتين السمك لتدعيم دقيق الخبز وخاصة في الدول المنتشرة فيها الثروة السمكية ذو فائدة كبيرة، وقد أظهرت استعمالات مركز بروتين السمك عند إضافته إلى الدقيق عدم وجود أي رائحة في الناتج النهائي. كما أن إضافة هذا البروتين الغني بالأملاح المعدنية الأساسية يساعد على رفع القيمة الغذائية للمنتج وتحسين نوعية البروتين وعادة يضاف هذا المركز (طبقاً للدراسات التي أجريت في هذا المجال) بنسبة ٥% تقريباً حيث يعطى أفضل النتائج.

٣- تدعيم الحبوب ومنتجاتها بالأملاح المعدنية الأساسية:

نتيجة لتزايد عدد سكان العالم وخاصة في الدول التنامية بنسبة أكبر من زيادة الغذاء ونظراً لما هو معروف عن ارتفاع استهلاك الفرد السنوي للحبوب بالمقارنة بالأغذية الأخرى خاصة البروتينات الحيوانية، ونظراً لانخفاض محتوى الحبوب ومنتجاتها عموماً من الأملاح المعدنية الأساسية. ومع نقص الحمض الأميني الليسين في معظم الأغذية وخاصة الحبوب فقد أصبح من الضروري إمداد الغذاء بهذا الحمض ولذلك اهتمت الشركات الصناعية والطعام في العمل على إنتاج هذا الحمض بكميات كبيرة وبكثافة اقتصادية بحيث يمكن الاستفادة به في كثير من الإضافات إلى الأغذية المختلفة. والأملاح المعدنية التي يقل معدل تواجدها عن المستوى النطفي تسمى بالأملاح المعدنية المحددة وأكثرها ثقلية يسمى الحمض المحدد الأول limiting A.A. 1st وفيما يلي في نسبة وجوده بطلق عليه الحمض المحدد الثاني limiting A.A. 2nd وبين الجدول التالي الأملاح المعدنية المحددة في بعض الحبوب.

	الأملاح المعدنية المحددة		
	الأول	الثاني	الثالث
القمح	ليوسين	ثريونين	ثالثين
الشعير	ليوسين	ثريونين	ميثيونين
المشوفان	ليوسين	ثريونين	ميثيونين
الشمندر	أيزوليوسين	-	-
الذرة	ليوسين	ثريونين	ميثيونين - ثريونين
الأرز الأبيض	ليوسين	ثريونين	-

وقد أجريت دراسات استخدام فيها الليسين L-lysine حيث أضيف إلى غذاء حيوانات التجارب والأطفال في التجارب على الأطفال سن ٩ شهور تبين (والذين يتأخر نموهم نتيجة تغذيتهم على اللبن) أنه عند إضافة كمية من حمض الليسين مقدارها ١/٢ جرام غذائهم إلى قنائه لوحظ زيادة وزن الأطفال بسرعة ملحوظة.

(ب) إضافة دقيق البطاطا إلى الدقيق:

هناك أصناف من البطاطا (ذات أحجام كبيرة) ترتفع فيها نسبة محتواها من المواد الكربوهيدراتية، وقد تطرق البحث إلى إمكانية الاستفادة من دقيق البطاطا، حيث يمكن أن يخلط الدقيق العادي بنسبة حوالي ١٥% بون تأثير كبير على الخصائص التكنولوجية أو لون الخبز الناتج. وبين الجدول التالي مقارنة بين تركيب دقيق البطاطا ودقيق القمح بنسب استخلاصات مختلفة. كما أنه يظهر من هذا الجدول ارتفاع القيمة الغذائية لدقيق البطاطا وتقارب محتوى النشا في دقيق البطاطا مع دقيق القمح من الاستخراجات المختلفة بما يمكن عند إضافته على نطاق واسع من توفير جزء مما تستورده البلاد من القمح والدقيق من الخارج.

مقارنة لتركيب دقيق البطاطا مع أنواع الدقيق الأخرى:

	دقيق البطاطا	دقيق قمح ٧٠%	دقيق قمح ٨٠%
الرطوبة %	١٣,٥	١٣,٥	١٣,٥
البروتين %	٧,٨	١١,٠	١١,٤
الدهون %	٠,٤	١,٢	١,٨
الألياف %	٢,٣	٠,٤	١,٠
الرماد %	٣,٩	٠,٥	٠,٧
السكريات %	١,١	١,٧	٢,٢
النشا %	٧١,٠	٧٢,٠	٧٠,٠
الثيامين مجم/كجم	٤,٧	٠,٧	٣,٠
الريبوفلافين ميكروجرام/كجم	٢,٧	٠,٦	٢,٠
النياسين ميكروجرام/كجم	٥٤,٥	١,٠	١٧,٠

(ج) إضافة دقيق بذرة القطن إلى الدقيق:

