

Porovnanie účinkov jednorázovej a trvalej ionizácie na stabilizáciu kvality vybraných poľnohospodárskych a potravinárskych surovín

V. TVAROŽEK — J. SKALNÝ — P. LUKÁČ — E. MIHALKOVIČOVÁ

1. Retrospektívny pohľad na vlastný prístup k problematike

Podnet k týmto prácam dali pokusy, zamerané na riešenie možností využiť opustené banské diela (chodby, štôlne atď.) na skladovanie ovocia a zeleniny r. 1970. Aj keď sa od toho nedali očakávať veľké ekonomicke výsledky (obťažná a nákladná manipulácia, horizontálna a vertikálna doprava), venoval Výskumný ústav potravinársky v Bratislave pozornosť tamojším zaujímavým klimato-technologickým podmienkam.

V tejto súvislosti sme vykonali v štôlni Sv. Václav v Kremnici merania klimatotechnologickej parametrov — teploty, vlhkosti, cirkulácie vzduchu, ako aj merania mikrobiálnej kontaminácie, chemického zloženia atmosféry, mapovania elektrostatického poľa a meranie rádioaktivity (častic β a γ). Skúšky vykonané r. 1970 naznačovali, že vynikajúce výsledky s udržaním čerstvosti zeleniny a ovocia, ktoré tam uskladnil štátny obchod, podmieňujú okrem čistoty prostredia najmä elektrostatické vlastnosti ovzdušia [1].

V súvislosti s týmto a v nadváznosti na teoretické a praktické výsledky s aplikáciou elektroaerosólov v medicíne v zahraničí [2] i v tuzemsku [3] odskúšali sme na VÚP elektrolytické pôsobenie aerosólov na dlhodobe skladované ovocie v množstve 1 vagóna uplatnením elektroaerosolového generátora vlastnej konštrukcie. Na základe uverejnených výsledkov [4] vzbudila táto metóda záujem aj v zahraničí. Tak V. A. Gudkovskij zostrojil na Kazašskom vedeckovýskumnom inštitúte sadovskom elektroaerosolový generátor, a tým došlo k odskúšaniu tohto nového spôsobu aj na surovine tamojšej provenience [5].

Napriek priaznivým výsledkom i ohlasom na naše práce orientovali sme pokračujúci výskum iným smerom, a to najmä kvôli nákladnosti a ťažkopádnosti elektroaerosolového zariadenia. Už v r. 1973 sme zostrojili na VÚP v Bratislave jednoduchú aparáturu, ktorú sme nazvali „ionotrón“ a začali sme pokusy s uplatnením ionizácie na predĺženie sviežosti dlhodobe skladovaného ovocia a zeleniny. Tento spôsob si vyžaduje iba malé nadobúdacie a nepatrné prevádzkové náklady a v praxi je účinný a ľahko realizovateľný.

Referáty prednesené na zasadnutí špecialistov RVHP v Odesse i v Bratislave, naše uverejnené príspevky a patentová literatúra [6, 7] dali impulzy k bádaniu v tomto smere aj v zahraničí (najmä v ZSSR) a mnohé priaznivé ohlasy späť podmienili záujem o túto problematiku v tuzemsku, a tým ovplyvnili aj nás vlastný pokračujúci výskum.

Vychádzajúc z porovania rozdielnych výsledkov elektroionizácie v tuzemsku a v zahraničí sme pristúpili k riešeniu rozpracovanej problematiky so širším záberom. V sezóne 1978/79 sa spoločne odskúšali účinky jednorazovej a trvalej ionizácie pri uplatnení výkonnejších ionizátorov na Prírodovedeckej fakulte Univerzity Komenského a na Výskumnom ústave potravinárskom v Bratislave.

2. Ióny v atmosfére

Činnosť ionizačných zariadení používaných na zlepšenie procesu skladovania zeleniny a ovocia sa zakladá na pôsobení atmosféry so zvýšenou hodnotou koncentrácie voľných iónov. Venujme preto pozornosť otázkam súvisiacim s existenciou iónov v ovzduší najmä z hľadiska ich prirodzenej a umelej generácie, merania ich koncentrácie a z hľadiska iónovo-molekulových procesov, determinujúcich ich koncentračné zastúpenie vo vzduchu.

Vzduch normálne označovaný ako izolant — prostredie nevedúce elektrický prúd — obsahuje v prirodzených podmienkach elektricky nabité časticie nazývané ióny. Aj keď je v mnohých prípadoch oprávnenosť termínu ión vo vzťahu k niektorým druhom elektricky nabitych častic vo vzduchu diskutabilná, budeme sa pridržiavať zaužívanej terminológie. Primárnym procesom objavenia sa elektricky nabitych častic vo vzduchu je prirodzená ionizácia. Z elektricky neutrálnych molekúl plynov, tvoriacich vzduch, po dodaní energie rozličnými formami sa oddelí elektrón a ostávajúca časť molekuly nesúca kladný náboj sa nazýva kladným iónom. Uvoľnený elektrón sa pri zrážke s neutrálou molekulou kyslíka zachytáva a vytvára záporný ión. Vzniknuté ióny sa nazývajú jednoduché ióny. Skutočný proces vzniku jednoduchých iónov je v porovnaní s uvedeným fenomenologickým opisom značne komplikovannejší. Dopraváda ho celý súbor reakcií, označovaný ako iónovo-molekulové reakcie. Záujemcom o bližšie poznanie odporúčame monotematické práce z tejto oblasti, napr. prácu Smirnova [8]. V našom príspevku uvedieme iba reakcie najpodstatnejšie z hľadiska činnosti zariadení umelo produkujúcich ióny. Energia potrebná na ionizáciu molekúl plynu sa najčastejšie dodáva vo forme rádioaktívneho žiarenia z prirodzených žiarív obsiahnutých v zemskej kôre. Účinkom rádioaktívneho žiarenia vzniká v prízemnej vrstve vzduchu 8—10 elektrónovo-iónových párov za 1 s v objeme 1 cm³. Životnosť jednoduchých iónov je krátka. Z miesta svojho vzniku sa pohybujú difúziou a prirodzeným pohybom vzduchu vyvolaným rozličnými príčinami. Pri ich pohybe dochádza k vzniku kladných i záporných komplexných iónov. Komplexné ióny sa tvoria procesom trojčasticovej zrážky podľa schémy



kde A⁻ je jednoduchý záporný ión (analogicky možno písť aj pre kladné ióny), B — neutrálna molekula zúčastňujúca sa na tvorbe komplexu, M — tretia častica, ktorá má prebrať energiu uvoľňujúcu sa pri vzniku komplexného iónu AB⁻. Procesy typu (1) charakterizujú rýchlosť konštanta jednotlivých

konkrétnych reakcií, ktoré budeme označovať symbolom k . Pre zmenu koncentrácie komplexných iónov platí rovnica

$$\frac{d[AB^-]}{dt} = k [A^-] [B] [M] , \quad (2)$$

kde hranatými zátvorkami vyjadrujeme koncentráciu iónov jednotlivých typov, resp. koncentráciu neutrálnych komponentov.

