

### Universidade de São Paulo Instituto de Astronomia, Geofísica e Ciências Atmosféricas Departamento de Ciências Atmosféricas DCA/IAG/USP

### AGM5823 – Tópicos em Química atmosférica

# Ozônio estratosférico Buraco de ozônio (< 220 DU) - Parte 3

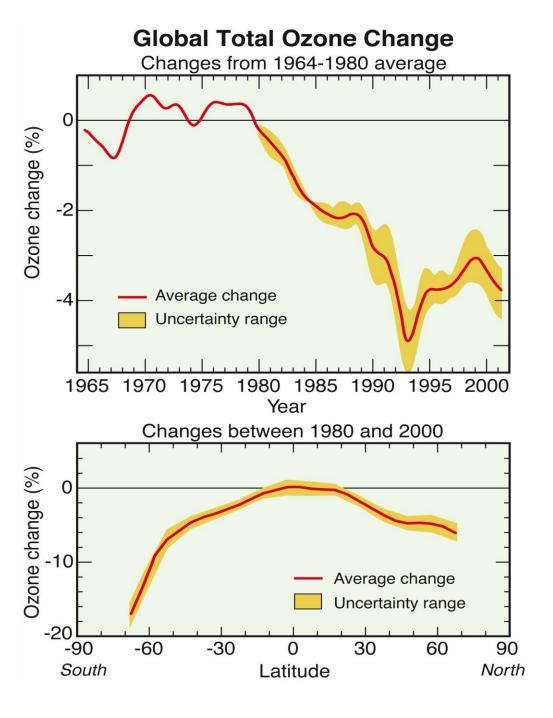
Profa. Adalgiza Fornaro

São Paulo, outubro de 2023

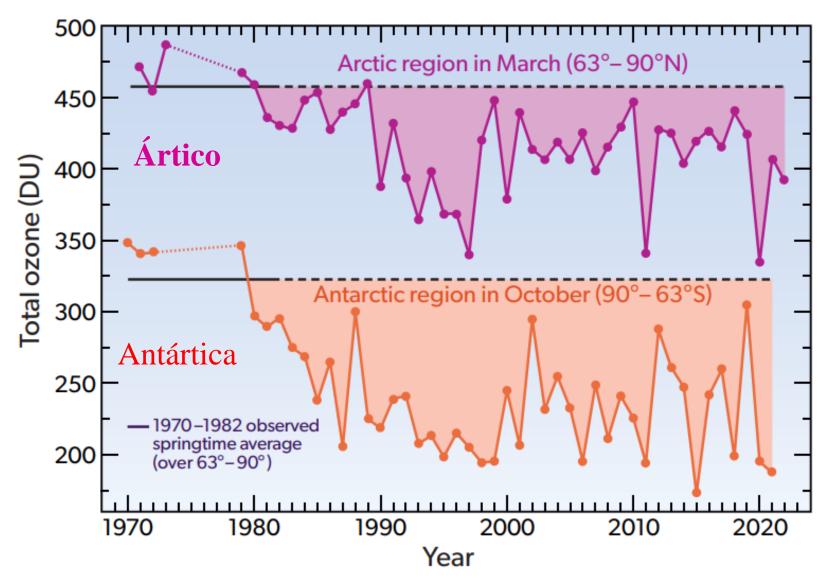
### Breve história do OZÔNIO estratosférico

- 1881 Hartley identifica o ozônio como a principal razão do corte do espectro solar em 300 nm.
- 1921 Fabry e Buisson obtém primeira medida confiável da coluna de ozônio
- 1918 Strutt calcula a "coluna" troposférica em "40 ppb ou menos".
- 1926 Dobson e Harrison mediram a distribuição latitudinal do ozônio total.
- 1930 Teoria de Chapman; Schumacher mediu coeficientes de velocidade.
- 1931-34 Götz identificou camada de ozônio com máximo localizado em ~22 km.
- 1960 McGrath e Norris descobriram a produção de OH· e propuseram o ciclo catalítico de "consumo natural" do ozônio.
- 1971 Crutzen e Johnston descobriram o ciclo do HOx e NOx.
- 1974 Molina e Rowland reconheceram o impacto dos clorofluorcarbonos (CFC) produzidos pelo homem.
- 1985 Farman et al (Nature 1985) buraco de ozônio na Antártica, observado todos os anos em setembro e outubro desde os anos 80 até 2020.
- 1987 Protocolo de Montreal.
- 1995 Frank Rowland, Mario Molina e Paul Crutzen Nobel de Química
- 2011 Ocorrência do buraco de ozônio no Ártigo (março)
- 2019 Menor buraco (ou "não buraco") de ozônio observado na Antártica!!!!!!!
- 2020 Segunda ocorrência e maior buraco de ozônio no Ártico (março)
- 2020 Um dos maiores buracos de ozônio na Antartica!!!!!!

O futuro em cenário de mudanças climáticas globais????

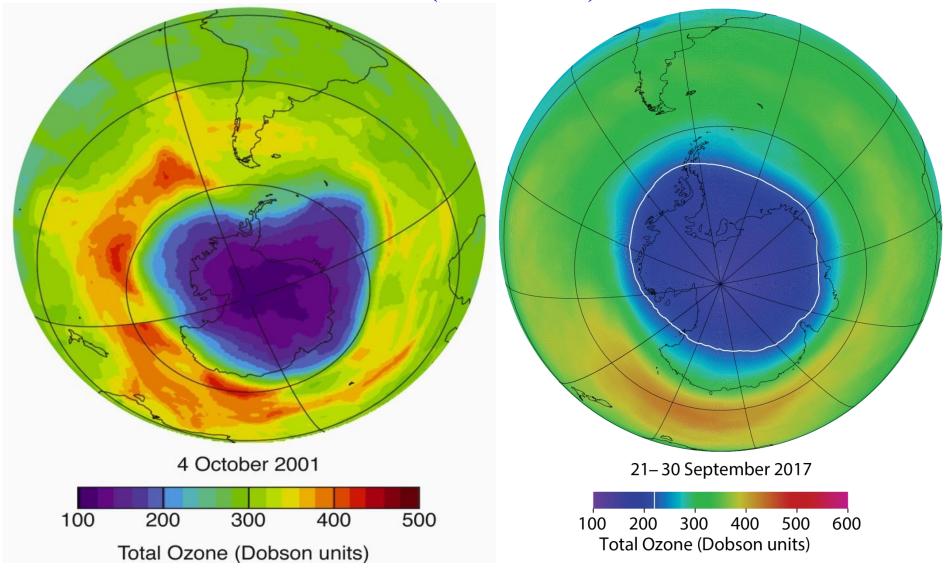


### Ozônio total nas regiões polares na primavera



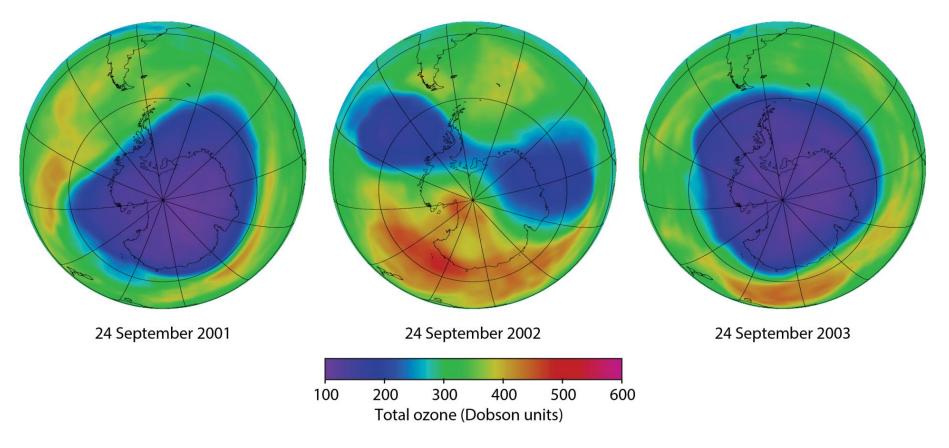
https://ozone.unep.org/sites/default/files/2023-05/Final\_20Qs%202022%20full%20document\_26April2023\_digital%20version-reduced.pdf

