



Climat et changement climatique : le point de vue d'une enseignante-chercheuse en physique





Catherine Even
Université Paris Saclay
Ecoclim 2023, 12/06/2023

Plan du cours du M1 énergie-matériaux : « le climat, un défi sociétal »

Chapitre I : le climat, comment ça marche?

Chapitre II : le réchauffement climatique actuel

Chapitre III : comment résoudre la crise climatique?

Plan de ce cours (Ecoclim 2023)

- 1. Le climat global à un moment donné
- 2. Les climats du passé
- 3. Le changement climatique

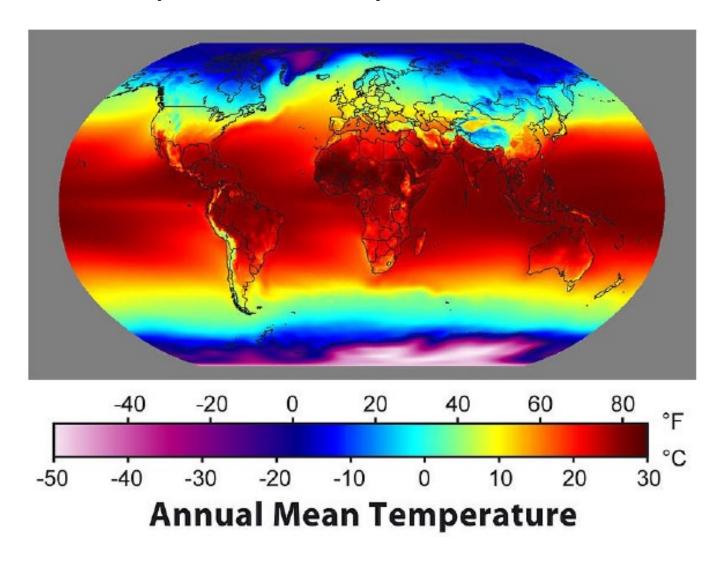
Plan de ce cours (Ecoclim 2023)

- 1. Le climat global à un moment donné
- 2. Les climats du passé
- 3. Le changement climatique observé

Bibliographie de la partie 1

- F.W. Taylor, Elementary climate physics
- M-A Mélières et C. Maréchal, *Climats*
- R. Delmas, G. Mégie et V-H Peuch, Physique et chimie de l'atmosphère
- Cours de G. Roux, Magistère de Physique d'Orsay
- Cours de G. Blanc, Physique et société, Université Paris-Cité
- Peixoto et Oort, Rev Mod Phys. 56, p. 365 (1984)
- J-L Dufresne et J. Treiner, La Météorologie n°72 (2011)
- http://planet-terre.ens-lyon.fr

Température moyenne et latitude

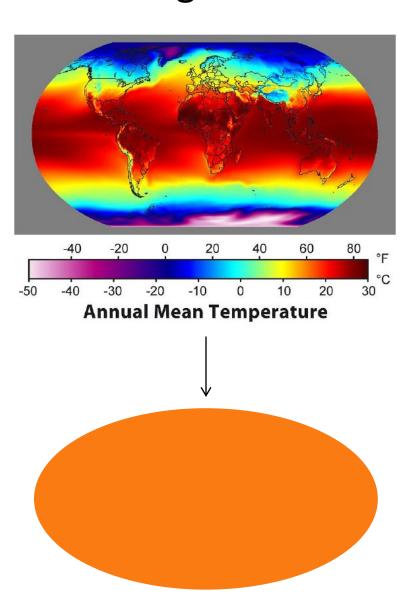


Des différents climats vers le « climat global »

Température moyenne annuelle

- → moyennée sur le globe
- → « température globale »

Elle vaut aujourd'hui +15°C.



Le Soleil : source d'énergie de la Terre

Rayonnement électromagnétique reçu du Soleil (principalement visible et IR)	1,7 10 ¹⁷ W
Géothermie (radioactivités à période longue: 238U, 235U, 232Th, 40K)	~ 4,4 10 ¹³ W
Civilisation en 2010 (~10° humains consommant 10 t de pétrole/an)	1,6 10 ¹³ W
Énergie rotative dissipée par les marées	2,8 10 ¹² W
Vent solaire (pour « cible magnétosphérique » de 25 R _{Terre} ~ 10 ¹⁴ W)	~ 2 10 ¹¹ W
Rayonnement du fond cosmologique (corps noir* à 2,7 K)	1,6 10 ⁹ W
Rayonnement électromagnétique reçu des étoiles (visible, IR)	~ 1,3 10° W
Rayonnement cosmique (protons, alphas)	9 10 ⁸ W
Météorites (~ 30 000 tonnes par an, supposant v _{impact} ≈ 20 km/s)	~ 2 10 ⁸ W

Energie solaire : plus de 1000 fois les autres sources d'énergie

Le rayonnement du corps noir

- Rayonnement : un des modes de transfert de la chaleur
- Tout corps à une certaine température émet un rayonnement électromagnétique → modèle du corps noir
- Corps noir à l'équilibre (température constante): absorbe toute l'énergie électromagnétique qu'il reçoit, et la réémet

Les lois du corps noir

• Loi de Planck:

$$\frac{d^2P}{dSd\lambda} = \frac{2\pi hc^2}{\lambda^5} \frac{1}{e^{\frac{hc}{\lambda kT}} - 1}$$

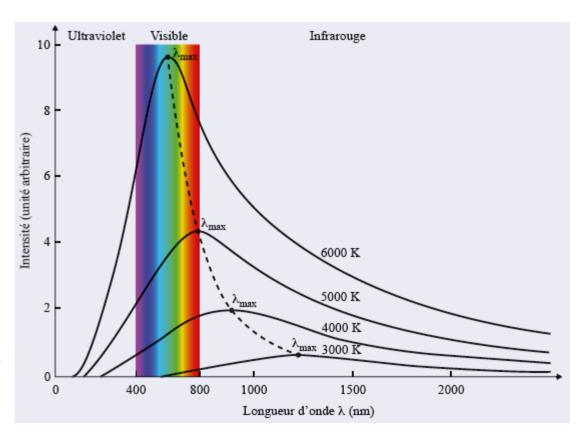
 Loi de Stefan-Boltzmann :

$$\frac{dP}{dS} = \sigma T^4$$

$$\sigma = 5.67 \times 10^{-8} \; \text{W} \cdot \text{m}^{-2} \cdot \text{K}^{-4}$$

• Loi de Wien:

$$\lambda_m T = 2898 \,\mu\text{m} \cdot \text{K}$$



Les corps réels

On corrige la loi de Stefan-Boltzmann par l'émissivité $\varepsilon(\lambda,T)$

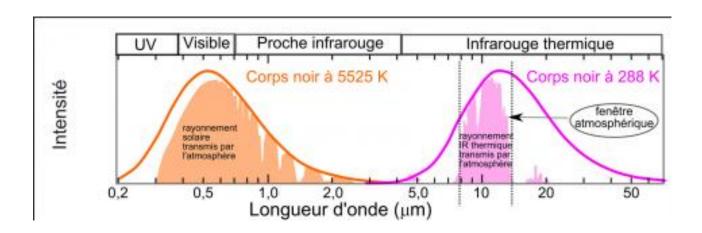
Corps gris : ε = constante

On a alors: $\frac{dP}{dS} = \varepsilon \sigma T^4$

Pour un corps à l'équilibre thermique, émissivité = coefficient d'absorption

Matériau	Emissivité ϵ	
Aluminium	0.02	
Cuivre poli	0.03	
Nuages type cirrus	0.10 à 0.90	
Nuages type cumulus	$0.25 \ \text{à} \ 0.99$	
Cuivre oxydé	0.5	
Béton	0.7 ± 0.9	
Carbone	0.8	
Lave (volcan actif)	0.8	
Neige âgée	0.8	
Ville	0.85	
Désert	0.85 ± 0.9	
Peinture blanche	0.87	
Brique rouge	0.9	
Herbe	0.9 à 0.95	
Eau	0.92 à 0.97	
Peinture noire	0.94	
Forêt	0.95	
Suie	0.95	
Neige fraîche	0.99	