V prípade kladných iónov je primárnym kladným iónom vo vzduchu najpravdepodobnejšie molekulový ión O_2^+ . Prítomnosť vodných pár dáva podnet k tejto schéme reakcií



Uvedené dve reakcie sú prakticky rovnako rýchle, preto pre odhad rovnovážnej koncentrácie jednoduchých iónov O_2 postačí použiť hodnotu konštanty $k = 2,4 \cdot 10^{-28} \text{ cm}^6 \cdot \text{s}^{-1}$. Reakcie (3) a (4) sú hlavnými príčinami zániku jednoduchých iónov O_2^+ . Pritom sme zanedbali proces mutálnej neutralizácie kladných a záporných iónov, resp. rekombináciu kladných iónov s elektrónmi vzhľadom na nízke koncentrácie spomínaných komponentov. Pre koncentráciu jednoduchých kladných iónov O_2^+ platí diferenciálna rovnica

$$\frac{d[O_2^+]}{dt} = [O_2^+]_0 - (k_1 [O_2] H_2O + k_2 [N_2] [H_2O]) [O_2^+] , \quad (5)$$

kde prvý člen na pravej strane udáva už uvedený počet iónov O_2^+ , vytvorených prirodzenou ionizáciou za 1 s v jednom cm^3 . Druhé dva členy rovnice reprezentujú zánik iónov tvorbou komplexných iónov s molekulami N_2 a O_2 . V rovnici sú zanedbané procesy nábojovej výmeny, ktoré vedú k vzniku jednoduchého iónu O_2^+ . Lineárna diferenciálna rovnica (5) má riešenie v tvare

$$[O_2^+] = \frac{[O_2^+]_0}{C} [1 + K \exp [-C t]] , \quad (6)$$

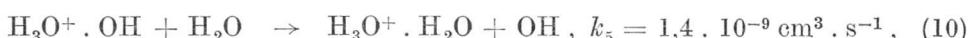
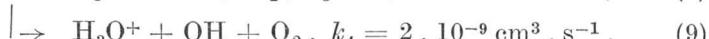
kde $C = (k_1 [O_2] + k_2 [N_2]) [H_2O]$. Hodnotu integračnej konštanty K určíme z okrajovej podmienky, požadujúcej nulovú koncentráciu iónov O_2^+ v čase $t = 0$. Po úprave môžeme napisať

$$[O_2^+] = \frac{[O_2^+]_0}{C} (1 - \exp [-C t]) . \quad (7)$$

Dosadíme numerické hodnoty konštánt k_1 , k_2 [9], potom pri laboratórnych teplotách blízkych teplote $T = 300 \text{ K}$ a tlaku $101,3 \text{ kPa}$ pre $[N_2]$; $[O_2]$; $[H_2O]$ platí $[N_2] = 2,11 \cdot 10^{19} \text{ cm}^{-3}$, $[H_2O] = 5,78 \cdot 10^{15} \text{ } \psi \text{ cm}^{-3}$, $[O_2] = 5,57 \cdot 10^{18} \text{ cm}^{-3}$. ψ je relatívna vlhkosť vzduchu v %.

Použitím uvedených numerických hodnôt konštánt v rovnici (7) zistíme, že rovnovážna koncentrácia jednoduchých iónov $[O_2^+]$ je prakticky nulová a určená členom $[O_2^+]_0$ (C je rádovo 10^{-8} cm^{-3}). Môžeme preto tvrdiť, že jednoduché ióny sa v nijakom prípade nemôžu zúčastňovať procesov iónovej interakcie s povrchom ionizovaného biologického materiálu priamo, ale iba formou

komplexných iónov rozličného typu. Jednonásobne hydratované komplexné ióny ako produkty reakcií (3) a (4) sú východzími produktmi pre reakcie



Rýchlosné reakcie konštánt uvádzame podľa [9]. V reakcii [12] sa pri experimentálnom určení rýchlosnej konštanty reakcie použila ako tretia častica M hélium vo forme nosného plynu. Preto numerická hodnota rýchlosnej konštanty poslednej reakcie v dusíku bude nepatrne vyššia. Vzniknuté ióny $\text{H}_3\text{O}^+ \cdot \text{H}_2\text{O}$, ktoré v prevažnej miere vytvára reakcia typu (12) sa môžu zúčastňovať reakcií s radikálmi makromolekúl povrchu biologického materiálu. Táto otázka však nie je predmetom nášho príspevku a súčasné názory na jej riešenie sú dosť protichodné.

V prípade, že sa vytvoril kladný ión N_2^+ pri primárnej ionizácii ako druhý z možných jednoduchých iónov, prebieha o rád pomalsia, ale aj tak dostatočne rýchla reakcia tvorby komplexného iónu N_4^+ procesom



Ďalšie skupiny procesov prebiehajú v prípadoch, keď je primárou reakciou pri ionizácii disociatívny rozpad molekulového kyslíka, ktorého výslednými produktmi je záporný atomárny ión O^- a atomárny kyslík. Po tejto reakcii nasleduje tvorba ozónu, prípadne oxidu dusíka NO . Z hľadiska použitia ionizovanej atmosféry je práve tvorba ozónu reakciou mimoriadne závažnou a vrátme sa k nej ešte v súvislosti s problémami umelej ionizácie.

Skupina jednoduchých iónov a komplexných iónov sa v literatúre [10] často označuje ako ľahké ióny. Kritériom, podľa ktorého sa zaraďujú, je správanie sa iónov v elektrickom poli. Ak sa nachádza ión v elektrickom poli s intenzitou E , začne sa v dôsledku pôsobiacej sily pohybovať rovnomerným pohybom rýchlosťou v . Usmernený pohyb iónov v elektrickom poli sa pomerne často nazýva aj driftom iónov, hoci zjavne ide o nesprávny jazykový termín. Rýchlosť usmerneného pohybu iónov v je priamoúmerná intenzite elektrického pola

$$v = b E. \quad (14)$$

Konšanta úmernosti b je pohyblivosť iónov. Meria sa v jednotkách $\text{cm}^2 \cdot \text{v}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$. Je charakteristickou konštantou pre vybraný druh iónov a závisí od relatívnej hustoty vzduchu podľa vzťahu

$$b = b_0 \delta^{-1}, \quad (15)$$

kde b_0 je redukovaná pohyblivosť vztiahnutá k relatívnej hustote $\delta = 1$, kde relatívna hustota plynu sa udáva ako pomer

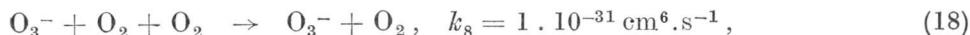
$$\delta = \frac{p 273,16}{T 101,3} \quad (16)$$

kde T je teplota plynu v K a p je tlak v kPa. Redukovaná pohyblivosť je konštantou pre vybraný druh iónu. Skupina ľahkých iónov má pohyblivosti v rozsahu nad $1 \text{ cm}^2 \cdot \text{v}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$.