### Buraco de ozônio (< 220 DU) - Antártica

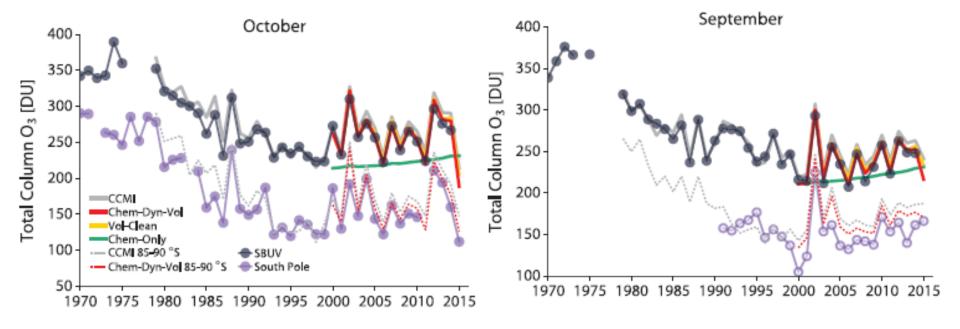


Linha branca marca toda a região com coluna total de  $O_3 < 220 \text{ DU}$ 

https://www.esrl.noaa.gov/csl/assessments/ozone/2018/twentyquestions/#section-i



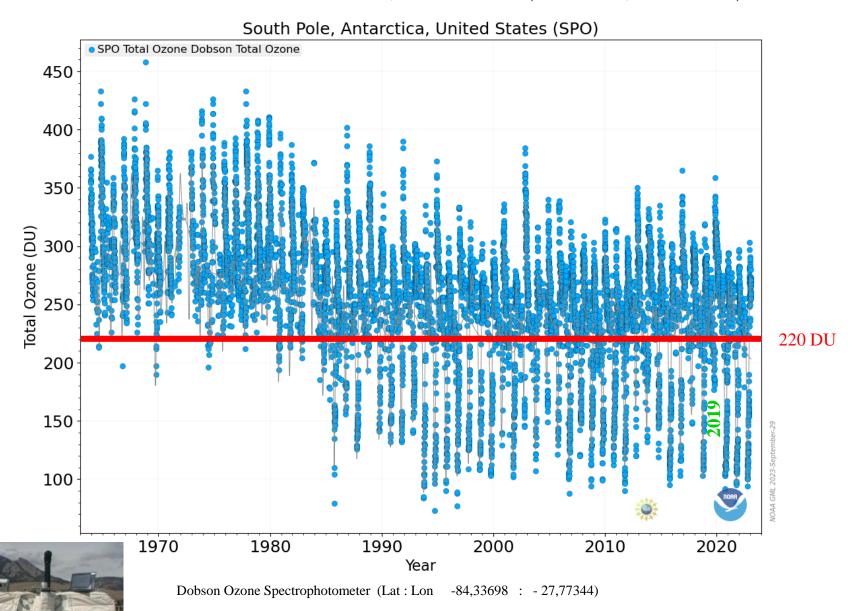
Buraco de ozônio incomum em 2002: imagens em 24 de setembro nos anos de 2001, 2002 e 2003. As camadas de ozônio em 2001 e 2003 são consideradas típicas das observadas desde o início dos anos 90. Esse evento incomum é atribuível ao aquecimento precoce da estratosfera polar causado por distúrbios meteorológicos que se originaram na troposfera em latitudes médias. Temperaturas mais altas reduziram a taxa de depleção de ozônio em 2002. Como conseqüência, a depleção total de ozônio foi extraordinariamente baixa naquele ano em comparação com 2001 e 2003 e todos os outros anos desde o início dos anos 90.



Média mensal da coluna de ozônio total da Antártica para outubro e setembro, a partir de observações da estação SBUV e Pólo Sul e uma série de cálculos de modelo. Os dados totais de ozônio medidos no Pólo Sul geográfico são de observações por instrumentos Dobson (círculos preenchidos) e sondas de balão (círculos abertos), quando não há luz solar suficiente para medidas por Dobson.

Solomon et al., Emergence of healing in the Antarctic ozone layer, Science, 353(6296), 269-274, 2016 doi: 10.1126/science.aae0061

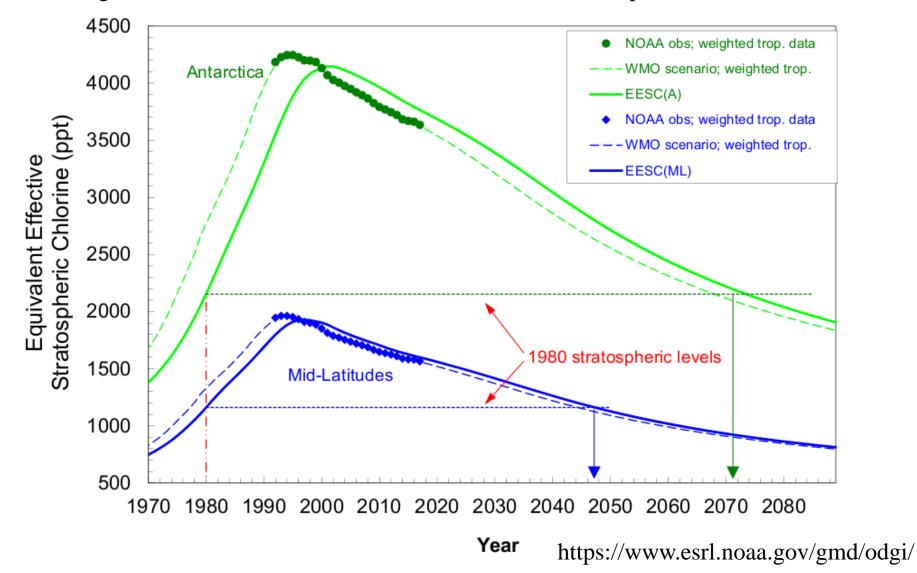
### Coluna total de ozônio na Antártica, 1963-2023 (Pólo Sul, Antartica)



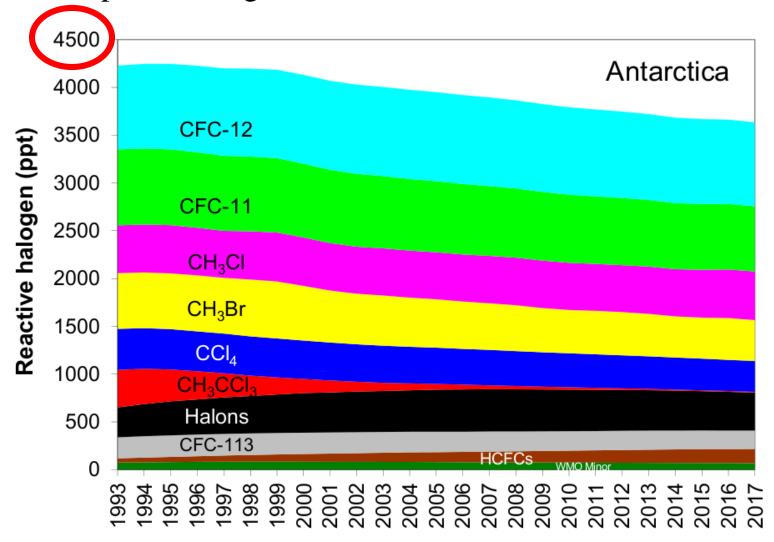
https://gml.noaa.gov/dv/iadv/graph.php?code = spo&program = ozwv&type = ts

Variações das concentrações de halogênios reativos na atmosfera no passado, futuro e projeções. Concentrações passadas são derivadas de medições NOAA de produtos químicos contendo cloro e bromo; "Cenários da OMM" são da WMO / UNEP 2014 Ozone Assessment.