Le Soleil et la Terre



Soleil: émet essentiellement dans le visible

Terre: émet essentiellement dans l'infra-rouge

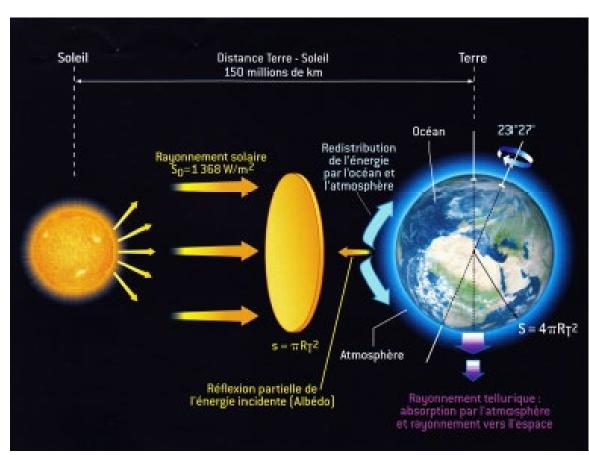
La constante solaire

Constante solaire : puissance par unité de surface reçue de la part du Soleil, à la distance Terre-Soleil, perpendiculaire à la ligne Soleil-Terre

$$I_0 = 1368 \text{ W.m}^{-2}$$

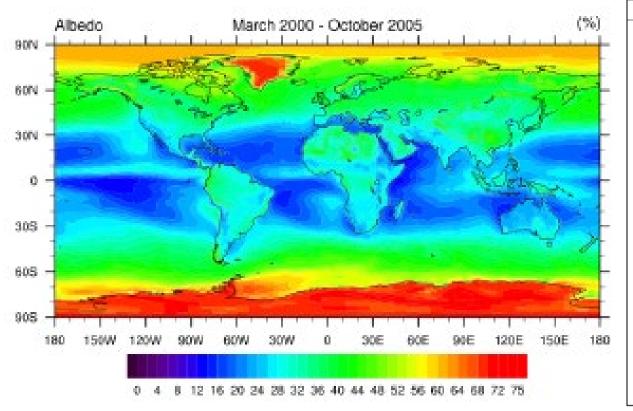
Puissance reçue : $\pi R_T^2 I_0$

calcul : exercice



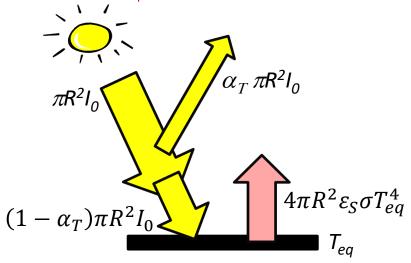
La notion d'albédo

- Albédo: fraction de puissance réfléchie par la planète
- Albédo de la Terre : α_T = 0.3 en moyenne



Type	albédo A
Surface de lac	0.02 à 0.04
Surface de la mer	$0.05 \ge 0.15$
$\mathbf{Asphalte}$	0.07
Mer calme (soleil au zenith)	0.10
Forêt équatoriale	0.10
Roches sombres, humus	0.10 à 0.15
Ville	0.10 à 0.30
Forêt de conifères	0.12
Cultures	$0.15 ~\grave{\rm a}~ 0.25$
Végétation basse, verte	0.17
Béton	0.20
Sable mouillé	0.25
Végétation sèche	0.25
Sable léger et sec	$0.25 ~\grave{\rm a}~ 0.45$
Forêt avec neige au sol	0.25
Glace	$0.30 \ \text{à} \ 0.40$
Neige tassée	0.40 à 0.70
Sommet de certains nuages	0.70
Neige fraîche	$0.75 \ \text{\grave{a}} \ 0.95$

Equilibre radiatif de la Terre sans atmosphère et avec albédo (peut être fait en exercice)



A la surface à l'équilibre thermique : Puissance reçue = puissance émise

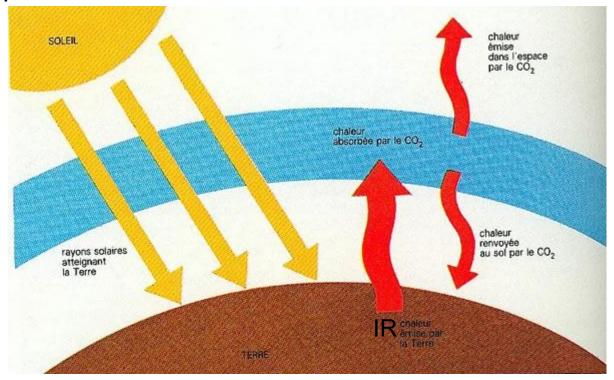
$$(1 - \alpha_T)\pi R^2 I_0 = 4\pi R^2 \varepsilon_S \sigma T_{eq}^4$$

$$T_{eq} = \left[\frac{(1 - \alpha_T)I_0}{4\varepsilon_S \sigma} \right]^{\frac{1}{4}}$$

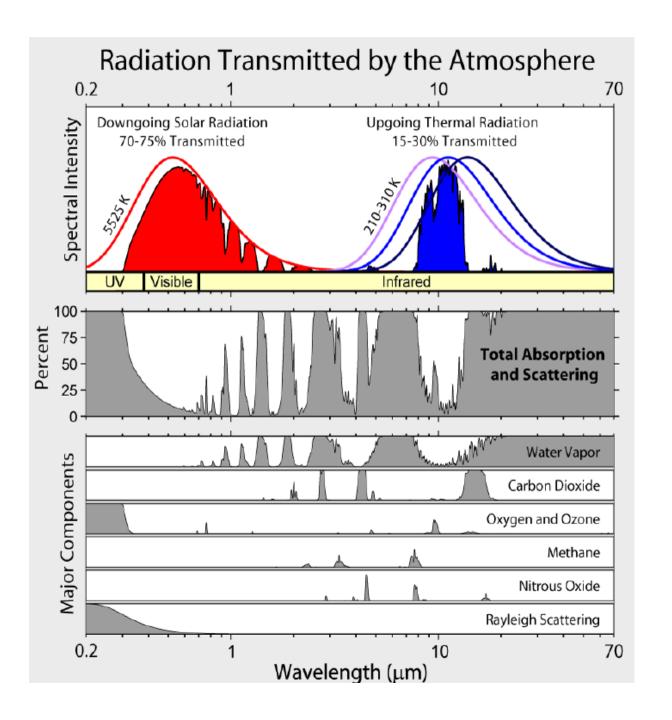
<u>A.N.</u> avec ε_S = 0.95 (émissivité de la surface terrestre) et α_T = 0.3, T_{eq} = 258K = **-15°C** !! à comparer à $T_{réelle}$ = **+15°C** = 288K (30K de plus!)

Qu'est-ce que l'effet de serre?

L'effet de serre est un phénomène... naturel! Gaz à effet de serre : piègent une partie du rayonnement infrarouge émis par la surface terrestre



Sans effet de serre: T serait de -15 $^{\circ}$ C; avec effet de serre : T = 15 $^{\circ}$ C \rightarrow l'effet de serre est **bénéfique** (rend la planète habitable)!



Quels sont les gaz à effet de serre?

Des gaz à l'état de traces, mais qui ont un effet important!

Gaz à effet de serre	Concentr ation préindus trielle	Concentr ation actuelle	PRG à 100 ans	Durée de séjour (ans)
H ₂ O		0.8%	Non def.	1-2 sem.
CO ₂	280 ppm	410 ppm	1	100
CH ₄	0.7 ppm	1.8 ppm	25	12
O ₃	0.24 ppm	0.33 ppm		
N ₂ O	0.27 ppm	0.33 ppm	298	114
CCl ₂ F ₂	0	0.52 ppb	10900	100
CHCIF ₂	0	0.105 ppb	1810	12
CF ₄	0	0.07 ppb	7390	50000
SF ₆	0	0.008 ppb	22800	3200

PRG: Pouvoir de réchauffement global, comparé à celui du CO₂

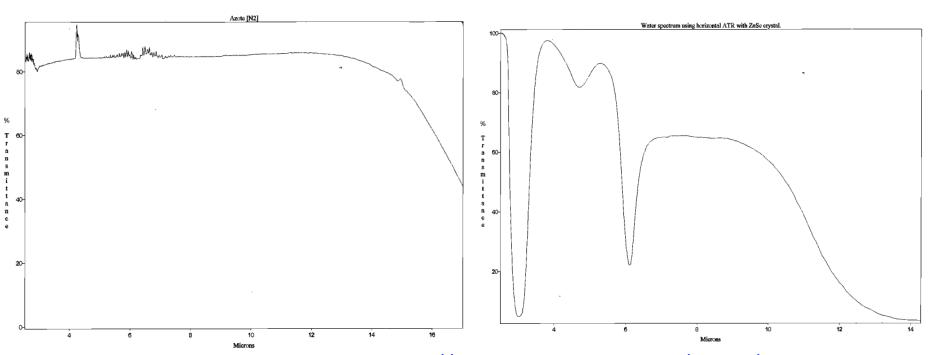
$$PRG = \frac{\int_0^{100 \text{ ans}} A_{\text{gaz}} C_{\text{gaz}}(t) dt}{\int_0^{100 \text{ ans}} A_{\text{CO}_2} C_{\text{CO}_2}(t) dt}$$

Wikipedia, « gaz à effet de serre »

Chimie de l'effet de serre

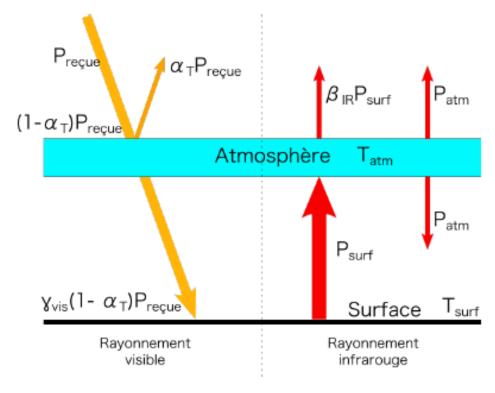
- Photons UV : cassent les liaisons covalentes (couche d'ozone)
- Photons visibles : sont diffusés par les molécules de l'atmosphère (ciel bleu)
- Photons IR: excitent les modes de vibration ou de rotation de certaines molécules comme H₂O, CO₂, CH₄ etc mais pas N₂ et O₂

Spectres d'absorption du diazote (gauche) et de l'eau (droite) :



https://planet-terre.ens-lyon.fr/article/gaz-effet-serre.xml

Modèle simplifié d'effet de serre : atmosphère isotherme à une couche (exercice)



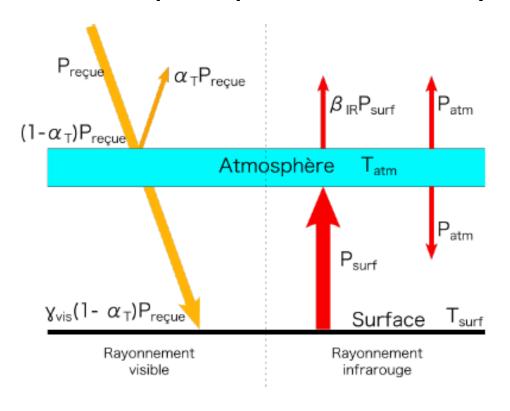
$$P_{\text{reçue}} = \pi R^2 I_0$$
, $P_{\text{atm}} = 4\pi R^2 \varepsilon_{\text{IR}} \sigma T_{\text{atm}}^4$ et $P_{\text{surf}} = 4\pi R^2 \varepsilon_{\text{surf}} \sigma T_{\text{surf}}^4$

$$\varepsilon_{\rm IR} = 1 - \beta_{\rm IR}$$
.