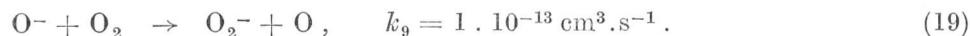
Do skupiny ľahkých iónov patria aj jednoduché a komplexné záporné ióny. Ako sme už uviedli, vznikajú procesmi záchytu elektrónov uvoľnených z neutrálnej molekuly pri vzniku kladného iónu. Vo vzduchu dochádza k záchytu elektrónov iba na molekuly O_2 , pričom proces nie je jednoduchým záchyтом monomolekulárneho typu, ale ide pravdepodobne o následný systém reakcií disociatívneho záchytu elektrónu s energiou väčšou ako 3,6 eV



Po ňom nasleduje záchyt iónu O^- trojnou zrážkou



prípadne reakciou



Posledná z dvoch uvedených reakcií sa uplatňuje najmä v oblasti vysokých hodnôt intenzity elektrického poľa, charakteristických pre zariadenia vytvárajúce umelú ionizáciu v prípade ionizátorov, využívajúcich elektrické výboje v plyne. Ióny O_2^- a O_3^- s hodnotami redukovanej pohyblivosti 2,16, resp. $2,5 \text{ cm}^2 \cdot \text{v}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$ rýchle hydratujú na komplexné ióny $\text{O}_2^- \cdot (\text{H}_2\text{O})_n$ ($n = 1, 2, 3$), resp. ióny $\text{O}_3^- \cdot \text{H}_2\text{O}$, ktorých životnosť je značne väčšia ako životnosť jednoduchých primárnych iónov.

Ľahké ióny, ktoré vznikli v procese primárnej ionizácie plynu prirodzenými ionizátormi, dosahujú koncentráciu niekoľko stoviek iónov v cm^{-3} . Koncentrácia ľahkých kladných iónov je za normálnych podmienok vyššia ako koncentrácia záporných iónov. Ich vzájomný pomer sa volá koeficient unipolárnosti iónov a je mierou elektrického stavu ovzdušia. Bežne sa jeho hodnota pohybuje v intervale 1,2–1,6 a jej rast svedčí o rastúcom znečistení vzduchu mikroskopickými tuhými časticami.

Zánik ľahkých iónov spôsobuje ich precipitácia k tuhým polarizovateľným časticiam, nachádzajúcim sa bežne v ovzduší v značných koncentráciach. Vytvárajú sa ióny označované ako stredné ióny s pohyblivosťami v intervale $0,01$ – $0,001 \text{ cm}^2 \cdot \text{v}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$ s rozmermi typicky v oblasti μm . Procesy nabíjania sa tuhých častíc v ionizovanom plyne a tak tvoriacej sa zmesi aerosolu sú podrobne opísané v monografii J. Böhmovej [11]. Vzhľadom na veľký rozmer častíc a nízku pohyblivosť v elektrickom poli usudzujeme, že táto skupina iónov nie je v nami študovaných procesoch interakcie elektricky nabitých častíc účinná, preto jej nebudeme venovať ďalšiu pozornosť, ako aj skupinám fažkých, resp. superfažkých iónov (v týchto prípadoch je názov ión už sotva oprávnený). Zánik ľahkých iónov sa sledoval na našom pracovisku v kovových potrubiah [12] a vo voľnej atmosfére [13]. Experimentálne sme zistili, že koncentrácia ľahkých iónov klesá pri ich transporte rýchlosťou w podľa vzťahu

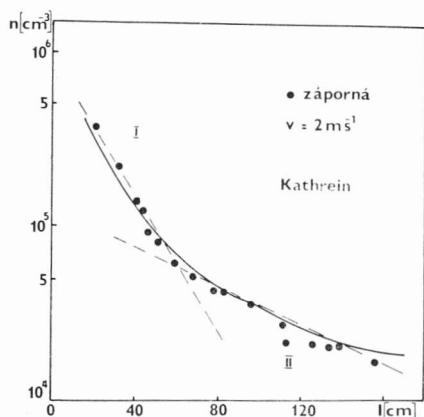
$$n = n_0 \exp \left[-\alpha \frac{x}{w} \right] \quad (20)$$

kde n je koncentrácia iónov vo vzdialosti x od miesta ich vzniku, kde ich koncentrácia bola n_0 . Hodnota konštanty α je v rozsahu 1—0,65 a závisí od vlhkosti vzduchu, resp. od stupňa jeho znečistenia. Obr. 1 znázorňuje vybranú grafickú závislosť pre uvedené podmienky.

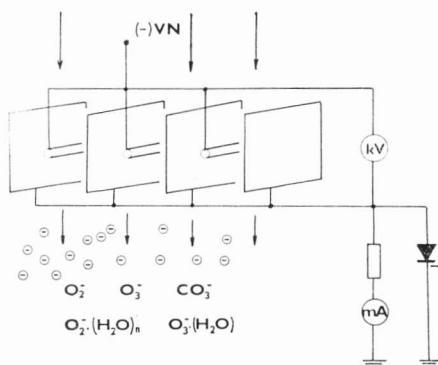
3. Umelá ionizácia vzduchu, vznik ozónu a generátory iónov

Ako sme uviedli v úvode, v literatúre existujú zmienky o možnosti jednora-zovej aplikácie ionizovanej atmosféry na ovocie a zeleninu, ktorá má za následok predĺženie ich trvanlivosti v porovnaní s neexponovanými vzorkami tých istých druhov [14]. Pretože z opisu experimentov nie je zrejmé, aký druh iónov sa použil a rovnako nie je uvedená hodnota koncentrácie iónov, robili sme na našich pracoviskách overovacie merania, v ktorých sa skúmal vplyv ionizovaného vzduchu, obsahujúceho prevahu záporných iónov s koncentráciami 10^3 až 10^5 iónov/cm³. Na ionizáciu sa použil iónový generátor, využívajúci záporný korónový výboj.

Základnou súčasťou používanej zariadenia bol elektródový systém rovno-bežných rovín s paralelne umiestnenými vodičmi. Na obr. 2 je bloková schéma



Obr. 1.



Obr. 2.

zapojenia. Pripojené vysoké napätie z VN zdroja sa dalo regulaovať. Ak zvýšime dostatočne jeho hodnotu, začína sa v tesnej blízkosti centrálnej elektródy proces objemovej ionizácie plynu nárazom elektrónov pochádzajúcich z procesu prírodnenej ionizácie, urýchlených v silnom elektrickom poli v tesnej blízkosti centrálnego vodiča. V dôsledku tohto procesu koncentrácia elektrónov vzrastie 10^4 — 10^6 -krát. Keďže intenzita elektrického poľa v okolí vodiča klesá prakticky nepriamoúmerne so vzdialenosťou od jeho stredu, procesy objemovej ionizácie sa koncentrujú iba do tesnej blízkosti centrálnego vodiča, ktorý nazývame korónujúcemu elektródou. Vrstva, v ktorej dochádza k ionizácii

