

実大気へのVOC添加によるオゾン生成

松永 壮・石倉淳士・島田幸治郎*・星 純也・齊藤伸治・上野広行

(*東京農工大学グローバルイノベーション研究機構)

【要約】 東京におけるオキシダント高濃度の問題は、依然解決できていない環境問題である。その原因として考えられるのが、VOCとNO_xの大気化学反応であるが、VOCには、人為起源のものと生物起源、主に樹木から放出されるものがある。この、樹木から放出される VOC は BVOC と呼ばれ、多くの場合反応性が高くオキシダントの生成能が高い。そこで本研究では、代表的な BVOC であるイソプレンと α -ピネン及び代表的な人為起源 VOC であるトルエンを都市実大気に添加し、チャンバー内に入れて紫外線を照射した。照射開始からチャンバー内のオゾン濃度の経時変化を測定し、添加した VOC によるオゾン生成能を確認した。

【目的】

VOC が、都市大気のような高濃度 NO_x 環境へ放出された時の挙動はあまり知られていない。特に、反応性の高い BVOC においては NO_x の少ない森林での大気研究が主流であったため、BVOC が高濃度 NO_x 環境へ放出された時の知見はほとんどない。一方、オキシダントの環境基準は達成されておらず、その原因として現在考慮されていない VOC によるオキシダント生成が考えられる。そこで本研究では、代表的な BVOC であるイソプレンと α -ピネンが都市実大気の中でどれくらいオゾン（オキシダントの主成分）を生成するのかを実験によって確かめることにした。同時に、BVOC のオゾン生成能を代表的な人為起源 VOC であるトルエンと比較し、都市大気中での BVOC のオゾン生成能を確認することを目的とした。

【方法】

東京都江東区の東京都環境科学研究所において都市大気を吸引し、容量約 80 L のフッ素樹脂バッグに充填した（図 1）。バッグは一度の実験で 4 つ用意し、2 つには VOC を 10 ppbv 添加し（VOC 添加）、残りの 2 つには何も添加しなかった（コントロール）。これらのバッグを研究所のスマッグチャンバー内につるし、紫外線を照射した。試料採取は合計 4 回行い、最初の 2 つのバッグ（VOC 添加とコントロール）から実験開始 0 時間、2 時間のものを、残りの 2 つからは実験開始 4 時間と 6 時間の試料を採取した。同条件の異なるバッグ 2 つの中で同様の反応が起こっているかどうかの再現性は確認済みで良好な結果を得ている。このようにして、実大気に VOC を添加したものとしないものについて、0, 2, 4 および 6 時間後のオゾン濃度を測定した。

【結果の概要】

- (1) イソプレンを 10 ppbv 添加したバッグでは、紫外線照射開始の 6 時間後にはイソプレンを添加したバッグの方がコントロールに比べて約 33% 高いオゾン濃度を示した（平均 143 ppbv：図 2）。
- (2) α -ピネンについては、植物からの放出量が、イソプレンに比べて低いので、添加量は 0.7 ppbv とした。紫外線照射開始の 6 時間後にはコントロールに比べて約 29% 高いオゾン濃度を示した（156 ppbv：図 3）。
- (3) イソプレンを添加したバッグと、トルエンを添加したバッグの比較では、紫外線照射開始の 6 時間後には、イソプレンの方が約 33% 高いオゾン濃度を示した（平均 118 ppbv：図 4）。

これらの実験の結果から、BVOC の存在がオゾン生成に深く関与していることが示唆された。

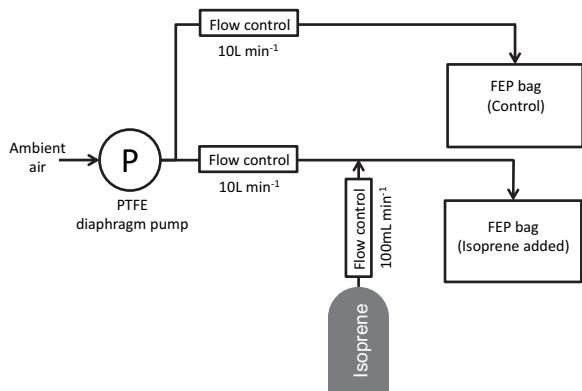


図 1 装置の概要

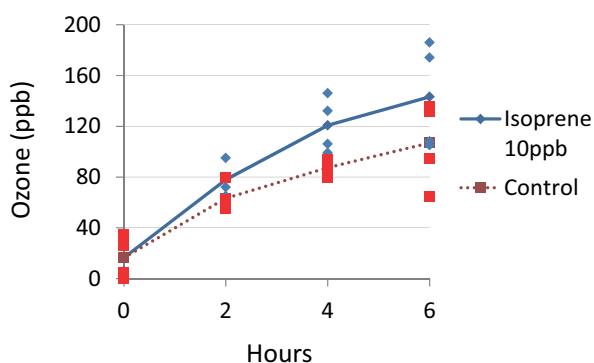


図 2 イソプレン添加とコントロールの比較

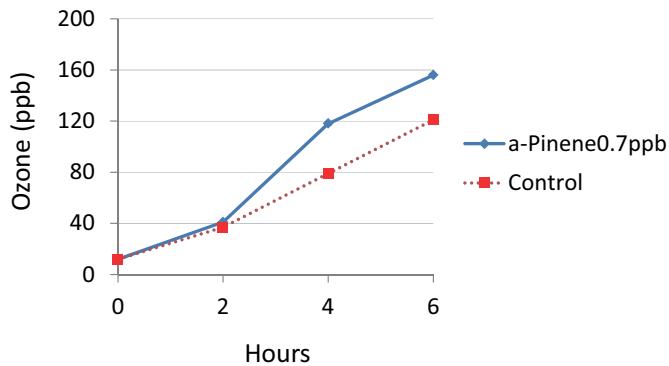
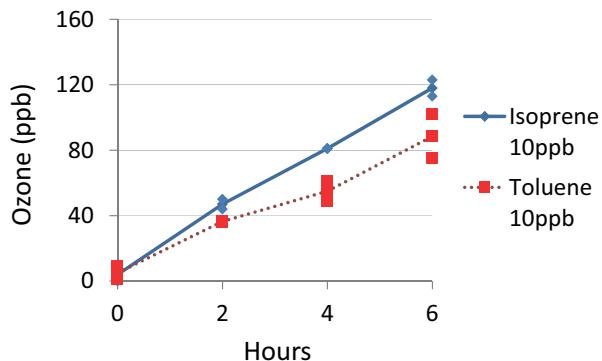
図 3 α -ピネン添加とコントロールの比較

図 4 イソプレン添加とトルエン添加の比較

[テキストを入力]