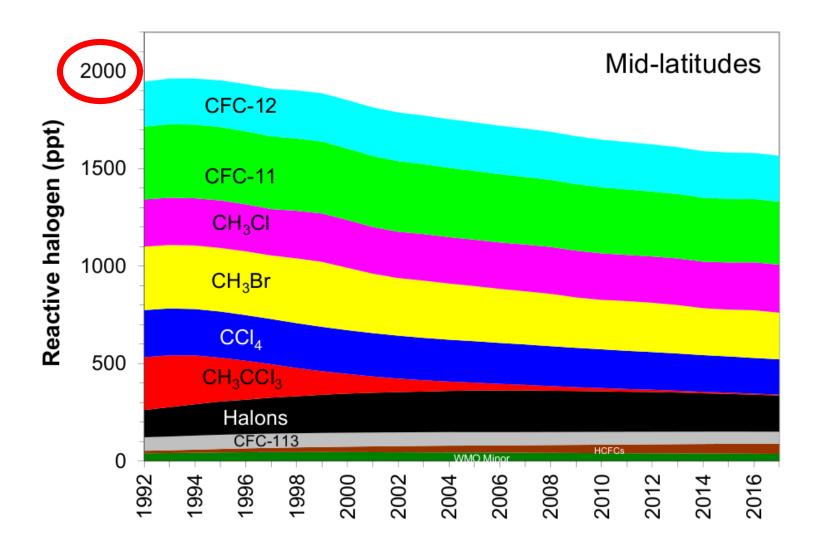
As setas apontando para baixo representam as datas estimadas que as concentrações de halogênio estratosférico retornarão aos níveis de referência presentes em 1980.



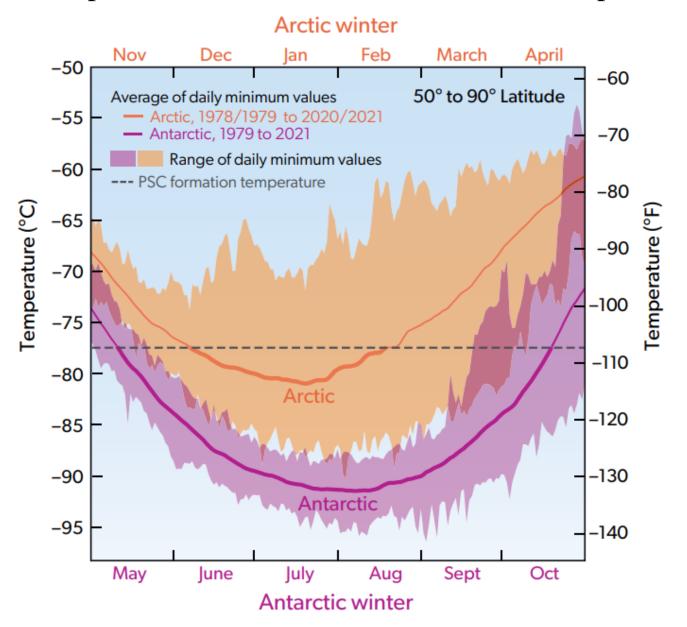
A contribuição de gases de longa vida contendo cloro e bromo para o halogênio reativo na estratosfera Antártica.



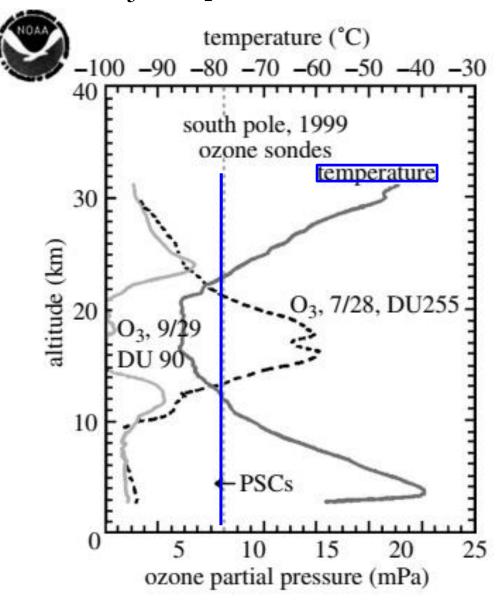
A contribuição de gases de longa vida contendo cloro e bromo para o halogênio reativo na estratosfera de latitudes médias.



### Temperaturas do ar mínimas na estratosfera polar



### Perfil vertical de O<sub>3</sub> e temperatura no Polo Sul, 1999 (PSC, polar stratospheric cloud)



Rowland, F.S., Review - Stratospheric ozone depletion, Phil. Trans. R. Soc. B, 361, 769–790, 2006

### Reações nas PSC

### Tipo I - Nuvens Estratosféricas Polares (PSCs)

```
ácido nítrico e água temperatura de formação < 195 K diâmetro \approx 0.01 - 3 \mu m concentração em número \approx 1 partículas cm<sup>-3</sup>
```

### Tipo II - PSC

```
gelo e água temperatura de formação < 187 K diâmetro \approx 1 - 100 \mu m concentração em número \approx 0.1 partículas cm<sup>-3</sup>
```

# Probabilidades das reações nas PSCs tipo I e II

	Probabilidade de Reação	
<u>Reação</u>	Tipo I PSC	Tipo II PSC
$ClONO_2(g) + H_2O(a)$	0,001	0,3
$Clono_2(g) + HCl(a)$	0,1	0,3
$N_2O_5(g) + H_2O(a)$	0,0003	0,01
$N_2O_5(g) + HCl(a)$	0,003	0,03
HOCl(g) + HCl(a)	0,1	0,3

## Reações nas PSCs

Reações nas superfícies das PSCs

$$ClONO_2(g) + H_2O(a) \longrightarrow HOCl(g) + HNO_3(a)$$

$$Clono_2(g) + HCl(a)$$
  $\longrightarrow$   $Cl_2(g) + HNO_3(a)$ 

$$N_2O_5(g) + H_2O(a)$$
  $\longrightarrow$  2HNO<sub>3</sub>(a)

