

ličini te aromatične organske kiseline u nerastvorenom delu. Ovo je 1951 godine zapazio *Leopold*⁽¹²⁰⁾ proučavajući procese od 4 saprofitne gljive koje prouzrokuju mrku trulež.

Najzad, kao još jedno polje na kome se može očekivati postavljanje metoda za dijagnozu truleži jeste promena pH u trulom drvetu. O povećanju kiselosti načelih drvnih tkiva pisao je detaljnije *Mangenot*⁽¹⁵¹⁾. Ovo je isto utvrdio *Gadd*⁽⁶⁹⁾ za mlevenu celuloznu kašu posle svega 4 meseca dejstva raznih saprofitnih gljiva.

3) MIKROHEMIJSKE REAKCIJE

Ove reakcije, vidljive pod mikroskopom, mogu u znatnoj meri doprineti otkrivanju nastalih promena u drvnoj membrani pod uticajem drvnih saprofitnih gljiva. One se uglavnom zasnivaju na promenama u ligninskoj supstanci i celuloznim slojevima membrane.

Marpman^(*) je među prvima naveo karakteristične hemijske reakcije koje se dobijaju na mikro-presecima drveta posle izvesnog dejstva *Merulius lacrymans* u tkivima. Ove reakcije su primenljive i na razne druge slučajeve. Prema *Beauverie*-u⁽¹²⁾, indikacije napada gljiva na mikropreparatima su sledeće:

Reaktiv	Zdravo drvo	Drvo napadnuto gljivama
ZnCl-jodid ili jod-H ₂ SO ₄	Sveže: žuto konzervisano: žuto	Posle 1/2 časa napadnuti deo se obojava plavo i ta boja traje 5 časova
Nessler	žuto	Napadnuti delovi su mrki ili mrko-crveni. Delovi prividno neoštećeni su žutosivi, a docnije sivi.
Jodol-HCl ili razblažena H ₂ SO ₄	indigo	Napadnuti delovi su žuti ili žuto-mrki

Beauverie⁽¹²⁾ za četinarsko drvo navodi kao pozitivnu reakciju na koniferin u slučaju napada *Merulius lacrymans*. Koniferin je među prvima razložen u toku gljivičnog procesa. Izazivanje reakcije je po sledećem jednostavnom postupku: preseci drveta se potapaju u H₂SO₄ kojoj je dodat orcein. U slučaju da koniferin nije razložen, preseci se obojavaju ljubičasto, dok je sama ligninska supstanca tamno-crvena.

Destrukcija drvne membrane po tipu bele truleži može se preciznije odrediti pomoću dvogubog bojenja preparata kiselo-zelenom bojom *IEEE Poirrier* i neutralno-crvenom bojom *Casella*. Sastav reaktiva je⁽¹⁴¹⁾:

a) za zelenu boju *IEEE*: 0,10 gr. boje; 20 ccm alkohola od 90%; 30 ccm. destilovane vode.

b) za *Casella* boju: 0,25 gr. boje; 20 ccm. alkohola od 90%; 30 ccm. destilovane vode.

*) cit. od *Beauverie*, 12.