a ktorej polomer je iba niekoľkonásobkom polomeru korónujúcej elektródy, označuje sa ako ionizačná vrstva. Vyvolanie procesov objemovej ionizácie sa prejaví vo vonkajšom obvode elektrického okruhu merateľným prúdom. Intenzita elektrického prúdu rastie s napäťím. Hodnota napäťia, pri ktorej začína prechádzat obvodom elektrický prúd, nazýva sa zápalné napätie samostatného korónového výboja U_0 . Prenos elektrického náboja cez medzielektródový priestor sprostredkúva objemový náboj záporných iónov, ktoré vznikli záchyтом elektrónov, vytvorených objemovou ionizáciou v ionizačnej vrstve výboja. Priestorový náboj záporných iónov sa nachádza v oblasti s nízkou intenzitou elektrického poľa. Táto časť výbojového priestoru medzi elektródami je prakticky zhodná s celým vnútorným objemom medzielektródového priestoru a označuje sa ako vonkajšia vrstva výboja. Ak pomocou ventilátora vyvoláme prúdenie vzduchu cez medzielektródový priestor v zmysle obr. 2, časť záporných iónov bude strhnutá mimo ionizátor. Vyfúknuté ióny sú buď jednoduché, buď komplexné, ako sme už uviedli pri prirodenej ionizácii. Ak je koncentrácia iónov vo vonkajšej vrstve výboja n_0 , potom koncentrácia iónov n_i na výstupe z ionizátora (zanedbáme konverziu iónov na menej pohyblivé typy) bude

$$n_i = n_0 \frac{w}{v} , \quad (21)$$

kde v je rýchlosť usmerneného pohybu v elektrickom poli vonkajšej vrstvy výboja a w — rýchlosť prúdenia vzduchu. Koncentráciu n_0 môžeme určiť výpočtom z tzv. voltampérovej charakteristiky výboja, závislosti výbojového prúdu od napäťia medzi elektródami. Na to potrebujeme poznáť hodnotu zápalného napäťia U_0 . Zápalné napätie si môžeme vypočítať zo známych rozmerov elektród (pozri obr. 3) pomocou vzťahu

$$U_0 = E_0 r_0 \ln \frac{2d}{\pi r_0} , \quad (22)$$

kde E_0 je intenzita elektrického poľa na povrchu korónujúceho vodiča v okamžiku zapálenia výboja pri napätí U_0 nazývaná počiatočná intenzita elektrického poľa, r_0 — polomer korónujúcej elektródy, d — vzdialenosť medzi rovinami elektródami. Na určenie E_0 použijeme Peekov vzťah [15]. Pre vzduch platí

$$E_0 = 31\delta \left(1 + \frac{0,308}{\sqrt{\delta \cdot r_0}} \right) . \quad (23)$$

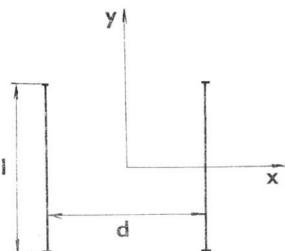
Pre nami používané rozmery elektród je hodnota E_0 pri $\delta = 0,925$ rovná $158,6 \text{ kV.cm}^{-1}$. Zo vzťahu (22) určené zápalné napätie má pre rozmer $d = 32 \text{ mm}$ a $r_0 = 0,05 \text{ mm}$ hodnotu $4,67 \text{ kV}$. Experimentálne zistená hodnota zápalného napäťia bola v dobrom súhlase s vypočítanou hodnotou. Priemernú hodnotu koncentrácie n_0 si určíme z voltampérovej charakteristiky pri napätí na elektródach $U = 5,5 \text{ kV}$ použitím analytickej formy

$$I = \left(1,15 - 12 \frac{r_0}{d} \right) \cdot \frac{\pi^3 \varepsilon_0 b}{2d^2} U(U - U_0) , \quad (24)$$

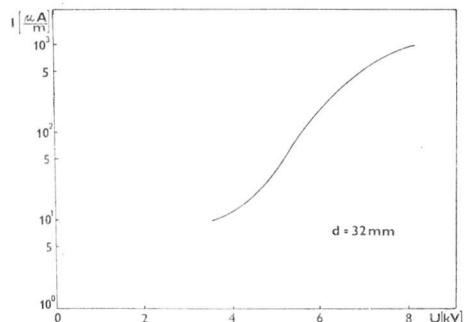
kde I je prúd na 1 m dĺžky korónujúcej elektródy v A , ε_0 — permitivita vákua

$8,85 \cdot 10^{-12} \text{ C} \cdot \text{m}^{-1}$, b — pohyblivosť jednoduchých iónov, ktorú v prvom priblížení položíme rovnú $2 \text{ cm}^2 \cdot \text{v}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$, čo je priemerná hodnota pohyblivosti iónov vo vonkajšej vrstve výboja. Pre použité rozmery elektródy je hodnota prúdu z 1 m korónujúcej elektródy $0,55 \text{ mA}$. Pri celkovej dĺžke elektród $2,8 \text{ m}$ bude prechádzať prúd $1,54 \text{ mA}$. Nameraná voltampérová charakteristika ionizátora na obr. 4 je v dobrom súhlase s teoretickým priebehom počítaným podľa vzťahu (24). Na určenie n_0 si musíme stanoviť hodnotu intenzity elektrického poľa E pri vonkajšej elektróde. Pre systém na obr. 3 platí

$$E = -\frac{\pi U}{d \cdot \ln \frac{2d}{\pi r_0}} \cdot \frac{1}{\cosh \frac{\pi y}{d}} . \quad (25)$$



Obr. 3.



Obr. 4.

Strednú hodnotu intenzity pri rovinnej elektróde E určíme integráciou

$$\bar{E} = \frac{1}{L} \int_{-L/2}^{L/2} E \, dy \quad (26)$$

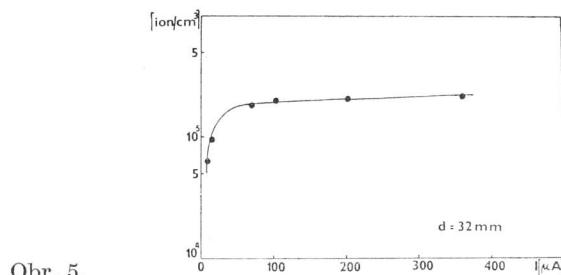
(L je šírka rovinnej elektródy), čo po integrácii a dosadení použitých rozmerov elektród dáva hodnotu $\bar{E} = 1,9 \text{ kV} \cdot \text{cm}^{-1}$. Ak predpokladáme rovnomerné rozloženie náboja v prielektródovej oblasti, môžeme zapísat pre celkový prúd na elektródu výraz

$$I = 2 \cdot S \cdot n_0 \cdot \bar{E} \cdot b \cdot e , \quad (27)$$

v ktorom S je celková plocha elektródy (jednostranne) a e — elementárny náboj. Zo vzťahu (27) si vypočítame koncentráciu iónov n_0 . V zariadení, ktoré sme použili, bola jej hodnota $n_0 = 1,3 \cdot 10^9 \text{ cm}^{-3}$.

Na odhad koncentrácie vyfukovaného ionizovaného vzduchu použijeme vzťah (21), v ktorom dosadíme za rýchlosť iónov hodnotu určenú zo vzťahu (14) pre $E = 14 \text{ kV} \cdot \text{cm}^{-1}$. Hodnota intenzity bola určená v strede vzdialenosť medzi korónujúcou a rovinnou elektródou. V tomto prípade je $v = 280 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$. Preto predpokladaná koncentrácia iónov vo vyfukovanom vzduchu bude $n_0 = 9 \cdot 10^6$ iónov v cm^3 . Experimentálne sa merali závislosti koncentrácie

iónov vo vzdialosti 1 m od ústia ionizátora od výbojového prúdu. Nameraná závislosť je na obr. 5.