$$N_2O_5(g) + HCl(a)$$
  $\longrightarrow$   $ClNO_2(g) + HNO_3(a)$ 

$$HOCl(g) + HCl(a)$$
  $\longrightarrow$   $Cl_2(g) + H_2O(a)$ 

## Destruição do ozônio polar

Fotólise do Cl<sub>2</sub> e HOCl no início da primavera

$$Cl_2 + hv \longrightarrow 2C1$$

$$\lambda < 450 \text{ nm}$$

$$HOC1 + hv \longrightarrow C1 + OH$$

$$\lambda$$
 < 375 nm

Fotólise do nitrito de cloro no início da primavera

$$CINO_2 + hv$$
  $\longrightarrow$   $C1 + NO_2$ 

$$\lambda < 370 \text{ nm}$$

## Destruição do ozônio polar

$$2 \times (\dot{C}l + O_3) \longrightarrow Cl\dot{O} + O_2)$$

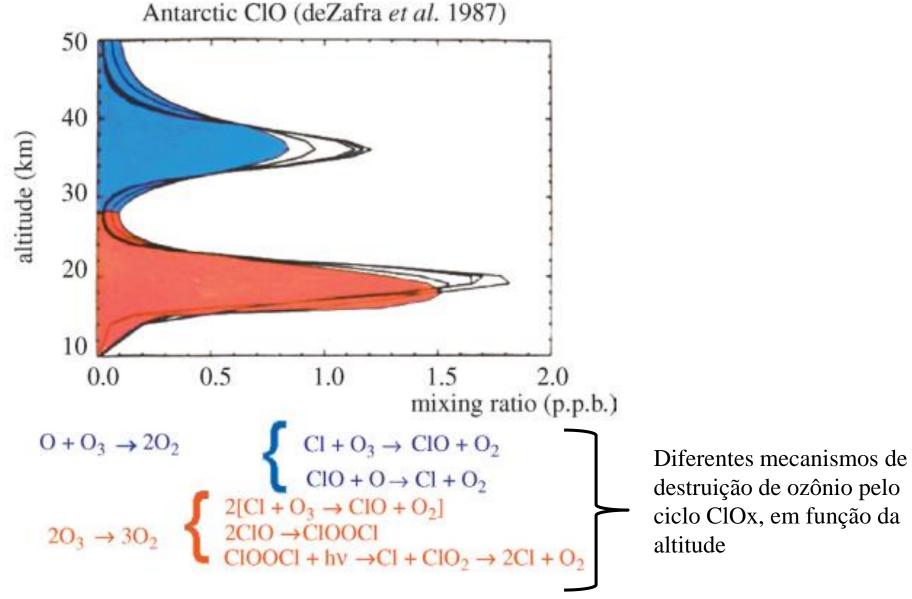
$$\dot{C}lO + \dot{C}lO \longrightarrow Cl_2O_2$$

$$Cl_2O_2 + hv \longrightarrow Clo\dot{O} + \dot{C}l \qquad \lambda < 360 \text{ nm}$$

$$Clo\dot{O} \longrightarrow \dot{C}l + O_2$$

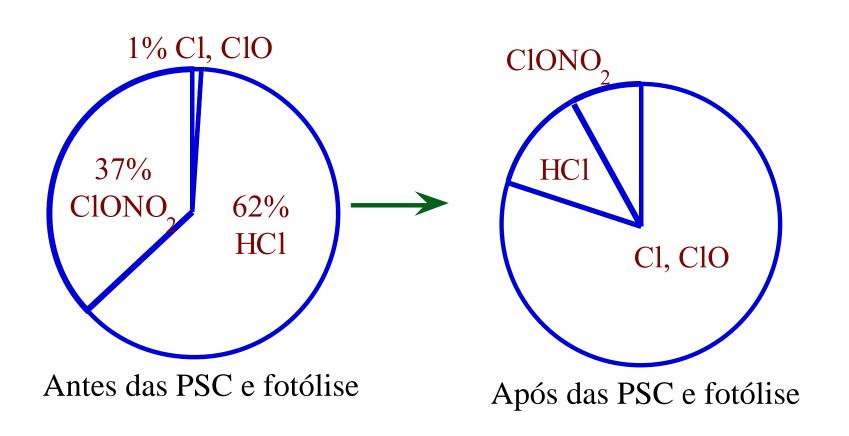
$$2O_3 \longrightarrow 3O_2$$

### Perfil vertical de ClO na estação McMurdo, Antartica, 1986



Rowland, F.S., Review - Stratospheric ozone depletion, Phil. Trans. R. Soc. B, 361, 769–790, 2006

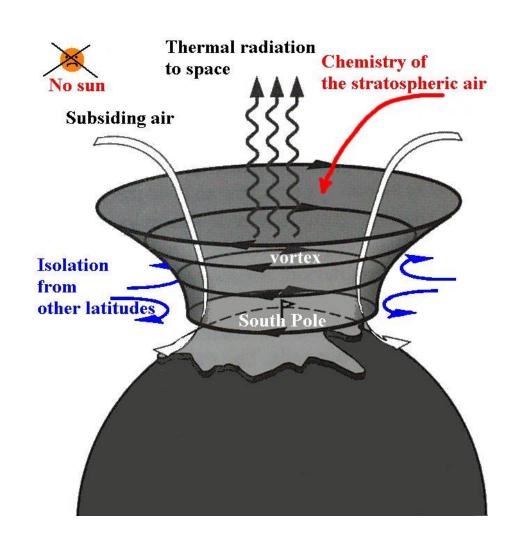
# Conversão dos reservatórios de cloro para cloro ativo

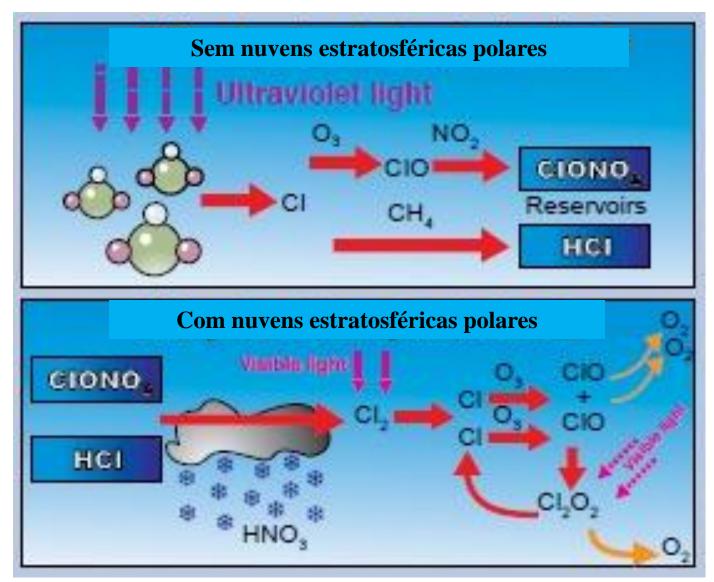


### Vortex polar

☐ O vortex polar é uma circulação ciclônica de larga escala e persistente na troposfera média e superior e na estratosfera, geralmente centrado nas regiões polares de cada polo.

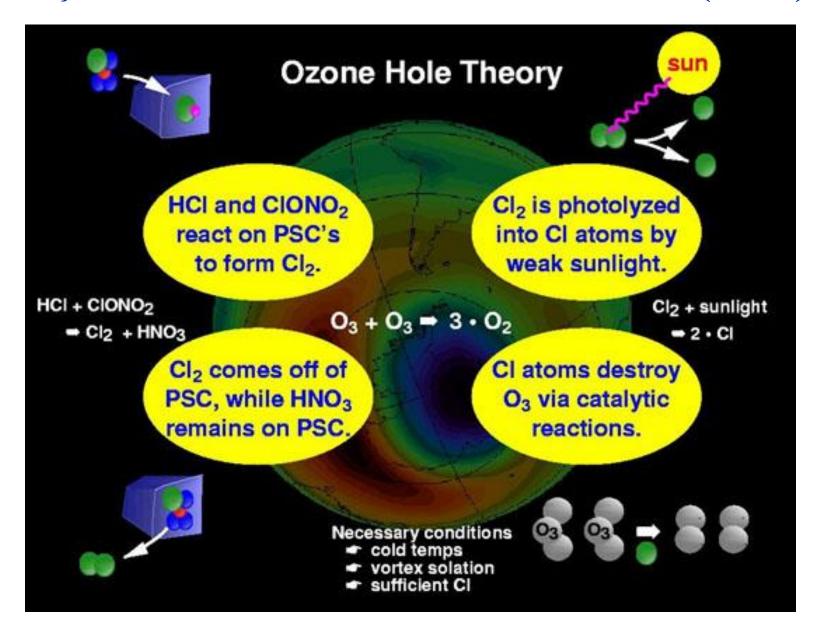
☐ O vortex polar não é uma característica da superfície. Este fenômeno é bem definido nos níveis superiores da atmosfera (> 5km), principalmente entre 15 e 20km de altitude.



