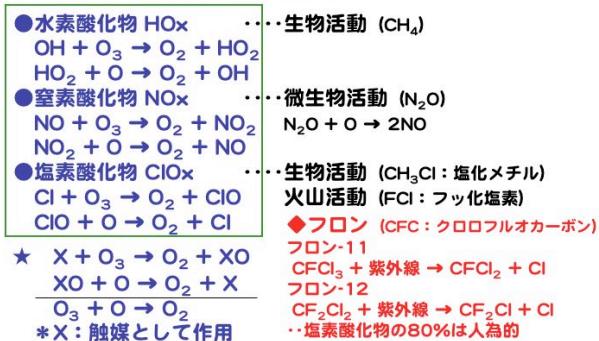


オゾンの分解

- ◆ $O_3 + \text{紫外線} \rightarrow O_2 + O$
- ◆ オゾン分解物質: 触媒として作用



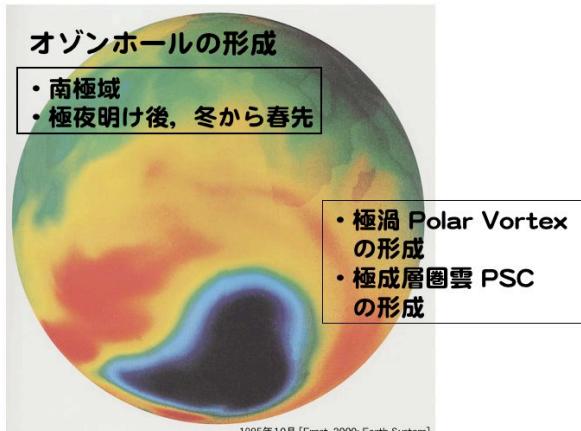
オゾン分解物質 → 化学的不活性化合物の形成

水素酸化物
窒素酸化物
塩素酸化物

→ 硝酸ガス HNO_3
塩酸ガス HCl
硝酸塩素 $CIONO_2$
 $CIO + NO_2 + \text{気体分子} \rightarrow CIONO_2 + \text{気体分子}$

オゾン分解物質は···
・オゾン分解サイクルから
はずれる
・対流圏に戻る

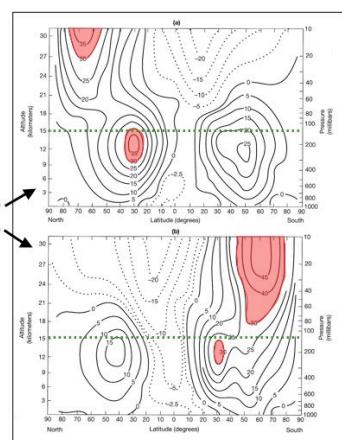
* オゾン分解サイクルの抑制



オゾンホールの形成
・ 極渦 Polar Vortex の形成

平均風速の緯度・高度分布
実線(+): 西風、破線(-): 東風
赤領域 > +30 m/s
北半球: 冬 (南半球: 夏)
北半球: 夏 (南半球: 冬)

成層圏: 極渦の形成
↓
高緯度域と
低・中緯度域の
大気の混合を
妨げる
* 南極域の方が強い



オゾンホールの形成

- ・極成層圏雲 PSC の形成

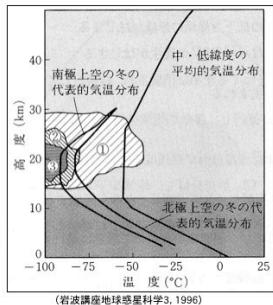
成層圏エアロゾル
(直径0.001-10 μmの微粒子)

- 硫酸ガス凝結→硫酸エアロゾル
(硫酸液滴)
- 硝酸ガス凝結→硝酸エアロゾル
(硝酸三水和物: $\text{HNO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$)
- 水蒸気凝結→水晶

極域成層圏・低温

②③ → 極成層圏雲 PSC を形成

成層圏エアロゾルの形成



オゾンホールの形成

- ・極成層圏雲 PSC の形成

← 極成層圏が冬期極低温

A. 硝酸ガスの凍結

- ・窒素酸化物 NO_x の減少

* オゾン分解反応を抑制する作用が低下

B. PSC粒子表面での化学反応



オゾン分解反応の抑制作用

◆オゾン分解物質

水素酸化物 HO_x

窒素酸化物 NO_x

塩素酸化物 ClO_x

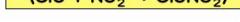
↓

◆化学的不活性化合物を形成

硝酸ガス HNO_3

塩酸ガス HCl

硝酸塩素 ClONO_2



極夜明け・・・

$\text{Cl}_2 + \text{光} \text{ (紫外線)} \rightarrow 2\text{Cl} \cdots \cdots \text{オゾン分解サイクルへ}$



オゾンホールの影響

日本南極地域観測隊の
紫外線による障害疾患
(大野・宮田, 2000)

1次隊～39次隊

- ・日光皮膚炎
- ・雪目
- ・口唇炎、・・・

予防策

サングラス
日焼け止めクリーム