 β_{IR} : coeff de transmission de l'atmosphère dans l'IR

 ε_{IR} : émissivité = coefficient d'absorption de l'atmosphère

Bilans thermiques pour 3 sous- systèmes



- {Terre + atmosphère}: $(1-\alpha_T)P_{\text{reçue}} = \beta_{\text{IR}}P_{\text{surf}} + P_{\text{atm}}$
- {atmosphère}: $(1-\alpha_T)P_{\text{reçue}} + P_{\text{surf}} = \gamma_{\text{vis}}(1-\alpha_T)P_{\text{reçue}} + \beta_{\text{IR}}P_{\text{surf}} + 2P_{\text{atm}}$
- {surface terrestre}: $\gamma_{\text{vis}}(1-\alpha_T)P_{\text{reçue}} + P_{\text{atm}} = P_{\text{surf}}$

 γ_{vis} : Coeff de transmission de l'atmosphère dans le visible

Résultat après calcul

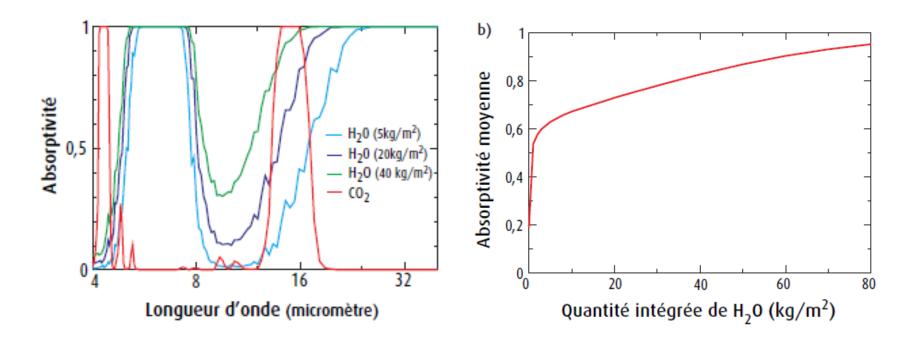
$$T_{\text{atm}} = \left[\frac{(1 - \alpha_T)(1 - \beta_{\text{IR}}\gamma_{\text{vis}})}{(1 - \beta_{\text{IR}}^2)} \cdot \frac{I_o}{4\sigma} \right]^{\frac{1}{4}}$$
 $T_{\text{atm}} = 250 \text{ K} = -23 \text{ }^{\circ}\text{C}$

$$T_{\text{surf}} = \left[\frac{(1 - \alpha_T)(1 + \gamma_{\text{vis}})}{(1 + \beta_{\text{IR}})} \cdot \frac{I_o}{4\varepsilon_{\text{surf}}\sigma} \right]^{\frac{1}{4}} \qquad T_{\text{surf}} = 284 \text{ K} = 11 \text{ }^{\circ}\text{C}$$

$$T_{surf} = \left(\frac{1 + \gamma_{vis}}{1 + \beta_{IR}}\right)^{1/4} T_{eq} \qquad T_{eq} = \left[\frac{(1 - \alpha_T)I_0}{4\varepsilon_S \sigma}\right]^{\frac{1}{4}}$$

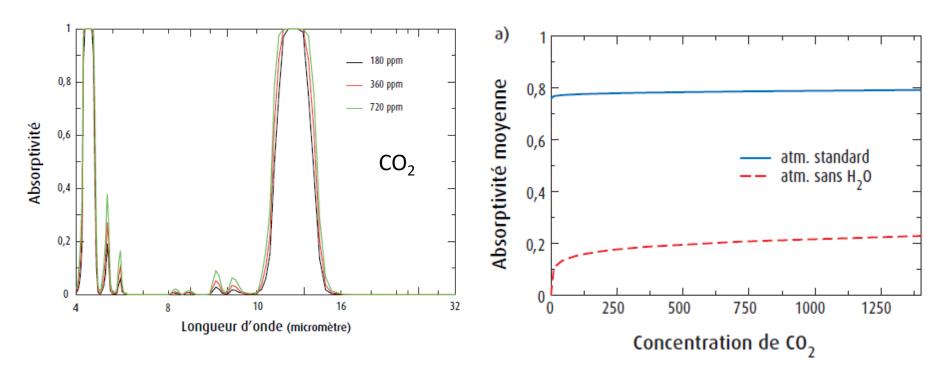
- $T_{surf} > T_{eq} \operatorname{car} \gamma_{vis} > \beta_{IR}$
- Si la concentration des gaz à effet de serre augmente, l'absorption augmente (β_{IR} diminue), et T_{surf} augmente (réchauffement climatique? Pas si simple...)
- Si α_T diminue, T_{surf} augmente
- Modèle très simplifié : il manque les pertes par conduction thermique et évapotranspiration

Cas de l'eau



- Absorptivité : absorption du rayonnement sur toute la hauteur de l'atmosphère
- Bandes d'absorption de l'eau : essentiellement non saturées
- Modèle à une couche marche bien

Cas du CO₂: effet de saturation



 CO_2 : bandes essentiellement saturées \rightarrow modèle à une couche ne marche plus

Cas du CO₂: notion d'altitude d'émission

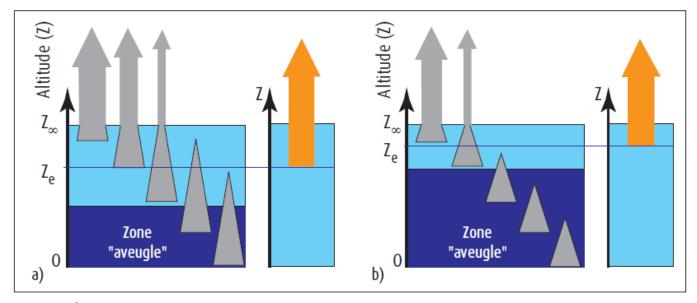


Figure 9 - À gauche, représentation schématique de l'évolution du rayonnement émis vers le haut par la surface et par l'atmosphère pour 4 altitudes particulières. La surface est à l'altitude 0 et le somment de l'atmosphère à l'altitude Z∞. Les formes en triangle schématisent la diminution progressive de l'intensité du rayonnement avec l'altitude, du fait de l'absorption par l'atmosphère, pour un rayonnement émis à la base du triangle. À droite, représentation de l'altitude d'émission correspondante.

a) le schéma correspond à une atmosphère de référence ;

b) le schéma correspond à une atmosphère pour laquelle la quantité d'absorbant a augmenté.

Si le $CO_2 \nearrow l'altitude moyenne d'émission <math>Z_e \nearrow l$

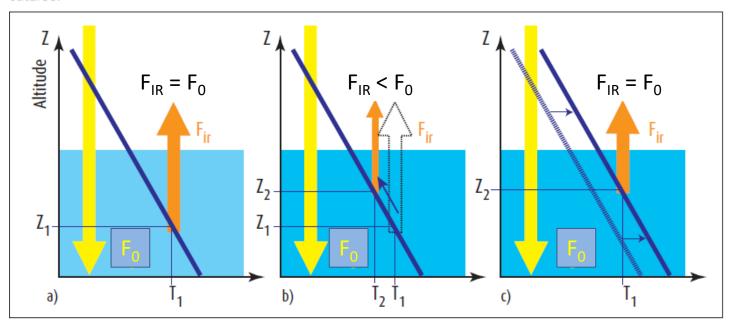
J-L Dufresne et J. Treiner, La Météorologie n°72 (2011)

CO₂ et augmentation de l'effet de serre

Figure 10 - Schémas illustrant la variation de l'effet de serre et de la température consécutifs à une augmentation de la concentration en gaz à effet de serre pour lequel l'absorptivité est déjà saturée :

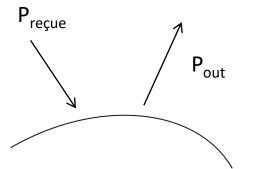
- a) atmosphère de référence, à l'équilibre ;
- b) l'altitude d'émission augmente, le rayonnement infrarouge émis vers l'espace diminue, il y a déséquilibre ;
- c) un nouvel équilibre est atteint avec une température plus élevée de l'atmosphère et de la surface.

