

ção ao citado de *Konzeau* por *Letourneau* no que respeita á facilidade de obtenção de ozono electrizando oxygenio puro, o que é contradictado pelas experiencias modernas de *Boillot* das quaes elle tira, em presença de numeros, a seguinte conclusão que lhe parece inevitavel:

«Que o oxygenio é muito mais facilmente transformado em ozono quando se opera sobre elle tal como está no ar do que quando se opera sobre este gaz no estado de pureza, e a differença d'acção nos dois casos é proximamente na relação de 3 para a unidade; e á facilidade de producção, no primeiro caso, de compostos d'azote e oxygenio attendeu elle tendo o cuidado de destruir a influencia de compostos hypotheticos pelo emprego de uma dissolução de potassa caustica e repetindo a experiencia.

O processo que adoptamos na determinação do ozono athmospherico no posto meteorologico do campo d'experiencias da Escola Pratica d'Agricultura de Portalegre é o do papel ozonometrico do doutor James, de Sedan não sendo possivel por emquanto adoptar o praticado no observatorio de Montsouris dosando o ozono pelo arseniato de potassa. As horas de observação são as do nascer do sol e pôr do sol registando-se na primeira observação o gráo ozonometrico da athmosphera na noute e na segunda o do dia. Julgamos indispensaveis estas duas observações. Com effeito tem sido duvidosa a causa do desaparecimento do ozono da athmosphera sendo apontado por uns uma facilidade em retomar a forma primitiva de oxygenio natural, facilidade contestada por outros que vêm a causa do seu desaparecimento nas propriedades do ozono como oxydante e descolorante dos productos d'origem animal e vegetal além da facilidade de conversão rapida ao estado d'agua oxygenada ou combinando-se ao azote formando productos nitrosos; e sendo ainda ultimamente apresentado por *Boillot* os factos do ozono voltar, experimentalmente, pouco a pouco a oxygenio á temperatura ordinaria, quando conservado n'um frasco exposto á luz diffusa, e o de os raios directos do sol o trazerem promptamente ao estado d'oxygenio, o que explica «porque o oxygenio do ar se não transforma pouco a pouco em ozono», o que comprometteria em curto espaço de tempo as condições de vida, sendo demonstrado que bastam alguns milligrammas d'ozono n'um ar confinado em que um animal, por exemplo, um passaro respire para o matar.

— Outra fonte de origem do ozono athmospherico é ainda a electricidade desenvolvida pela evaporação da agua e a que resulta da fricção das correntes de ar humido, sendo provado que o gráo ozonometrico é mais elevado nos dias em que ha maior agitação na athmosphera e especialmente nos dias de chuva.

— Por ultimo afim de fazer ver a importancia da ozonometria athmospherica transcrevo as poucas palavras de *Boillot* no que respeita á acção do ozono sobre as materias organicas pouco conhecidas que existem em suspensão no ar e que se podem tornar verdadeiros venenos e ser causa de doenças contagiosas: «Se existisse