

عسل النحل

العلاقة بين تحببه ودرجة تخمره

الهندس الزراعى أمين النواوى ، سكر تير رابطة النحل

يختلف تركيب عسل النحل حسب مصدر الرحيق المجموع منه ، ولكنه بوجه عام يحتوى على ١٨ ٪ رطوبة ، و ٧٨ ٪ سكريات ، والباقي يتألف من بعض الدكستريينات والأملاح المعدنية والفيتامينات والأحماض المعدنية .
والسكريات الموجودة فى عسل النحل الناضج هى السكروز (سكر القصب) وتراوح نسبته فى العسل بين ١٥ و ٣٠ ٪ ، والدكستروز (سكر العنب) وتراوح نسبته بين ٢٤ و ٣٦ ٪ ، والفركتوز (سكر الفاكهة) وتراوح نسبته بين ٣٨ و ٤٨ ٪ .
وتحبب العسل هو أحد خصائصه الطبيعية وليس مرجعه إلى أن العسل مغشوش كما يعتقد البعض . والمقصود بتحبب العسل هو تجمع جزيئات صغيرة من سكر الدكستروز مكونة بلورات تحتوى على ما يوازي ١٥ ٪ من وزنها فعمط من الماء المتبلور، وتجمع عليها بالتدريج حبيبات أخرى من الدكستروز . وسكر الدكستروز سهل التبلور يذوب فيما يساوى وزنه من الماء فى درجة الحرارة العادية ، أما إذا انخفضت درجة الحرارة عن ٢٠ م ° ، فإن بلوراته تبدأ فى التسكر ، وبالتالي يبدأ تبلور العسل . وتزداد سرعة ميل العسل للتحبب بزيادة تركيز الدكستروز وقلة تركيز الفركتوز نسبياً كما يتضح من المعادلة التى توصل بها جاكسون وسلسبى إلى التنبؤ عن سرعة تحبب العسل وهى :

$$\text{سرعة ميل العسل للتحبب} = \frac{\text{النسبة المئوية لتركيز الدكستروز} - \text{النسبة المئوية للماء}}{\text{النسبة المئوية لتركيز الفركتوز}}$$

ويؤيد ذلك أن عسل الـ Tupelo الذى يحتوى على ٢٤ ٪ دكستروز ، و ٤٨ ٪ فركتوز لا يتحبب مئدى سنتين ، بينما عسل البرسيم الحجازى المحتوى على ٢٧ ٪ دكستروز و ٤٠ ٪ فركتوز يتحبب بعد فرزه بأشهر قليلة بمجرد أن تهبط حرارة الجو إلى أقل من ٢٠ م ° .

وهناك عوامل أخرى تساعد على تحبيب العسل أهمها :

١ - درجة الحرارة : أنسب درجة لتحبب العسل تتراوح بين 8° و 18° م خصوصاً بين درجتي $12,5^{\circ}$ و 14° م . أما إذا انخفضت درجة الحرارة عن ذلك فإن العسل لا يتحبب بسبب شدة لزوجة العسل التي تمنع تجمع الحبيبات ، كما يمنع تحبيب العسل إذا حفظ على درجة حرارة أعلى من 24° م .

٢ - الكثافة النسبية للعسل : لوحظ أن الأعسال ذات الكثافة النسبية $1,407$ أو التي هي أقل تتحبب ببطء وحتى لو تكوّنت حبيبات كان هناك ميل لانفصالها تاركة طبقة من العسل السائل في الطبقة العليا للإناء . أما الأعسال التي تملو كثافتها النسبية عن $1,435$ فإنها تتحبب ببطء في درجات حرارة أعلى من الأعسال التي كثافتها أقل من ذلك ، لأن رفع درجة الحرارة يقلل من لزوجة العسل ، ويسمح بانتقال الحبيبات وتجمعها .