Ce schéma contient la clef de la compréhension de l'effet de serre pour une atmosphère dont l'absorptivité est saturée.



Même si l'absorption moyenne de l'atmosphère n'augmente pas lorsque le CO₂ augmente, l'effet de serre augmente car l'atmosphère est stratifiée en température

Perturbations de l'effet de serre et forçages radiatifs



Bilan au sommet de l'atmosphère

Forçage radiatif: $F = P_{reçue} - P_{out}$; unité: $W.m^{-2}$

 $F = 0 : équilibre \rightarrow T = cste$

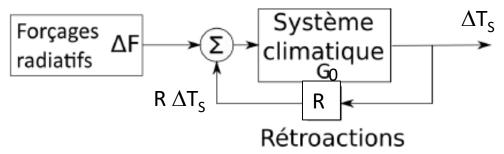
F > 0 → réchauffement de la planète

F < 0 → refroidissement de la planète

Aujourd'hui (2019): F = 2.7 W.m⁻² par rapport à 1750*

^{*} IPCC, AR6 (août 2021)

Rétroactions du système climatique



Rétroaction positive ; ex :

 T_S augmente \rightarrow fonte des glaces \rightarrow albédo diminue \rightarrow T_S augmente

 T_S augmente \rightarrow vapeur d'eau augmente \rightarrow effet de serre augmente \rightarrow T_S augmente

 T_S augmente \rightarrow permafrost fond \rightarrow dégagement de méthane \rightarrow T_S augmente

Rétroaction négative ; ex :

 T_S augmente \rightarrow pertes par rayonnement augmentent $\rightarrow T_S$ diminue

La machine climatique terrestre

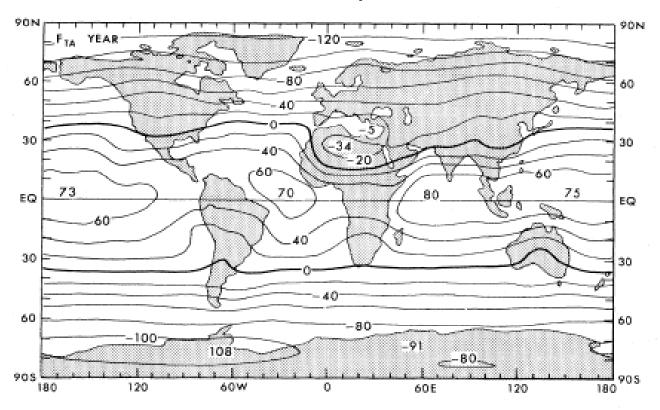


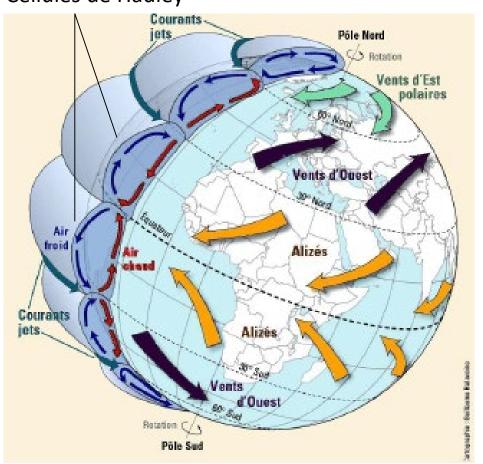
FIG. 10. Global distribution of the net incoming radiation at the top of the atmosphere (F_{TA}), after Campbell and Vonder Haar (1980) for annual mean conditions. Units are W m⁻².

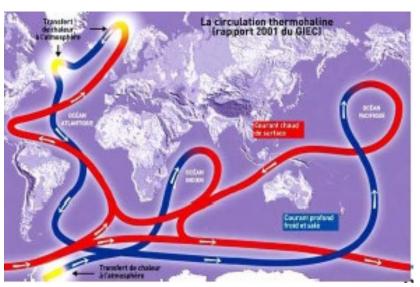
L'Equateur reçoit plus d'énergie que les pôles

- →L'océan et l'atmosphère sont mis en mouvement pour transporter de la chaleur de l'Equateur vers les pôles (moteur thermique)
- →la différence de température entre Equateur et pôles est ainsi amoindrie Peixoto et Oort, Rev. Mod. Phys. 56, 3 (1984)

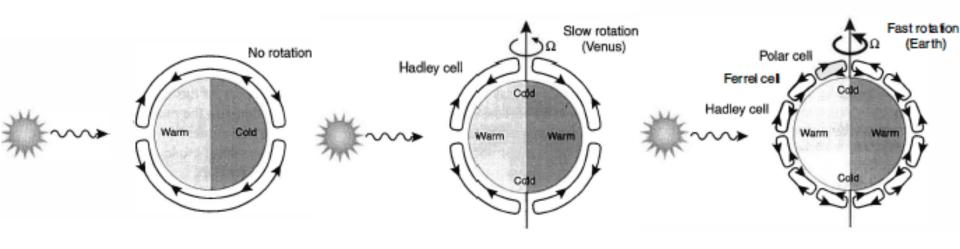
La machine climatique terrestre Transport de chaleur par l'océan (50%) et par l'atmosphère (50%)

Cellules de Hadley





Convection horizontale dans l'atmosphère : cellules de Hadley



Rappel sur la force d'inertie de Coriolis

Rappel de mécanique du point

Système : point matériel de masse m

PFD dans un référentiel R non galiléen tournant par rapport à un référentiel

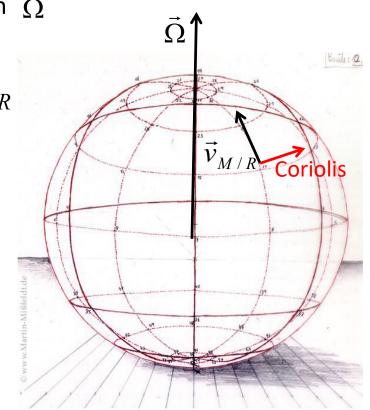
galiléen avec la vitesse angulaire de rotation $\vec{\Omega}$

$$m\vec{a}_{M/R} = \Sigma \vec{F} - m\vec{a}_e - 2m\vec{\Omega} \wedge \vec{v}_{M/R}$$

Force d'inertie de Coriolis

Si vitesse horizontale vers le Nord,

→ force de Coriolis vers l'Est



Hydrodynamique de l'atmosphère

Navier-Stokes appliquée à une particule fluide de l'atmosphère, dans le référentiel terrestre

$$\frac{D\vec{v}}{Dt} = \vec{g} - \frac{1}{\rho}\vec{\nabla}P + \upsilon\Delta\vec{v} - 2\vec{\Omega}\wedge\vec{v}$$

Après projection sur un plan horizontal :

$$\frac{D\vec{v}_H}{Dt} = -\frac{1}{\rho} \vec{\nabla}_H P + \upsilon \, \Delta \vec{v}_H - f \, \vec{k} \wedge \vec{v}_H$$

avec :
$$f = 2 \Omega \sin \varphi$$
 ; $\varphi = \text{latitude}$

$$\frac{convection}{Coriolis} = \frac{\left\| (v_H \cdot \nabla)v_H \right\|}{\left\| f \vec{k} \wedge \vec{v}_H \right\|} = \frac{U^2 / L}{f U} = \frac{U}{f L}$$

$$U = 10 \text{ m.s}^{-1}$$
; $L = 1000 \text{ km} = 10^6 \text{ m}$
 $f = 2 \Omega \sin \varphi$; $\Omega = 7 \cdot 10^{-5} \text{ s}^{-1}$

$$ightarrow rac{convection}{Coriolis} pprox 0.1
ightarrow$$
 la force de Coriolis domine à grande échelle

Exercices possibles (entre autres) : récapitulation

- Profil de pression dans la troposphère (modèle d'atmosphère isotherme)
- Profil de température dans la troposphère (modèle d'atmosphère adiabatique)
- Calcul de la constante solaire
- Equilibre radiatif de la Terre sans atmosphère
- Modèle d'effet de serre à une couche

Plan de ce cours (Ecoclim 2023)

- 1. Le climat global à un moment donné
- 2. Les climats du passé
- 3. Le changement climatique observé

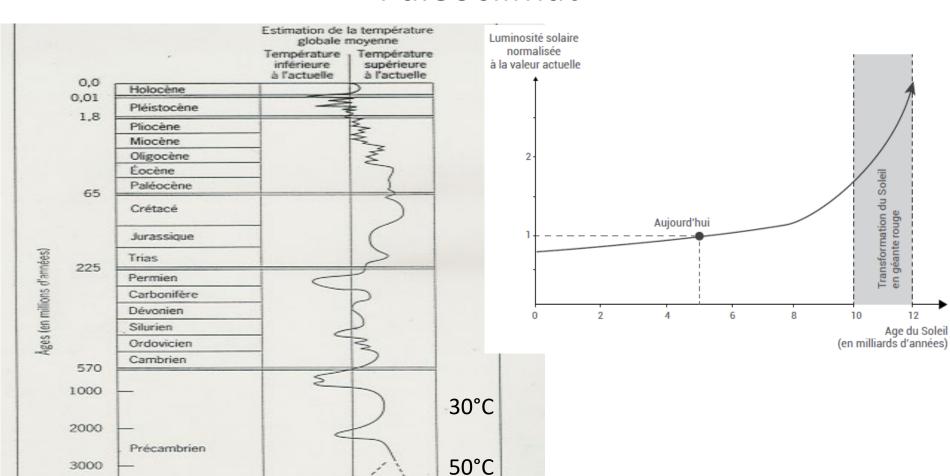
Bibliographie de la partie 2

- G. Ramstein, Voyage à travers les climats de la Terre
- G. Ramstein, Reflets de la physique n°55 (2017)

Echelles de temps du système climatique : une valse à quatre temps (G. Ramstein)

- Milliards d'années : Soleil
- Dizaines de millions d'années : tectonique des plaques
- Dizaines à centaines de milliers d'années : paramètres orbitaux de la Terre
- Centaine d'années : être humain!!