يستعمل دقيق بذرة القطن على نطاق ضيق بإضافته إلى الأغذية وإن كان إنتاج الدقيق على نطاق تجاري لم ينتشر بعد، ويرجع عدم انتشار استعمال بروتين القطن ككفيق أو كمصدر غني في البروتين هو أنه لم يعرف ولم ينتشر كغذاء للإنسان حتى الآن كما عرف غيره من أنواع الدقيق مثل دقيق فول الصويا. كما أن هناك سبب آخر يقلل من استعماله في الغذاء هو الطريقة التي يتم بها تحضيره وفضله لم ينتشر استعمالها، وهناك كثير من التقارير عن القيمة الغذائية لبروتين دقيق بذرة القطن واستعماله في الغذاء. وقد استعمل دقيق بذرة القطن لأول مرة عام ١٩٤٤ في أبحاث قام بها Jones and Divine وجد أن إضافة ٥% من دقيق بذرة القطن إلى دقيق القمح فإنه قد أنتج خليط يحتوي على ١٦-١٩% بروتين زيادة عن الموجود في الدقيق فقط، وإن هذا بلا شك يكون خليط يعطي معدلات عالية في النمو بالمقارنة بنفس الوزن من دقيق القمح.

كما نشر Vomack وآخرون سنة ١٩٥٤م أن تجارب التغذية على الخبز المصنوع من ١٠ أجزاء من دقيق بذرة القطن، ٩٠ جزء من الدقيق الفاخر قد تسبب في زيادة الوزن للأفراد بالمقارنة بالخبز المصنوع بدون دقيق بذرة القطن.

كما أشار Fenk عام ١٩٦١، Cravioto عام ١٩٦٢ أن معدل امتصاص البروتين للأطفال متساوي في حالة تغذيتهم على بروتين دقيق بذرة القطن بالمقارنة بتغذيتهم على بروتين اللبن العادي. كما قد نجحت التجارب التي أجراها معهد التغذية بمصر بالاشتراك مع خبراء من وزارة الزراعة، حيث أمكن الحصول على دقيق بذرة القطن خالي من مادة الجوسيبول وقد أجريت تجارب ناجحة استخدم فيها دقيق بذرة القطن بنسبة ١٠% مع دقيق القمح وقد أثبتت التجارب تحسناً ملحوظاً كبيراً في صحة تلاميذ المدارس واختفاء كثير من الأمراض التي كانت تصيبهم مثل البلاجرا وفقر الدم.

(د) إضافة دقيق فول الصويا:

مع انتشار زراعة فول الصويا وارتفاع قيمته الغذائية ووجود مركبات من بروتين فول الصويا متاحة على المستوى التجاري أمكن استخدام هذه المركبات بإضافتها إلى دقيق الخبز بهدف رفع قيمته الغذائية، وعادة ما تستخدم هذه الإضافات بنسب تتراوح بين ٣-١٠% تبعاً لنوع الخبز والدقيق المستخدم.

(هـ) إضافة اللبن المجفف إلى الدقيق:

وقد سبق التحدث عن أهمية إضافة اللبن إلى الدقيق وتأثيره على امتصاص الدقيق للماء عند إنتاج الخبز وكذلك مدى تأثيره على صفات الجودة للخبز الناتج.

عجن	٢٠-١٥	١٠-٨	٥
تخمير أولى	٦٠-٤٥		
تقطيع وراحة	٥		
فرد			
تخمير ثانوي	٣٠-١٥		
خبز			

حسب سرعة السير من ٢٠٠٠-٣٠٠٠ رغيف/ساعة

التجهيزات حتى الخبز:

العملية	مخبز يدوي	نصف آلي	آلي كامل
عجن	٢٠-١٥ق	١٠-٨ق	٥
تخمير أولى	٦٠-٤٥ق	٦٠-٤٥	٦٠-٤٥
تقطيع وراحة	٥	٥	٥
تخمير ثانوي	٣٠-٢٠	٢٠-١٥	٢٠-١٥
تهوية	١٥	١٥	١٥

نوع الدقيق - نوع الخبز - وزن الرغيف قبل التسوية أو بعد التسوية

نسبة الامتصاص:

وزن العجين = وزن الدقيق + وزن الماء

عدد الأرغفة = وزن العجين بالجرام/وزن الرغيف قبل التسوية بالجرام

عدد الأرغفة = وزن المادة الصلبة في الدقيق بالجرام/وزن المادة الصلبة في الرغيف

نسبة الامتصاص:

دقيق ٨٢% خبز ماموي ٦٥%

خبز ماجر ٦٠%

دقيق ٧٢% خبز شامسي ٥٥%

نسبة الرطوبة:

في الدقيق ١٤%

في الخبز الماموي ٤٠%

في الخبز الماجر ٣٦%