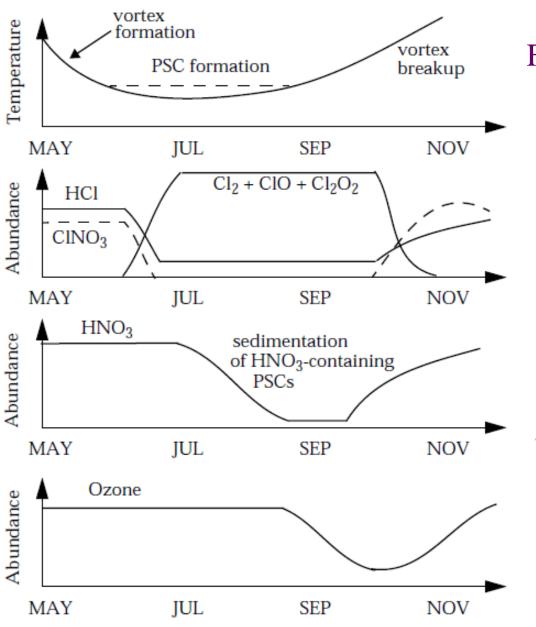


https://www.wmo.int/pages/prog/arep/documents/ant-bullentin-6-2013.pdf

### Reações nas Nuvens Estratosféricas Polares (PSCs)



### Cronologia do "buraco de ozônio" na Antártica



Formação do **vortex** polar

Espécies destruidoras de O<sub>3</sub>: Cl<sub>2</sub> ClO Cl<sub>2</sub>O<sub>2</sub>

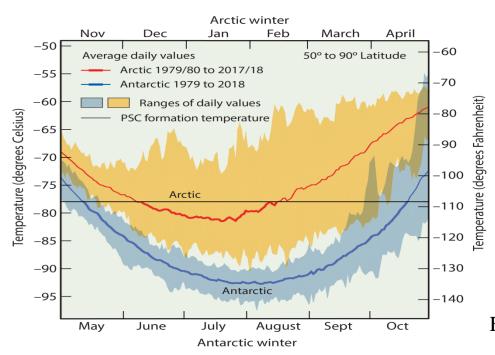
Compostos reservatórios de espécies destruidoras de O<sub>3</sub>: ClONO<sub>2</sub> e HCl

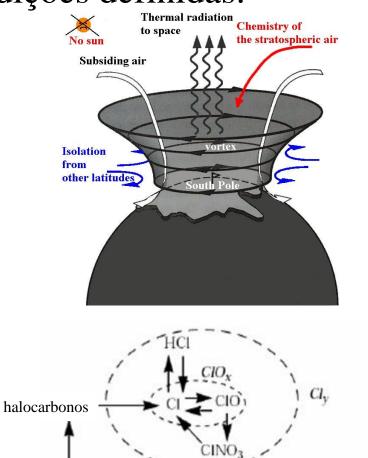
Sedimentação das PSCs, "removendo" HNO<sub>3</sub>

"buraco de ozônio"

Buraco de ozônio ocorre em condições definidas:

- >Frio extremo
- ➤ Vortex polar
- ➤ Nuvens estratosféricas polares
- >Átomos de cloro suficientes





Fontes e sumidouros de ClO<sub>x</sub> e Cl<sub>y</sub> na estratosfera

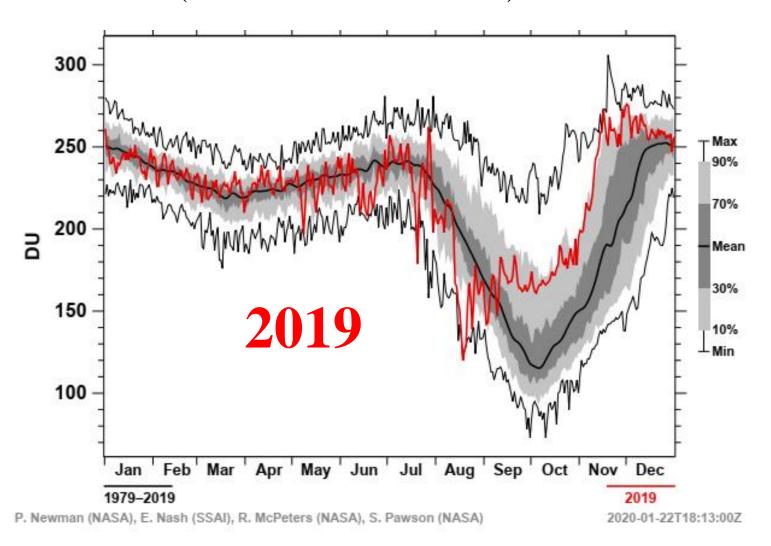
deposição

Tropopausa

industria

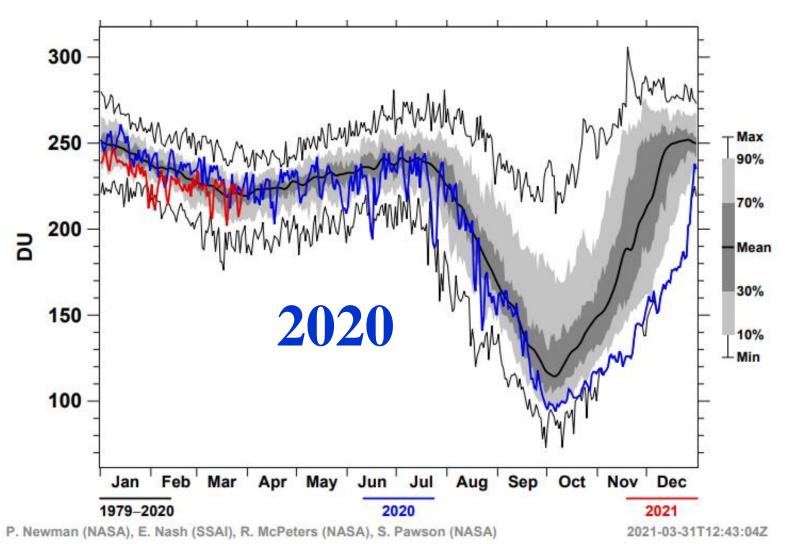
Exemplos de dados de coluna de ozônio, área do buraco, deficiência de O<sub>3</sub>, vortex polar e temperaturas no pólo sul (Antártica) ao longo de anos diferentes