Paléoclimat

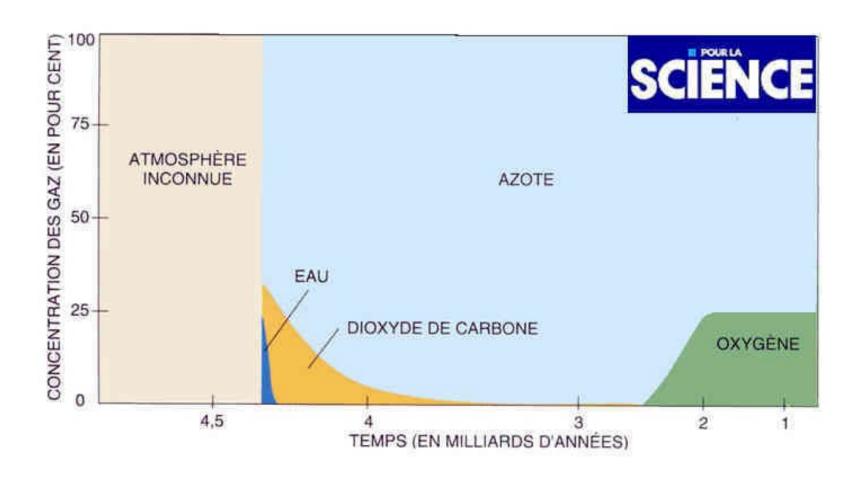


Différents indicateurs géologiques permettent de retracer l'allure générale de la courbe des changements de température de la Terre depuis son origine, il y a 4,6 milliards d'années. Ils mettent en évidence un climat généralement plus chaud que celui des deux derniers millions d'années.

4000 4600

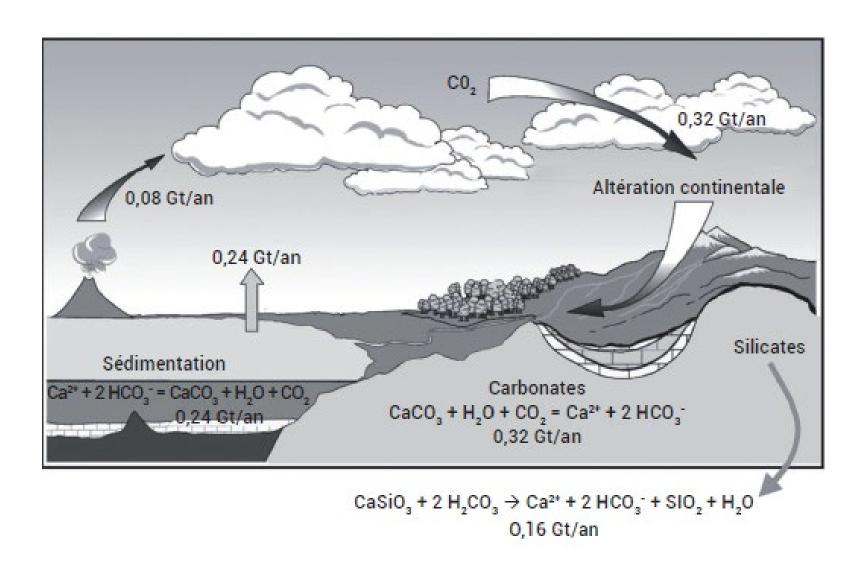
- H. Le Treut, Ecoclim, juin 2018
- G. Ramstein, Reflets de la physique n°55

Composition de l'atmosphère terrestre depuis le début de la Terre

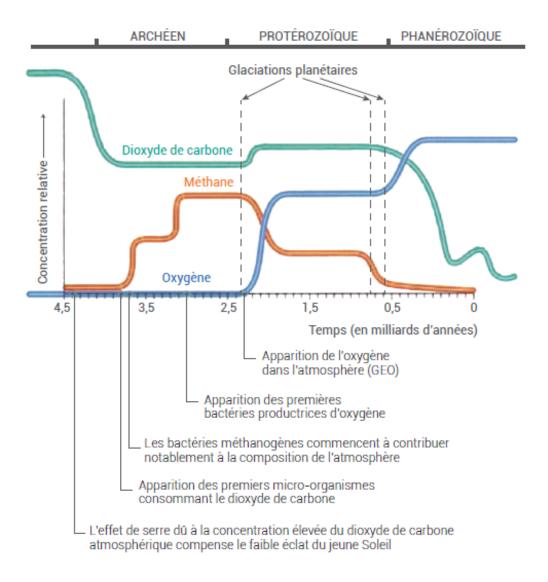


http://planet-terre.ens-lyon.fr/article/co2-depuis-4ga.xml

Le cycle du carbone aux échelles géologiques

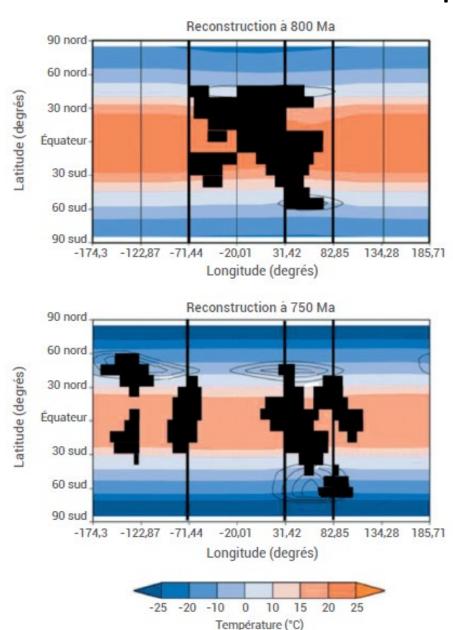


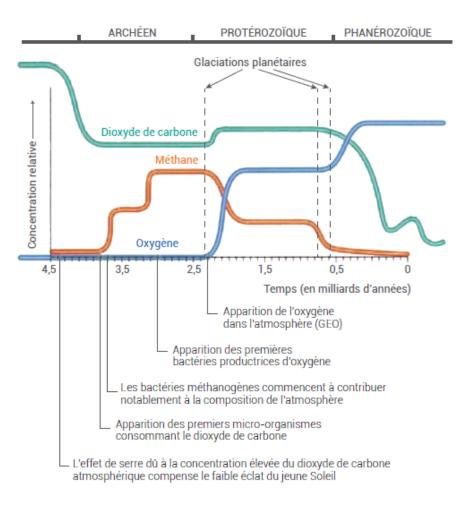
CO₂, méthane et oxygène au fil du temps



G Ramstein, Une brève histoire du climat de la Terre, Reflets de la physique n°55

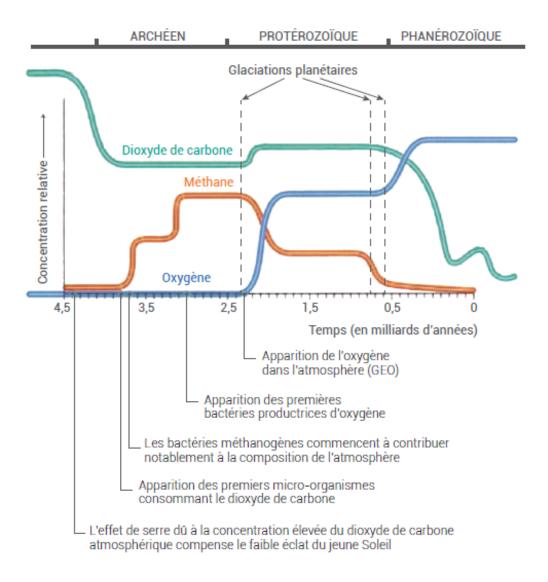
Eclatement du supercontinent Rodinia





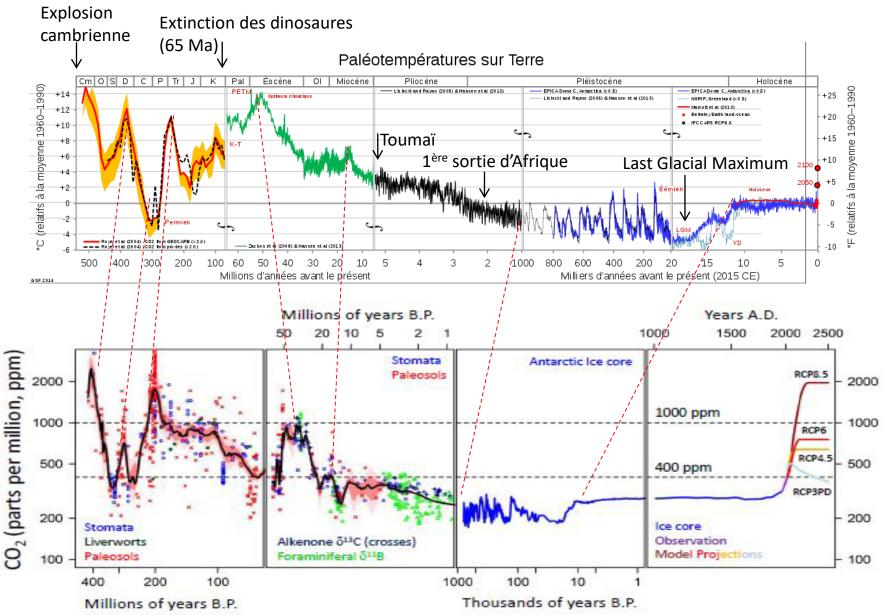
G. Ramstein, Reflets de la physique n°55