٣ - وجود بلورات من سكر الدكستروز في العسل مصدرها الإطارات الشمعية التي تحتوي على عسل قديم محبب أو أدوات الفرز وأواني تصفية دكسترين العسل ، إذ أن هذه البلورات تكون بمثابة نواة تتجمع جزيئات الدكستروز حولها .
أما تخمر العسل فيعتمد به نمو بعض أنواع الخمائر Yeasts في العسل متخذة من السكريات الموجودة به مصدراً لطاقتها ونموها ، منتجة الكحول وبعض الأحماض الطيارة كحمض اللبكتيك وثنائي أكسيد الكبريت التي تجعل للعسل المظهر والطعم غير المرغوب . وقد أمكن عزل ٢٥ سلالة من خمائر العسل المتخمر ووجد أنها تتبع *Torula mellis* وأربعة أنواع من الجنس *Zygosaccharomyces* .
وأهم هذه الخمائر هي التي تتبع *Zygosaccharomyces mellis* - وتعتبر الأزهار والخشائش التي يزورها النحل أهم مصدرين لتلوث العسل بالخمائر . وهناك مصدر ثالث غير رئيسي هو التربة .

ويمكن القول بأن جميع أنواع الأعسال قد تحتوي على الخمائر التي تسبب تخمر العسل متى وجدت الظروف الملائمة . غير أنه لوحظ أن العسل مادامت درجة الرطوبة فيه لا تتعدى ١٨ - ٢٠ ٪ فإنه لا يتخمر ، أما إذا ارتفعت درجة الرطوبة إلى ٢١ ٪ فإن العسل يكون عرضة لأن يبدأ التخمر فيه . ويمكن حفظه من التخمر إذا اتبعت الاحتياطات الآتية :

١ - تسخين العسل على درجة $٧١,١^{\circ}\text{م}$ (١٦٠°ف) لمدة ساعة ، ثم تعبئته وهو ساخن وإقفال الآنية المعبأ فيها وتبريدها بسرعة .

٢ - بسترة العسل التجارى على درجة حرارة ٥٠°م لمدة ١٠٠ - ٣٠٠ دقيقة حسب درجة تلوثه ، أو على درجة حرارة ٨٠°م لمدة ٥ دقائق .

أما استعمال مواد كيميائية حافظة لهذا الغرض فإن القانون الصادر سنة ١٩٥٦ الخاص بمواصفات عسل النحل قد حرم استعمالها .

وهناك علاقة كبيرة بين تحجب العسل وتخمره تحسن الإشارة إليها فإن حبيبات الدكستروز عند تكونها في العسل تأخذ معها ما يوازي $\frac{١}{١٠}$ من وزنها في صورة ماء تبلور ، وبذلك يكون الجزء الباقي بدون تحجب في العسل الذى بدأ تحجبه محتويًا على كمية كبيرة من الرطوبة أعلا بكثير من ٢٠ ٪ وهذا مما يساعد على التخمر بسهولة ، كما أن العسل المحتوى على درجة عالية من الرطوبة لا يستطيع حبيبات الجلوكوز أن تتجمع فيه بحيث يصير كل العسل محجبا ، بل يحدث رسوب للحبيبات في قاع الإناء وانفصال العسل السائل الذى يكون معرضا بسهولة للتخمر بسرعة .

ويمكن على وجه عام منع العسل من التحجب والتخمر بتسخينه بعد فوزه وتصفيته إلى درجة ٧٠°م لمدة ساعة ثم تعبئته وهو ساخن في أوان وتبريدها بسرعة .

يعتبر عسل النحل من أكثر المواد الغذائية توليدا للطاقة ، فالمعلقة الواحدة من العسل (٢١ جرام) تعطى ٦٢ سعرا ، وتحتوى على ١,٠ جم بروتين ، ١٦,٧ جم كربوهيدرات ، ١,٠ مليجرام كالسيوم ، ٣ مليجرامات فوسفور ، ٢,٠ مليجرام حديد ، ٠,٠١ مليجرام ريبوفلافين ، ١ مليجرام حامض اسكوربيك ، وآثارا من الثيامين والنياسين .