Obr. 5.

Pre záporný korónový výboj je charakteristická tvorba ozónu, vznikajúceho z atomárneho kyslíka, uvoľneného v ionizačnej vrstve pri disociatívnom záchute elektrónov reakciou (17). Koncentráciu ozónu môžeme ovplyvniť rýchlosťou prúdenia vzduchu a výkonom výboja, ako to uvedieme v opise experimentálneho zariadenia, použitého pri našich pokusoch. Úlohu ozónu v našom experimente rozoberieme v diskusii dosiahnutých experimentálnych výsledkov.

V priebehu našich pokusov s trvalou ionizáciou sme uplatnili ionizátory rozličnej konštrukcie a výkonnosti, zostrojené na tom istom princípe a skladajúce sa z týchto častí:

- VN transformátor,
- drôtená izolovaná sieťka (záporná elektróda),
- kovová uzemnená mriežka (kladná elektróda),
- ventilátor.

Vynechávajúc podrobnosti poznamenávame, že záporný pól VN zdroja je napojený na vnútornú (nabíjaciu) elektródu, ale kladný pól zdroja VN i protielektródu silný vodič dokonale uzemní.

Ionizácia tu nastáva urýchlením elektrónov v elektrostatickom poli.

Elektrický ventilátor slúži na vytváranie prúdenia vzduchu tak, aby smerovalo cez zápornú elektródu ku kladnej (uzemnenej) elektróde. Tak sa cez sieťovú zápornú elektródu prechádzajúci vzduch silno obohacuje záporne nabitémi iónmi. Prúdom vzduchu sa strhávajú záporné ióny do skladového priestoru, ale kladné ióny sa z väčej časti odvádzajú cez uzemnenie.

4. Príslušenstvo na meranie ionizácie ovzdušia

Na meranie koncentrácie iónov v ovzduší a zastúpenie + a - iónov uplatňujeme v našich prácaach ionometer Kathrein MGK 01, čo je vlastne malý prenosný merač pozitívnych a negatívnych iónov.

Prístroj je plne tranzistorový a ako taký je relatívne ľahký a dá sa s ním dobre manipulovať, takže možno ľahko dosiahnuť každé miesto v skrade.

Podstatné časti prístroja sú:

- aspiračný systém — cylindrický kondenzátor s koaxiálne usporiadanými elektródami a s ventilátorom,

— merný systém — operačný jednosmerne integrovaný zosilňovač a ručičkový merací prístroj intenzity prúdu.

Ionometer má teda aspiračný systém, ktorý udáva merateľné hodnoty a rozšírený ukazovateľ, na ktorom sa udáva počet iónov/cm³. Na cylindrickom kondenzátori aspiračného systému je napätie 60 V. Medzi vnútornou a vonkajšou elektródou sa nasáva vzduchový prúd, z ktorého získané ióny príťahuje elektróda a tam sa vybijú. Vybitý prúd vytvára na meracom odpore napätie, ktoré sa v zosilňovači zosilňuje a meria sa citlivým mikroampémetrom. Vybitý prúd a napätie sú úmerné koncentrácií iónov. Rozsahová stupnička ukazovateľa je priamo označená v počte kladných a záporných vzdušných iónov v cm³. Prístroj registruje iba ióny s pohyblivostou väčšou ako 0,75 cm².v⁻¹.s⁻¹ teda iba ľahké ióny.

Nevýhodou prístroja je jeho závislosť od sieťového napäťa. Nemôžeme ho teda použiť v polných podmienkach. Merací rozsah prístroja sa dá prepínati a využíva meraniu ionizácie v rozsahu asi 10—20 iónov/cm³ až 10⁶ iónov/cm³. Prístroj je citlivý na atmosferické elektrické výboje.

5. Experimentálne výsledky jednorazovej ionizácie

Jednotlivé vzorky sme umiestnili do vzduchového kanála štvorcového priezvu (plocha 6,25 dm²), vyrobeného z plexiskla. Na jeho výstupe bol umiestnený ventilátor s hodinovým teoretickým výkonom 180 m³/hod. Vzduch nasávaný ventilátorom sa ionizoval pri prechode cez elektródový systém rovnobežných drôtov medzi rovinami. Koncentrácia záporných iónov dopadajúcich na vzorku sa merala ionometrom Kathrein na výstupe z tunela. Vzorky sa umiestnili na perforovaných podložkách (obr. 6). Po zvolenom expozičnom čase sa vzorky skladovali v laboratóriu pri teplote 20 °C (s toleranciou ± 3 °C). Relatívna vlhkosť vzduchu sa pohybovala okolo 30 až 50 %. Záporné ióny vznikali vo vonkajšej vrstve záporného korónového výboja medzi vodičom uloženým rovnobežne s dvoma paralelnými doskovými elektródami. Pracovné VN sa menilo na elektródoch v intervale 4,8 až 5,2 kV, aby sa dosiahli maximálne prúdy 500 μ A. Až pri prúde 50 μ A dochádza k saturácii koncentrácie iónov (pozri obr. 5). Vyššie hodnoty prúdov nebolo potrebné používať. Geometria elektród umožnila znížiť produkciu ozónu vo výboji na minimum a v porovnaní s podmienkami pokusu v práci Buta [14] na úplne zanedbatelnú hodnotu. Hodnota koncentrácie ozónu sa môže určiť numericky pomocou vzťahu

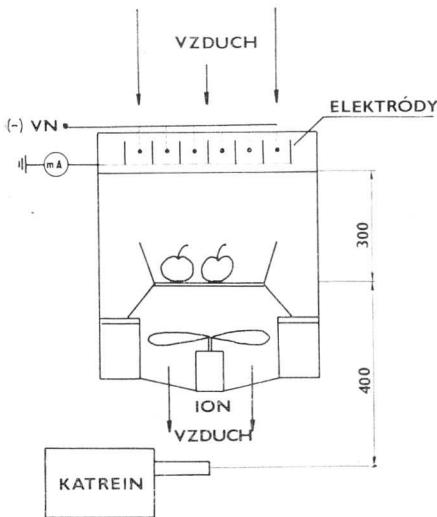
$$[\text{O}_3] = 4,2 \cdot 10^4 (1 - \exp [-2,4 \cdot 10^{-3} P/V]) \quad [\text{mg}/\text{m}^3], \quad (28)$$

kde

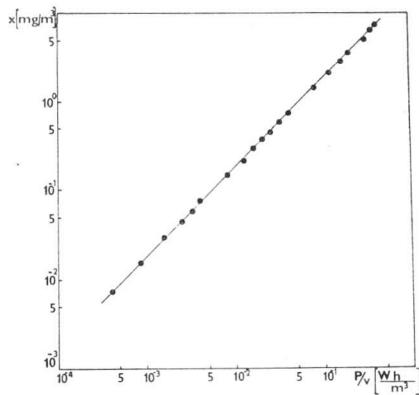
$$\frac{P}{V} = \left[\frac{\text{W} \cdot \text{h}}{\text{m}^3} \right]$$

je výkonnosť výboja P a rýchlosť prúdenia V v m³/h.