CO₂, méthane et oxygène au fil du temps



G Ramstein, Une brève histoire du climat de la Terre, Reflets de la physique n°55

Température et CO₂ sur les derniers 500 Ma



Plan de ce cours (Ecoclim 2023)

- 1. Le climat global à un moment donné
- 2. Les climats du passé
- 3. Le changement climatique observé

Bibliographie de la partie 3

- N. de Noblet, exposé à Ecoclim2018
- Global Carbon Project
- http://acces.ens-lyon.fr/acces/thematiques/CCCIC
- IPCC, « Climate change 2013 : the physical science basis »,
 Summary for policymakers (2013)
- IPCC « Climate change 2014, Impacts, Adaptation and Vulnerability », Summary for policymakers (2014)
- IPCC « special report : global warming of 1.5°C » (2018)
- IPCC, « Climate change and land », summary for policymakers (2019)
- IPCC, « Climate change 2021 : the physical science basis »,
 Summary for policymakers (2021)
- Changement climatique : les résultats des nouvelles simulations françaises, CEA, CNRS, Météo-France, 17/09/2019

Plan de ce cours (Ecoclim 2023)

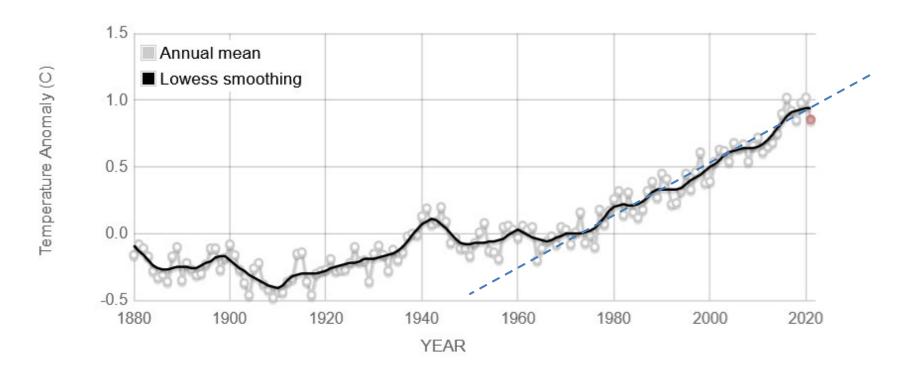
- 1. Le climat global à un moment donné
- 2. Les climats du passé
- 3. Le changement climatique observé
 - 3.a observations
 - 3.b cause

Température globale 1884-2021

GLOBAL LAND-OCEAN TEMPERATURE INDEX

Data source: NASA's Goddard Institute for Space Studies (GISS).

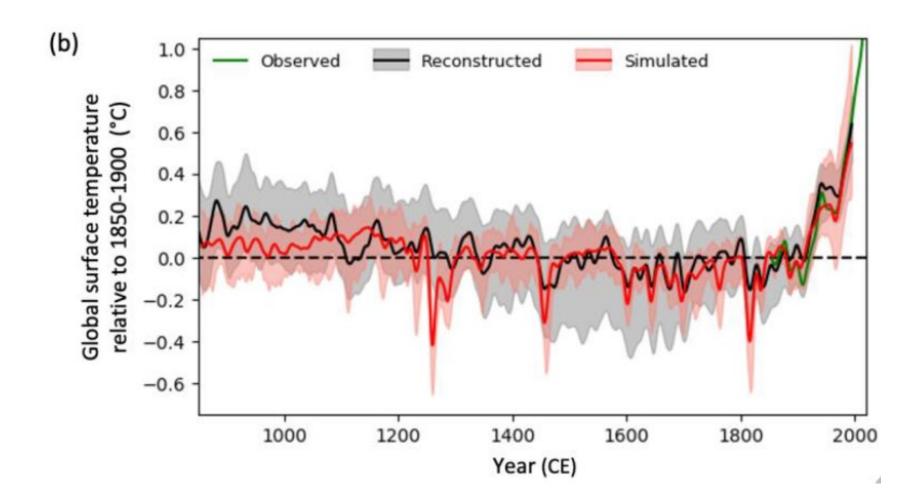
Credit: NASA/GISS



+1°C environ depuis 1880

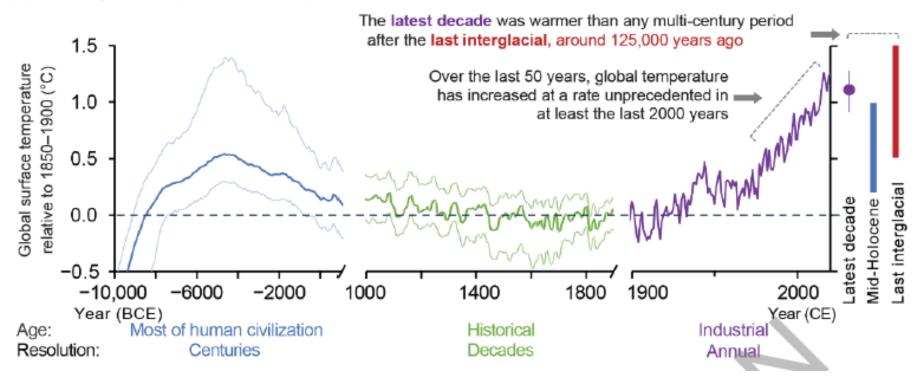
https://climate.nasa.gov/vital-signs/global-temperature/

Température globale depuis 1200 ans



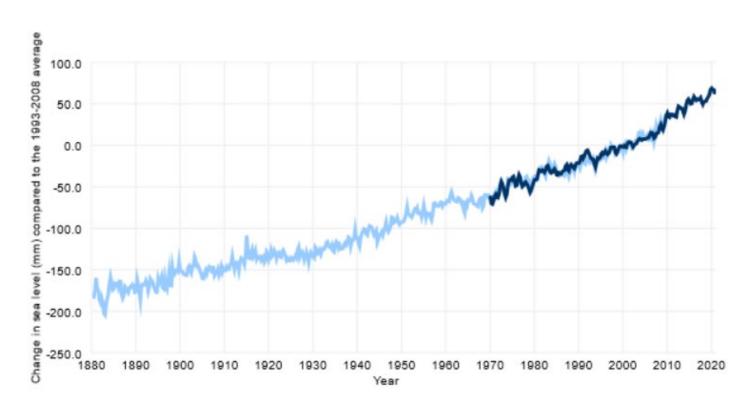
Température globale depuis 10000 ans

(a) Recent global temperatures are unprecedented in the era of human civilization



Elévation du niveau des mers

Sea level since 1880

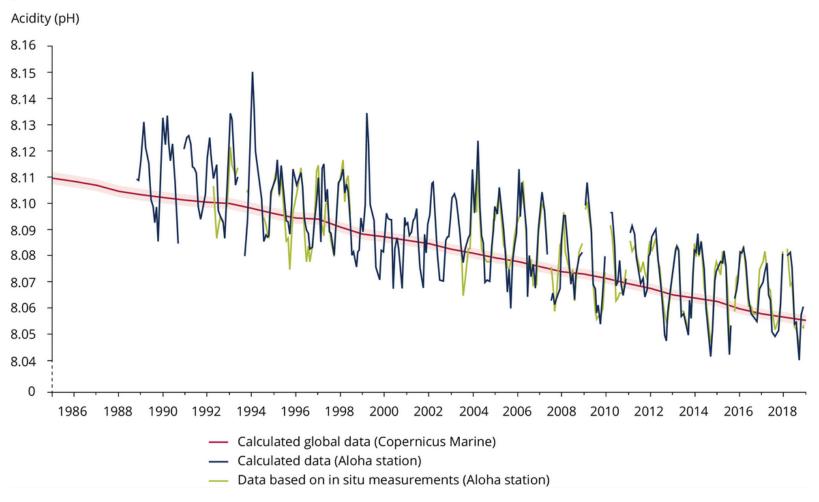


+ de 20 cm depuis 1880

https://www.climate.gov/news-features/understanding-climate/climate-change-global-sea-level