# Coluna total de O<sub>3</sub> - Hemisfério Sul (TOMS+OMI+OMPS)



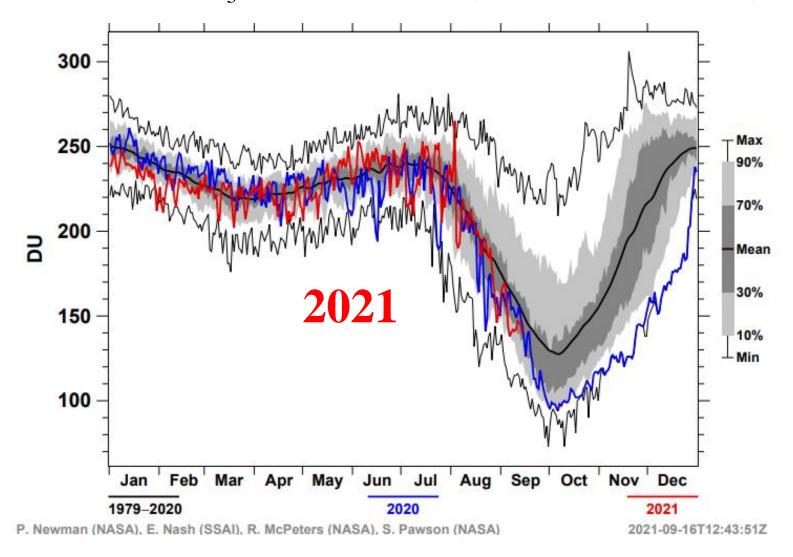
 $https://ozonewatch.gsfc.nasa.gov/meteorology/ozone\_2019\_MERRA2\_SH.html$ 

# Coluna total de O<sub>3</sub> - Hemisfério Sul (TOMS+OMI+OMPS)

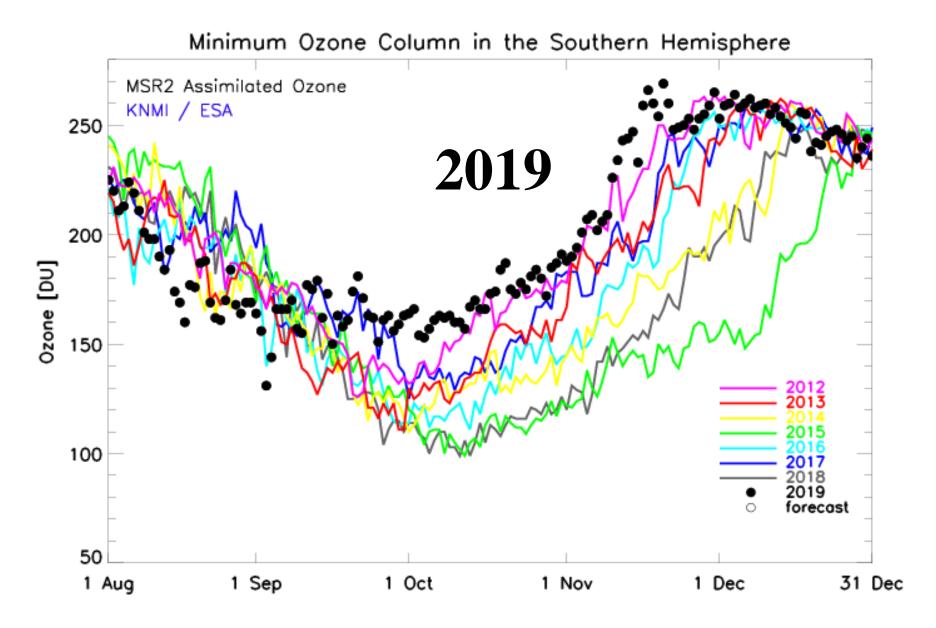


https://ozonewatch.gsfc.nasa.gov/meteorology/figures/ozone/to3mins\_2021\_toms+omi+omps.pdf

### Coluna total de O<sub>3</sub> - Hemisfério Sul (TOMS+OMI+OMPS)



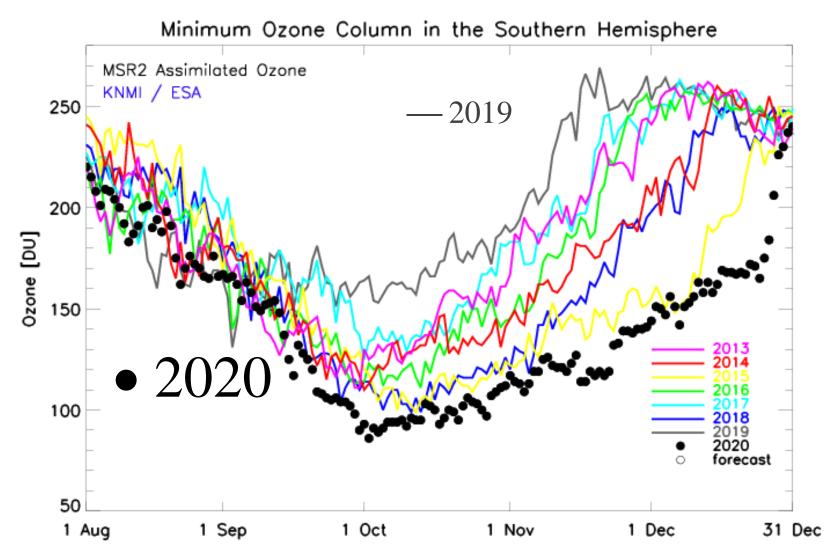
 $https://ozonewatch.gsfc.nasa.gov/meteorology/figures/ozone/to3mins\_2021\_toms+omi+omps.pdf$ 



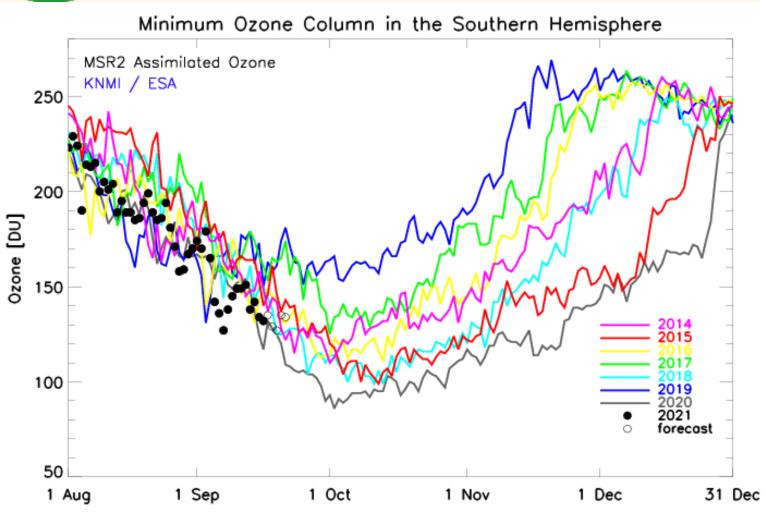
http://www.temis.nl/protocols/o3hole/o3\_depth.php?date=20200609&lang=0