Vzťah (28) bol odvodený a experimentálne overený pre naše podmienky výboja pomocou eugenolometrickej a spektrofotometrickej metódy. Grafickú závislosť koncentrácie ozónu v prúde vzduchu od pomeru P/V znázorňuje obr. 7.



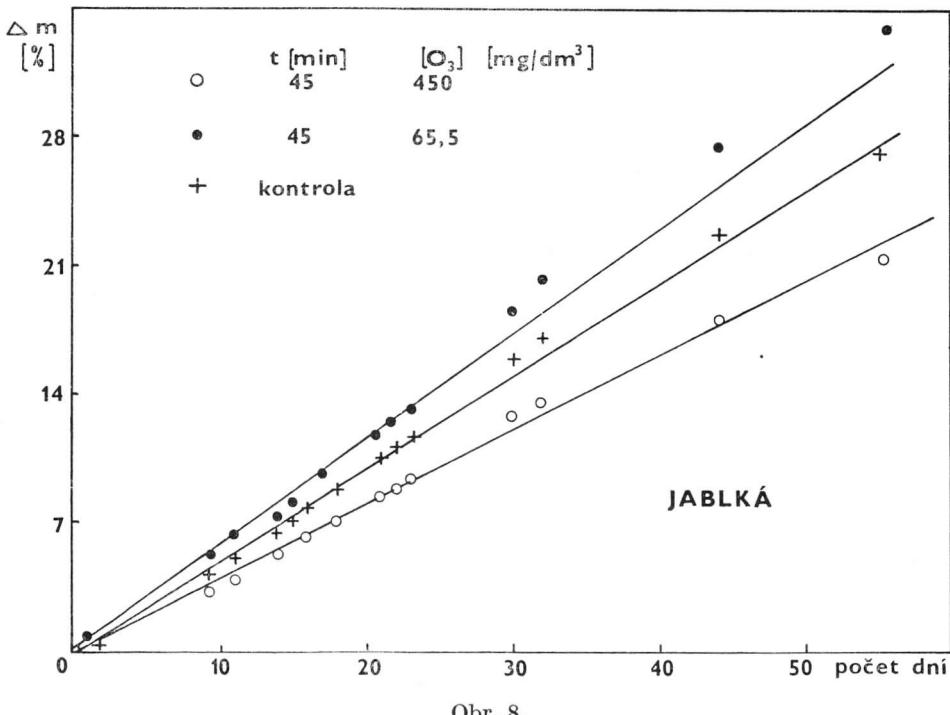
Obr. 6.



Obr. 7.

6. Experimentálne výsledky nárazovej ionizácie

V našich pokusoch sme použili 3 typy vzoriek: jablká odrody Jonathan, proveniencie D. Streda, karotku odrody Nantes a papriku odrody Česká ranná. V každej skupine meraní sme exponovali vzorky pri rozličných výbojových prúdoch a rozlične dlhý čas. Tým sme menili koncentráciu ozónu a dosiahli sme rozdielne hodnoty počtu iónov dopadnutých na skúmané vzorky. Vo všetkých troch skupinách pokusov sa pozorovala časová zmena hmotnosti vzorky a vyhodnocovala sa percentuálna strata hmotnosti. V našich pokusoch sa percentuálne hmotnostné straty menili priamoúmerne s časom, čo kontrastuje s výsledkami uvádzanými Butom [14] najmä pre kontrolné (neexponované) vzorky. Na ilustráciu uvádzame iba 3 vybrané priebehy časových závislostí hmotnostných úbytkov na zdôraznenie nezávislosti skúmaných priebehov od ionizácie a od koncentrácie ozónu v prúde vzduchu. Krivky namerané pre jablká sú na obr. 8. Z obrázka by mohlo azda vyplynúť, že hmotnostné úbytky vzoriek, vystavených ionizácii, klesajú v porovnaní s hmotnostnými stratami kontrolných vzoriek. Na druhej strane však vzduch s nižším obsahom iónov a nižším obsahom ozónu spôsobil vzrast hmotnostných strát nad hodnoty kontrolnej vzorky. Ak by sme vyniesli všetky krivky, zistili by sme, že rast hmotnostných strát pri všetkých krivkach je lineárny s časom a ich smernice k sú z intervalu 0,41—0,63 %/deň. Medzi hodnotou k a meniacimi sa parametrami, t. j. dĺžkou expozície a koncentráciou ozónu nevyplýva nijaká pozorovateľná korelácia. K podobnému záveru dospejeme, ak si všimneme priebehy závislostí hmotnostných úbytkov mrkvky a zelenej papriky (obr. 9, 10). Teda z hľadiska týchto výsledkov nemôžeme kladne zodpovedať otázke vplyvu jednorazovej ionizácie na stabilizáciu poľnohospodárskych a potravinárskych surovín.



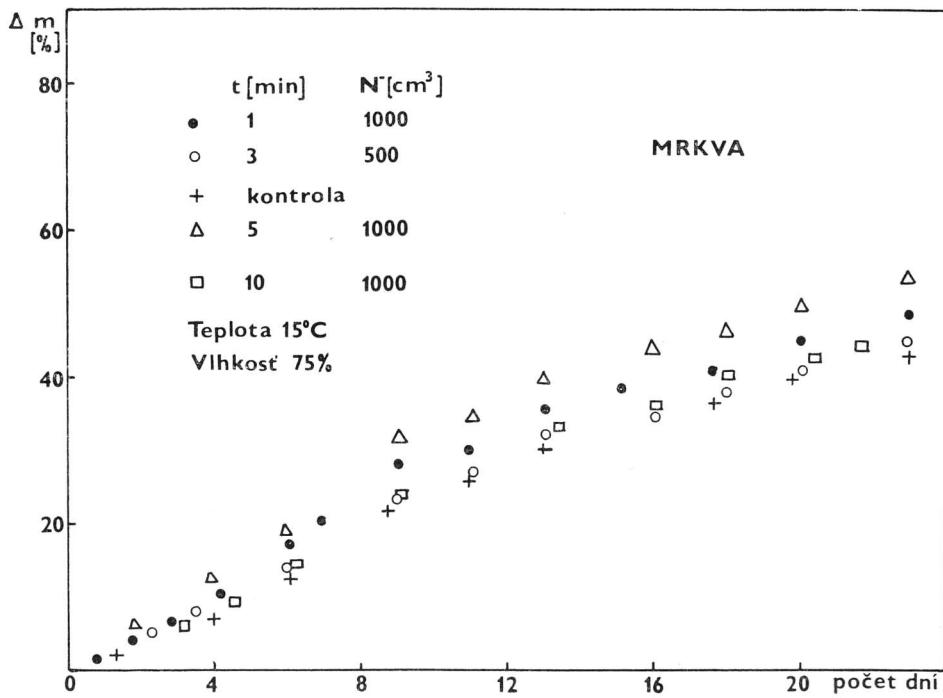
Obr. 8.