Acidification de l'océan

Fig. 1: Decline in ocean pH measured at the Aloha station and yearly mean surface seawater pH reported on a global scale (Copernicus Marine)



https://www.eea.europa.eu/data-and-maps/indicators/ocean-acidification-4/assessment

Fonte de la banquise arctique

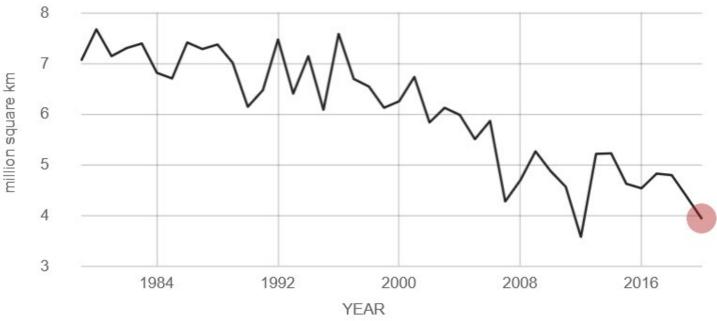
AVERAGE SEPTEMBER MINIMUM EXTENT

Data source: Satellite observations. Credit: NSIDC/NASA

RATE OF CHANGE

↓13.1

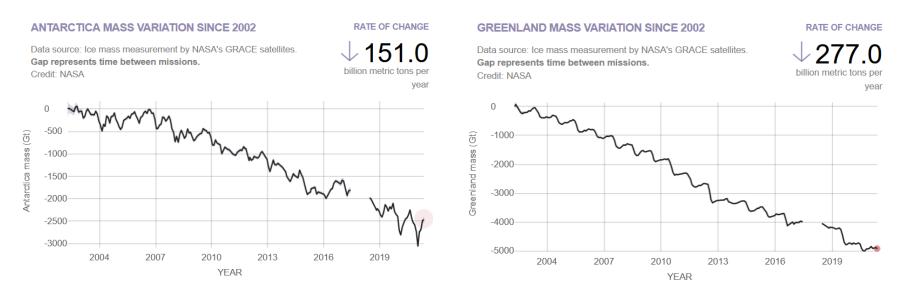
percent per decade



Fonte de moitié depuis 1979

https://climate.nasa.gov/vital-signs/arctic-sea-ice/

Fonte des glaciers continentaux



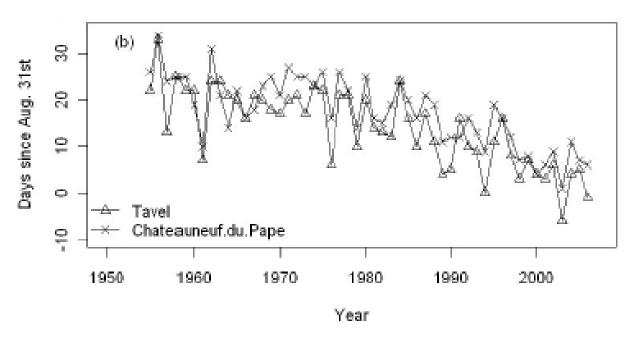
https://climate.nasa.gov/vital-signs/ice-sheets/



Fonte du « glacier blanc » dans les Hautes-Alpes : un recul de 137 m en 23 ans

Exemple en agriculture : avancée de la date des vendanges

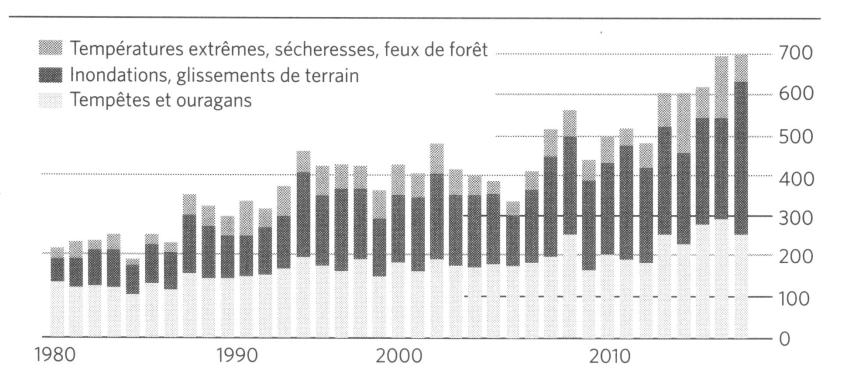
Château neuf du Pape & Tavel



-30 jours en 50 ans

Evénements extrêmes

Figure 1.3. Le nombre d'événements extrêmes a triplé en 30 ans.



Source : Munich Re Economist.com

Plan de ce cours (Ecoclim 2023)

- 1. Le climat global à un moment donné
- 2. Les climats du passé
- 3. Le changement climatique observé
 - 3.a observations
 - 3.b cause

Température et principaux gaz à effet de serre sur 400.000 ans

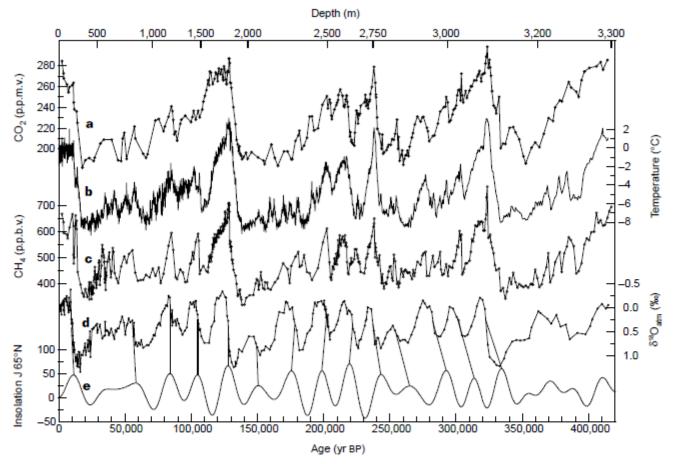
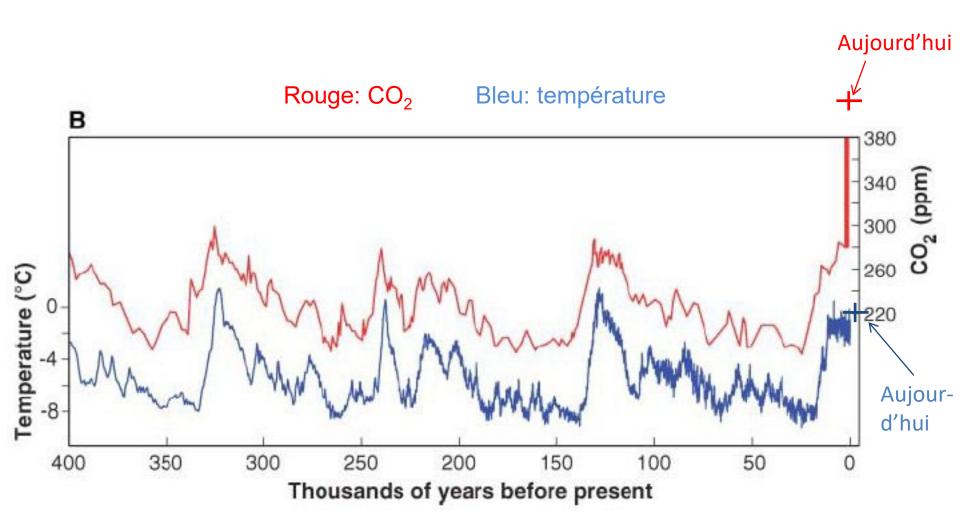


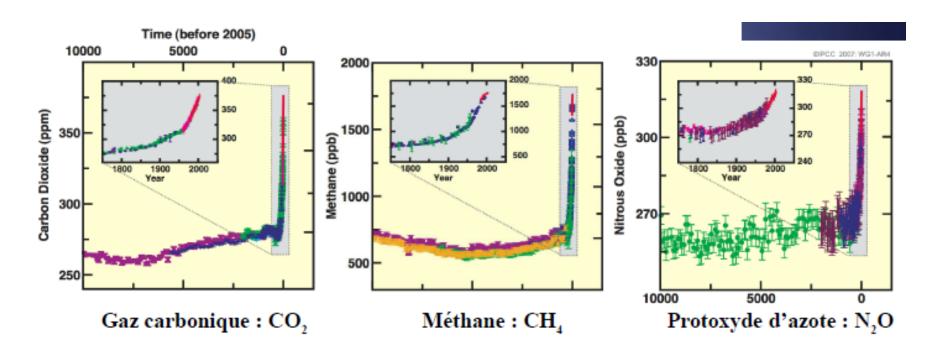
Figure 3 Vostok time series and insolation. Series with respect to time (GT4 timescale for ice on the lower axis, with indication of corresponding depths on the top axis) of: **a**, CO₂; **b**, isotopic temperature of the atmosphere (see text); **c**, CH₄; **d**, δ¹⁸O_{atm}; and **e**, mid-June insolation at 65°N (in Wm⁻²) (ref. 3). CO₂ and CH₄ measurements have been performed using the methods and analytical procedures previously described^{6,9}. However, the CO₂ measuring system has been slightly modified in order to increase the sensitivity of the CO₂ detection. The

thermal conductivity chromatographic detector has been replaced by a flame ionization detector which measures CO_2 after its transformation into CH_4 . The mean resolution of the CO_2 (CH_4) profile is about 1,500 (950) years. It goes up to about 6,000 years for CO_2 in the fractured zones and in the bottom part of the record, whereas the CH_4 time resolution ranges between a few tens of years to 4,500 years. The overall accuracy for CH_4 and CO_2 measurements are ± 20 p.p.b.v. and 2–3 p.p.m.v., respectively. No gravitational correction has been applied.