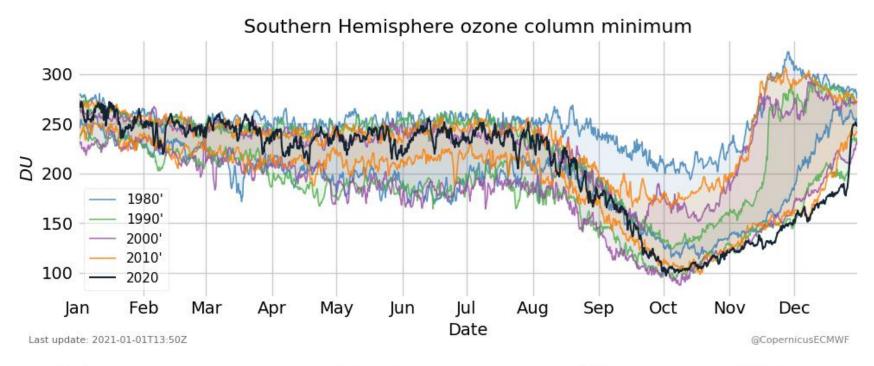








https://www.temis.nl/protocols/o3hole/o3\_depth.php?date=20200609&lang=0



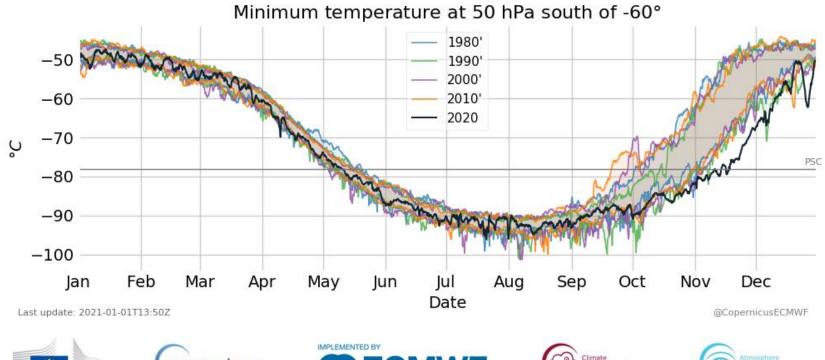














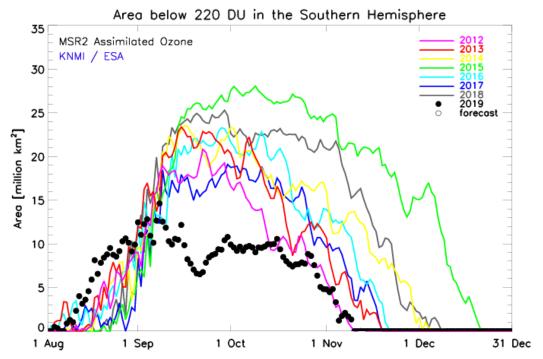


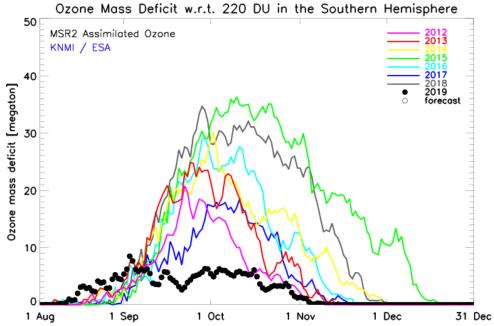


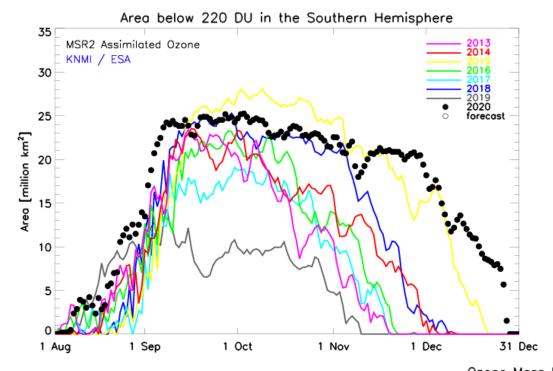




https://atmosphere.copernicus.eu/2020-antarctic-ozone-hole-season

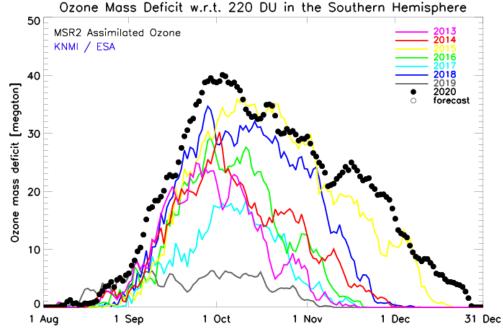


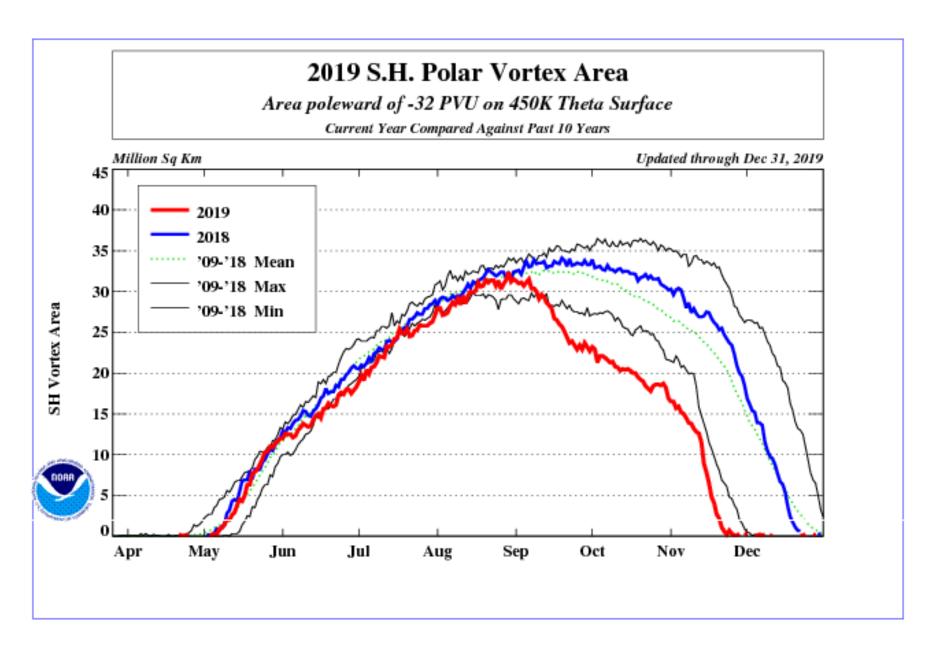


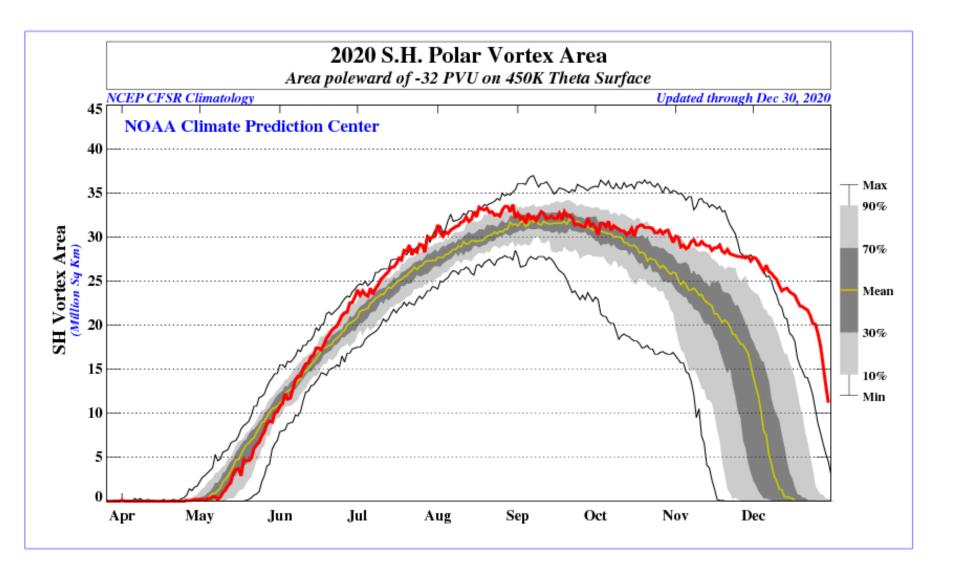


Área (milhões km²) do buraco de ozônio (<220 DU) no hemisfério sul

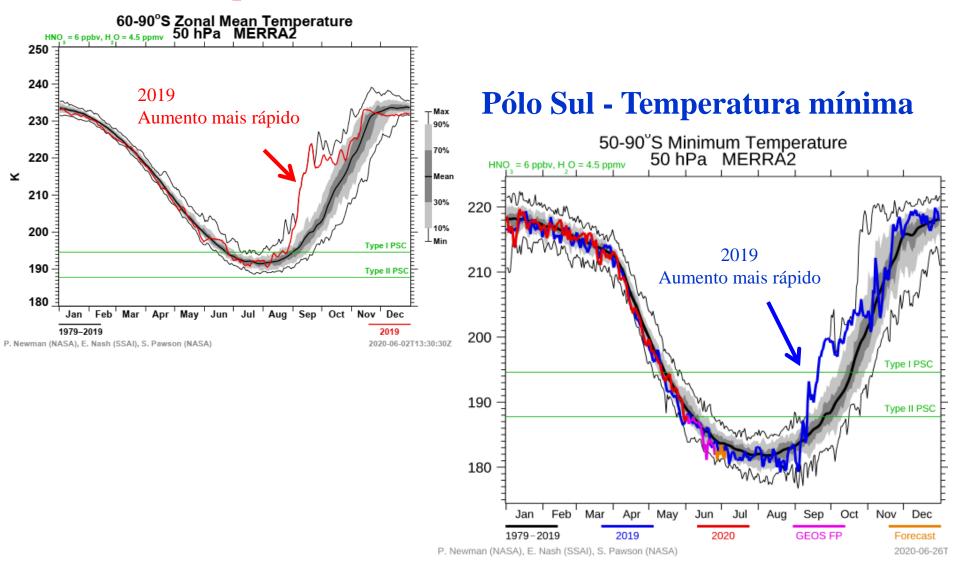
Déficit (mega toneladas) de massa de ozônio (<220 DU) no hemisfério sul





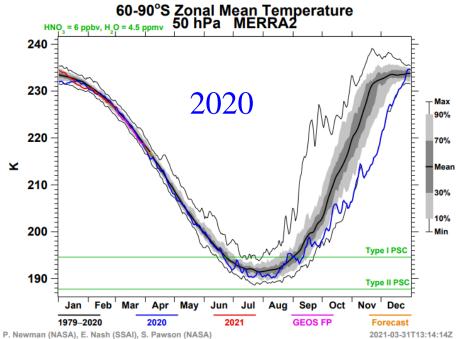


### Pólo Sul - Temperatura média

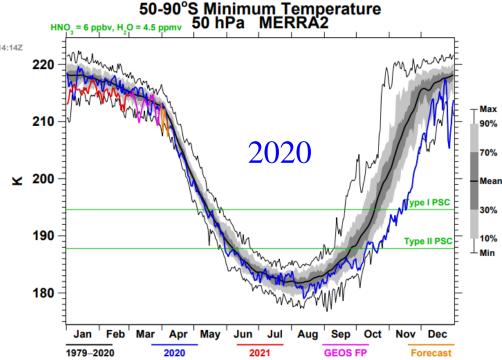


https://ozonewatch.gsfc.nasa.gov/meteorology/ozone\_2019\_MERRA2\_SH.html

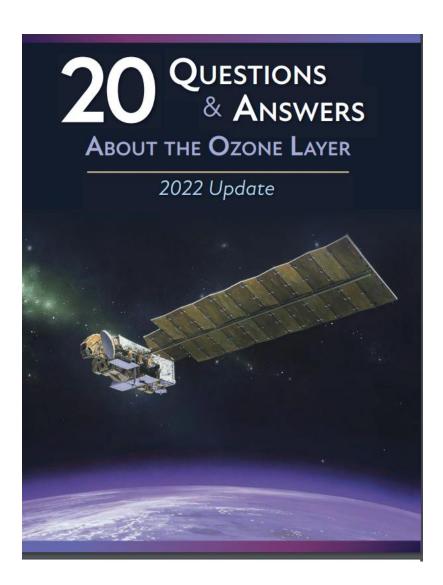
### Pólo Sul - Temperatura média



### Pólo Sul - Temperatura mínima



https://ozonewatch.gsfc.nasa.gov/meteorolo gy/figures/merra2/temperature/tmins\_50\_20 21\_merra2.pdf



### World Meteorological Organization

7bis avenue de la Paix Case postale 2300 CH-1211 Geneva 2 Switzerland

### **United Nations Environment Programme**

Ozone Secretariat P.O. Box 30552 Nairobi, 00100 Kenya

#### **US Department of Commerce**

National Oceanic and Atmospheric Administration 14° Street and Constitution Avenue NW Herbert C. Hoover Building, Room 5128 Washington, D. C. 20230

### **National Aeronautics and Space Administration**

Earth Science Division NASA Headquarters 300 E. Street SW Washington, D.C. 20546-0001

#### **European Commission**

Directorate-General for Research B-1049 Bruxelles Belgium

Published April 2023

ISBN: 978-9914-733-98-3

Ross J. Salawitch (Lead Author), Laura A. McBride, Chelsea R. Thompson, Eric L. Fleming, Richard L. McKenzie, Karen H. Roseniof, Sarah J. Doherty, David W. Fahey, Yiweny Questions and Answers About the Ozone Loyer: 2022 (Addet, Scientific Assessment of Ozone Depletion: 2022, 75 pp., World Meteorological Organization, Geneva, Switzerland, 2023.

This report is available on the internet at the following locations: https://ozone.unep.org/science/assessment/sap https://www.csl.noaa.gov/assessments/ozone/2022