Hľadanie vhodného expozičného času pre vzorky v ionizovanom vzduchu (resp. v ozonizovanom vzduchu) môžeme interpretovať mechanizmom urýchľovania procesu dozrievania pri veľmi vysokých dávkach ozónu alebo retardáciou pri miernych dávkach, majúcich antiseptické účinky. But [14] zdôrazňuje výber optimálneho expozičného času. Kedže v tejto práci nie sú spomennuté ani rozmery zariadenia, ani koncentrácia iónov, nemôžeme odhadnúť množstvo ozónu v jeho pokuse. V Butových pokusoch s hodinovou expozíciou možno predpokladať koncentráciu ozónu rovnú hodnote rovnovážnej v plne ozonizovanom vzduchu asi 3 %. V našich pokusoch sme však pracovali iba s nízkymi koncentráciami ozónu, neprevyšujúcimi hodnotu 0,1 ppm.

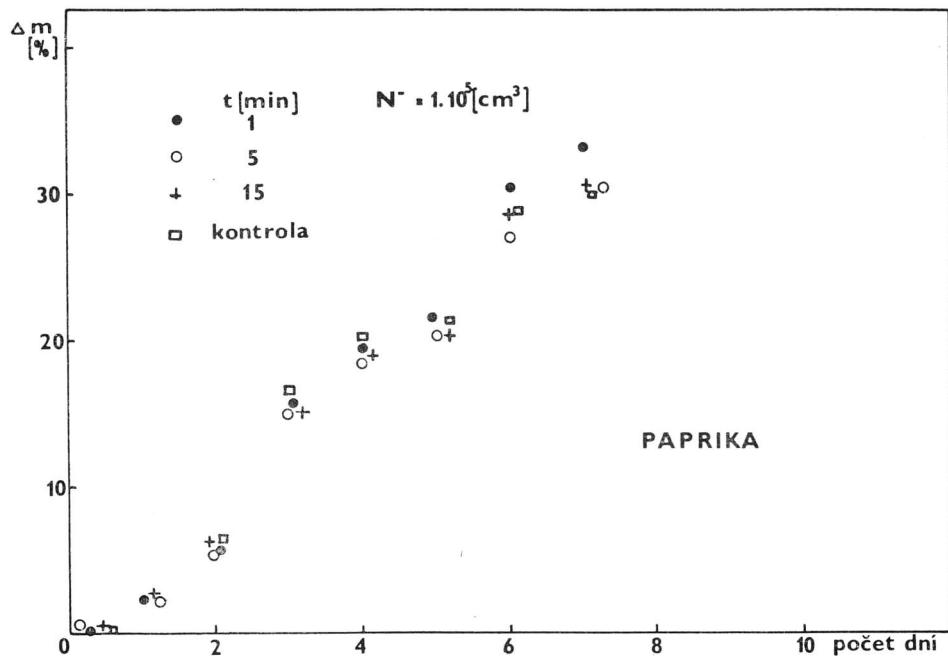
6. Prestupy iónov do izolovaných systémov

Nadväzujúc na priaznivé výsledky pokusov i realizácie z rokov 1967 až 1970, týkajúce sa izolácie veľkých nákladových blokov suroviny polyetylénovými fóliami, hľadali sme v ďalšom výskume plastický izolačný materiál umožňujúci (pri zachovaní optimálnych klimatotechnologických parametrov) tok záporných iónov smerom dovnútra obalu. Nové fyzikálne, chemické a elektrické vlastnosti polypropylénu nám dali podnet na uplatnenie fólií tohto typu v našich výskumných prácach zameraných na stabilizáciu kvality poľnohospodárskych a potravinárskej surovín.

V tejto časti sa stručne zmienime o našich pokusoch vykonaných v sezóne



Obr. 9.



Obr. 10

1977/78 a ich výsledkoch, dosiahnutých uplatnením polypropylénových fólií na izoláciu chladiarenskych skladovanej suroviny.

Porovnávacie skúšky:

Pri uplatnení neorientovanej polypropylénovej fólie hrúbky 0,02 mm a šírky 1520 mm, zvarenej do geometrických tvarov blokov naskladnenej suroviny (ovocie a zelenina) v klimatizovaných boxoch VÚP v Bratislave, sme v sezóne 1977/78 a 1978/79 dosahovali tieto podmienky:

Klimatotechnologické parametre

Spôsob	Teplota (°C)	Relatívna vlhkosť (%)
Volne	+ 0,5	81,5
Pod PE	+ 1,5	97,0
Pod POP	+ 1,4	98,5

Atmosferické parametre

Spôsob	O-	CO-	Poznámka
Volne	20,0	0,90	
Pod PE	17,30	3,50	v strede výšky bloku
Pod POP	16,80	4,00	

Za uplatnenia ionizátora ION 01 s rýchlosťou prúdenia vzduchu 0,5 m/s s napäťom na elektródach 5,4 kV a prúdom 600 μ A pri meraní 120 cm od zdroja sme zistili, že polypropylén má užitočnú permeabilitu pre tok záporných iónov, významných z hľadiska elektrometabolizmu, ktorý prebieha v uskladnených plodinách okrem transpirácie a respirácie. Ako príklad uvádzame tieto čísla z našich meraní, vykonaných ionometrom MGK 01 (Kathrein):

Pozadie	140 \ominus/cm^3	250 \oplus/cm^3
Ionizácia	2000 \ominus/cm^3	
Prestup — cez PE	0 \ominus/cm^3	
— cez POP	1000 \ominus/cm^3	

(Poznámka: výňatok z meraní vo voľnom a izolovanom priestore boxov VÚP, december 1978.)

Na základe priaznivých klimatotechnologických a atmosferických parametrov a najmä so zreteľom na užitočný prestup záporných iónov cez polypropylénovú fóliu sme predpokladali možnosti zdokonalenia úchovy plodín uplatnením tejto izolácie, čo sa aj potvrdilo v diferenciach hmotnostných úbytkov: — volne v chladenom priestore (kontrola): pod 5 %, t. j. iba o niečo nižšie, ako pripúšťa prídavná norma nezavinených strát pre zimné zásoby (za mesiace september až apríl + povolené manipulačné straty);

- pod PE (séria pokusov): celkové úbytky sa pohybovali pri jednotlivých druchoch a odrodách v rozsahu 3,8 až 4,5 %;
- pod POP (séria pokusov): úhrnné straty (fyziologické, patologické a manipulačné) nepresahovali pri naskladnených druchoch a odrodách rozsah 2,6 až 3,1 %.

Kedže výsledky hmotnostných i akostných úbytkov v tejto sérii pokusov sú v korelácii s údajmi klimatotechnologických parametrov, ako aj s hodnotami preistupu záporných iónov cez fólie, vydali sme uvedenú technológiu formou realizačného výstupu [16].

7. Úvaha o perspektívach hospodárskeho využitia ionizácie

Ako sme už uviedli, usporiadali sme na odskúšanie efektívnosti ionizácie v kampani 1974/75 veľký porovnávací pokus, v ktorom sme sledovali úchovu čerstvého ovocia a zeleniny proveniencie Dvory n/Žit. v tamojšom klimatizovanom velkokapacitnom sklepe patriacom JRD Aurora. Paralelne sme robili skúšky s tým istým materiálom v klimatizovaných boxoch Výskumného ústavu potravinárskeho v Bratislave pri uplatnení regulovanej atmosféry CO₂, N₂ a Ar.

Experimentálne výsledky tohto porovnávacieho pokusu boli spracované v záverečnej výskumnej správe [17] a publikované [18]. Hospodárske výsledky sme potom zaznamenávali kvantitatívnym vyhodnocovaním skladových úbytkov (fyziologických, patologických a celkových) v období 1975/76 až 1977/78. Potvrdený ekonomický efekt JRD Dvory n/Žit. presahuje hodnotu 1,5 % z celkového objemu asi 100 vagónov skladovaného ovocia a zeleniny ročne oproti stavu pred zavedením ionizačných jednotiek do činnosti [19].

Naproto tomu jednorazová aplikácia ionizácie, ako vidieť z uvedených výsledkov pokusov, vykonaných v sezóne 1978/79 v spolupráci Prírodovedeckej fakulty UK a VÚP v Bratislave, nepriniesla nijakú pozoruhodnú zmenu v stabilizácii kvality vzoriek ovocia, resp. iba celkom malé zlepšenie pri niektorých vzorkách.

Osobitná séria pokusov a meraní, vykonaná tiež v rámci spolupráce Prírodovedeckej fakulty UK a VÚP v Bratislave s použitím izolácie suroviny pri súčasnej ionizácii priniesla priaznivé výsledky. Na základe zistenia žiadúcich klimatotechnologických parametrov vytváraných pod POP-fóliou a žiadúceho toku iónov cez izoláciu, navrhli sme uplatnenie predmetného spôsobu v poloprevádzkovom rozsahu.

So zreteľom na perspektívnosť odskúšaných metód podujali sme sa na ďalšie nezávislé preverenie nových účinnejších aparátov, uplatnených novým spôsobom v experimentálnych, poloprevádzkových i prevádzkových podmienkach, ktoré pripravujeme na sezónu 1979/80 v rámci časovej etapy E 03 čiastkovnej úlohy P-11-529-264-01-VE-01. Kedže však rozsah a obsah týchto prác presahuje možnosti a sily riešiteľského kolektívu starého typu, zabezpečujeme v predmetnej veci interdisciplinárne prepojenie, ako aj širší záber formou komplexnej realizačnej brigády, zostavenej zo špecialistov VÚP a Prírodovedeckej fakulty UK.

Súhrn

Na základe vlastných experimentálnych poloprevádzkových i prevádzkových výsledkov, vykonaných s uplatnením rozličných typov ionizátorov konštatujeme, že trvalá ionizácia, ktorou sa dosahuje vyšší stupeň záporných iónov v skladovom ovzduší môže byť pre stabilizáciu kvality a čerstvosti poľnohospodárskych a potravinárskych surovín užitočná, avšak vždy iba ako prídatná metóda ku chladiarenskej technológii. Neprejavuje sa výrazne pri jednorazovom pôsobení, ale vždy pri trvalom uplatnení počas celej doby úchovy týchto produktov.

Vzhľadom na to pristupujeme v najbližšej sezóne k vyskúšaniu účinnejších ionizačných zdrojov v experimentálnom, poloprevádzkovom i prevádzkovom meradle kvôli hlbšiemu preskúmaniu interakcií ionizácie a rozličných klimato-technologických podmienok a k hľadaniu vnútorných závislostí elektrometabolizmu, endogénnej respirácie a súvisiacich javov.

Literatúra

1. TVAROŽEK, V.: Riešenie problematiky regulovanej atmosféry pre zdokonalenie skladovania ovocia a zeleniny. Výskumná záverečná správa VÚP 1973.
2. FUKS, N. S.: Mechanika aerozolej. Moskva 1955.
3. RYSKA, Z.: Výzkum techniky hloubkové inhalace elektroaerosolů. 7, Práce ČVUT, R. III, 1963, č. 1.
4. TVAROŽEK, V. — DUDÍKOVÁ, E.: Výskum možností uplatnenia elektroaerosolov na predĺženie úchovy potravinárskych surovín. Bull. VÚP, 1971, č. 2.
5. TREBUŠENKO, E. I.: Raboty Tvarožeka i Dudikovoj. UNIIS (Krym), 1973, č. 4.
6. Čs. pat. 141051 (elektroaerosolový generátor).
7. Čs. pat. 191391 (ionotrón).
8. SMIRNOV, B. M.: Usp. fiz. nauk, 1977, č. 121.
9. CARLETON, J. H. a kol.: J. Chem. Phys., 57, 1972.
10. ŽÁČEK, J.: Acta hygien., 1977, č. 8.
11. BÖHM, J.: Elektrické odlučovače. Praha, SNTL 1977.
12. ŠKALNÝ, J.: Výskumná správa. Bratislava 1978.
13. ŠIPÓCZ, J.: Kand. diz. práca. Bratislava 1978.
14. BUT, A. I.: Primenenije elektronnoionnoj technologii v piščevoj promyšlennosti. Moskva 1977.
15. BACHLAJEV, Š. A. — GRIMMAN, J. G.: Koronorazriadnyje pribory. Alma-Ata, Nauka 1978.
16. TVAROŽEK, V. a kol.: Metody stabilizácie akosti surovín RV č. P-11-529-264/01 — R 01, VÚP 1978.
17. TVAROŽEK, V.: Riešenie problematiky regulovanej atmosféry pre zdokonalenie skladovania ovocia a zeleniny. Výsk. záv. správa 1975.
18. TVAROŽEK, V.: Primenenije elektroionizácie vozducha pri chránení. Sadovodstvo 1975, č. 3.
19. Potvrdenie výsledkov. JRD Aurora, prípis zo dňa 26. októbra 1978, č. 288/výr.

Сравнение влияний единовременной и перманентной ионизации на стабилизацию качества избранного сельскохозяйственного и пищевого сырья

Выводы

На основе собственных экспериментальных полуэксплуатационных и эксплуатационных результатов переведенных при использовании разных типов ионизаторов установлено, что перманентная ионизация, с помощью которой достигается высшая степень негативных ионов в складочной атмосфере может быть для стабилизации качества и свежести сельскохозяйственного и пищевого сырья полезной, но только как дополнительный метод к холодильной технологии. Она не проявляется выразительно при единовременном влиянии, но при перманентном использовании в течение непрерывного времени хранения этих продуктов.

Ввиду этого приступилось в наступающем сезоне к испытанию более эффективных ионизационных источников в экспериментальном полупроизводственном и производственном критерии с целью более глубокого изучения взаимодействий ионизации и других климатотехнологических условий как к исключению внутренних зависимостей электробмена веществ, эндогенной респирации и с этим связанных явлений.

Effects comparison of impact and permanent ionization to quality stabilization of selected agricultural and food raw materials

Summary

On the basis of own experimental, pilot and operational results exerted with different ionizer types we are stabilizing, that the permanent ionization with higher level of negative ions in storage atmosphere can be useful for quality and freshness stabilization of agricultural and food raw materials but always merely as additional method to cooling technology. It does not appear outstanding at impact effect, but always at permanent asserting during all time of these products preservation.

That is why we are proceeding in coming season to testing of more effective ionizing sources in experimental, pilot and operational measure with the aim of more profound examining interactions of ionization and different climate-technologic conditions and to searching for internal dependences of electrometabolism, endogenous respiration and connecting phenomena.