Note: Figures from this report are in the public domain and may be used without permission. Attribution to this document is encouraged.

Cover image: Artistic rendering of the Aura spacecraft in Earth orbit. Aura, launched in 2004 by the U.S. National Aeronautics and Space Administration (NASA), carries four instruments: the Microwave Limb Sounder (MIRS), High Resolution Dynamics Limb Sounder (HIRDLS), Tropospheric Emission Spectrometer (TES) and Ozone Monitoring Instrument (OMI). The instrument suite has provided observations of stratospheric and tropospheric azone abundances, as well as a wide range of other chemical and physical properties of the atmosphere. The observations have been used extensively to guide the scientific community's understanding of the effects of human activity on Earth's protective azone layer. Of particular importance have been the MLS observations of the chemical conditions in the azone layer over Antarctica, including halogen species (CIO and HCI) and nitric acid (HNO<sub>3</sub>) (see Fig. Q7-3). Image credit: NASA:

Cover design by Chelsea R. Thompson



The Aura spacecraft in a clean-room, prior to launch. Photo credit: NASA

https://ozone.unep.org/sites/default/files/2023-05/Final 20Qs%202022%20full%20document 26April2023 digital%20version-reduced.pdf

Referências

Romeu C. Rocha-Filho, CAMADA DE OZÔNIO DÁ NOBEL, QUÍMICA NOVA NA ESCOLA, N° 2, NOVEMBRO 1995

Wallace & Hobbs, cap. 5, 5.7 Stratospheric Chemistry

B.J. Finlayson-Pitts, J.N. Pitts Jr., Chemistry of the upper and lower atmosphere – theory, experiments and applications, Academic Press, San Diego, 1998

Chipperfield, M.P., Bekki, S., Opinion: Stratospheric Ozone – Depletion, Recovery and New Challenges, EGUsphere, https://doi.org/10.5194/egusphere-2023-1409

https://egusphere.copernicus.org/preprints/2023/egusphere-2023-1409/

Rolf Müller, R., Pöschl, U., Koop, T., Peter, T., Carslaw, K., Paul J. Crutzen – a pioneer in Earth system science and a founding member of the journal "Atmospheric Chemistry and Physics", EGUsphere, https://doi.org/10.5194/egusphere-2023-1467/https://egusphere.copernicus.org/preprints/2023/egusphere-2023-1467/