Température et CO₂ sur 400.000 ans :



Augmentation des gaz à effet de serre dans l'atmosphère



Augmentation forte des principaux gaz à effet de serre depuis la révolution industrielle...

- * CH₄ anthropique : ruminants et rizières
- * N₂O anthropique : agriculture industrielle
- * CO₂ anthropique : surtout dû aux énergies fossiles

Emissions humaines de CO₂ et évolution du taux de CO₂ dans l'atmosphère

Question: est-ce que la quantité de CO₂ émise par les activités humaines depuis la révolution industrielle correspond à la variation de la quantité de CO₂ présent dans l'atmosphère pendant la même période?

<u>Réponse</u>: voir exercice

 \rightarrow bon ordre de grandeur; on a émis à peu près deux fois trop de CO_2 par rapport à la variation du taux de CO_2 observée. En fait l'océan et les continents ont absorbé la moitié de nos émissions

CO₂ supplémentaire dans l'atmosphère : argument isotopique

Etude de la composition isotopique du C dans le CO₂ de l'atmosphère: On mesure la proportion de ¹³C et de ¹⁴C dans le C de l'atmosphère

Rappel:

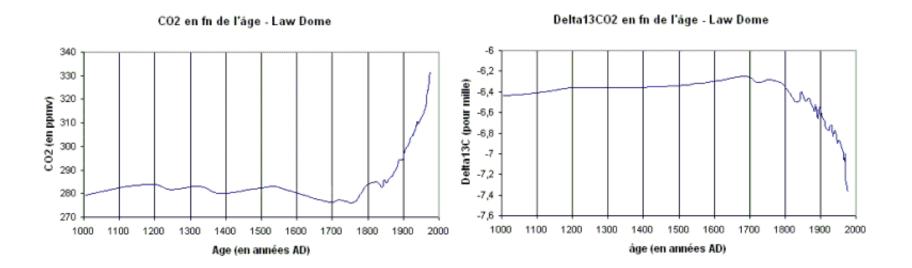
le C majoritaire est du ¹²C : noyau à 6 protons et 6 neutrons (stable)

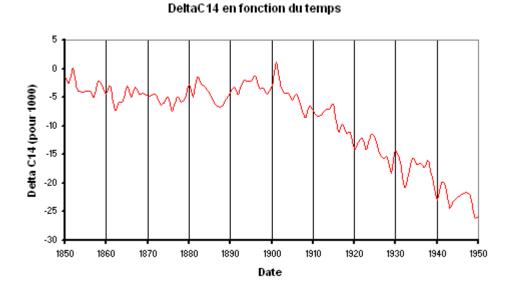
¹³C: 6 protons et 7 neutrons (stable)

¹⁴C: 6 protons et 8 neutrons (radioactif)

Observations:

La quantité de CO₂ dans l'atmosphère augmente depuis 1850 La part de ¹³C diminue, celle du ¹⁴C également, également depuis 1850





http://acces.ens-lyon.fr/acces/thematiques/CCCIC/ressources/atm_synth1

Argument isotopique : part du ¹³C

Le delta ¹³C est défini par la proportion de ¹³C par rapport au ¹²C relative à un échantillon de référence, exprimée en pour mille. Ainsi, lorsqu'un échantillon est enrichi en ¹³C par rapport au standard, son d¹³C sera positif. Lorsque l'échantillon est appauvri en ¹³C par rapport au standard, le d¹³C est négatif.

Les combustibles fossiles utilisés par l'homme en énorme quantité depuis la révolution industrielle sont des produits dérivés de la photosynthèse. Ils sont appauvris en ¹³C. Le d¹³C moyen des combustibles fossiles est de -26, alors que le d¹³C moyen de l'atmosphère est de -8.

L'apport massif de CO_2 lié à la combustion des carburants fossiles devrait donc diminuer le d¹³C atmosphérique. La diminution observée du d¹³C atmosphérique est un argument montrant que l'augmentation de la concentration atmosphérique en CO_2 n'est pas liée à un dégazage océanique (d¹³C de l'océan superficiel = + 4).

Argument isotopique: part du ¹⁴C

L'isotope 14 du Carbone est constamment produit dans la haute atmosphère sous l'effet des rayonnement solaire à haute énergie à partir de l'azote. Les végétaux incorporent par photosynthèse ce ¹⁴C dans la matière organique mais celui-ci sera restitué à l'atmosphère par les mécanismes respiratoires.

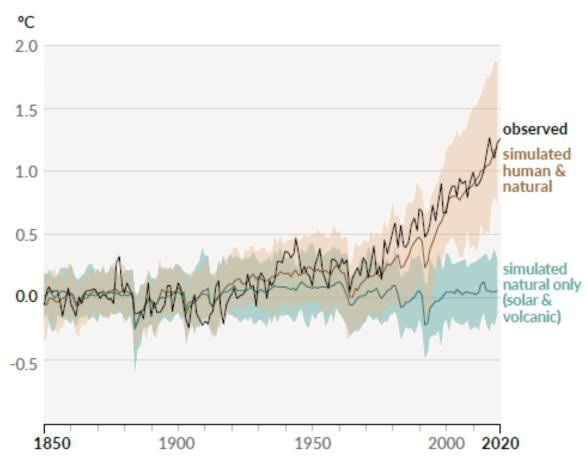
Or, l'isotope ¹⁴C est radioactif avec une demi-vie de 5730 ±40 ans. On admet qu'au bout de 10 demi-vies (56 000 ans) la quantité d'isotope est négligeable. Cela explique pourquoi les combustibles fossiles que nous utilisons, qui ont un âge de 50 à 100 MA, ne contiennent plus de ¹⁴C. La combustion massive des carburants fossiles doit donc faire diminuer la concentration atmosphérique en ¹⁴C.

En résumé:

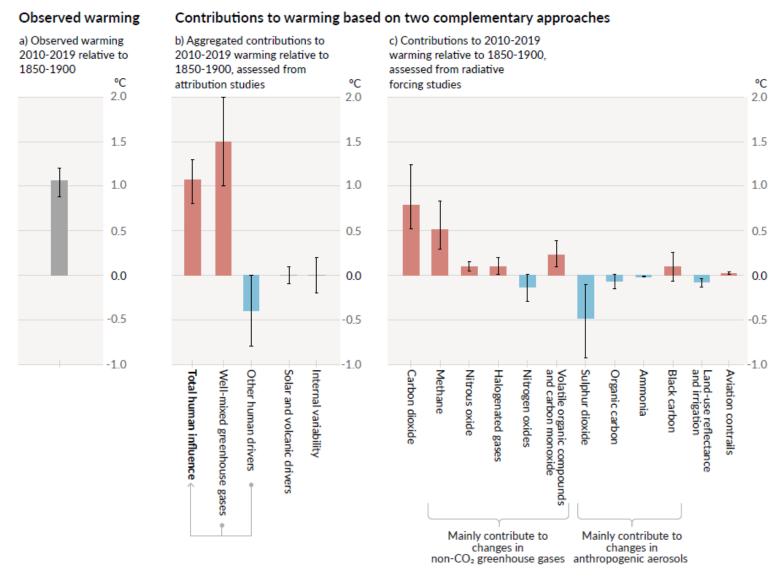
- Les combustibles fossiles sont appauvris à la fois en ¹³C et en ¹⁴C.
- <u>Seule interprétation possible :</u> le carbone supplémentaire de l'atmosphère provient de la combustion des énergies fossiles.

Réchauffement climatique observé : l'effet de l'être humain

b) Change in global surface temperature (annual average) as observed and simulated using human & natural and only natural factors (both 1850-2020)



Origine précise du réchauffement observé : GES versus aérosols



AR6, Summary for policymakers (2021)

Merci de votre attention!

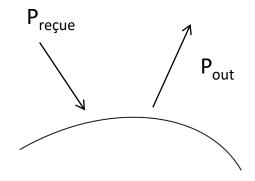








Perturbations de l'effet de serre et forçages radiatifs



P_{out} Flux radiatif net au sommet de l'atmosphère :

$$N = P_{reçue} - P_{out}$$
à l'équilibre $N = 0$

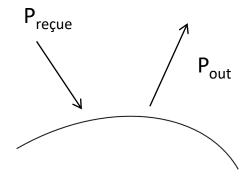
 $N(\vec{E}, \vec{I}, T_S)$; E_i : variables externes; I_i : variables internes; $T_S = T_{surf}$

$$\Delta N = \sum_{i} \frac{\partial N}{\partial E_{i}} \Delta E_{i} + \left(\frac{\partial N}{\partial T_{S}} + \sum_{j} \frac{\partial N}{\partial I_{j}} \frac{\partial I_{j}}{\partial T_{S}} \right) \Delta T_{S}$$

Forçage radiatif Réponse du système climatique

$$\Delta N = 0$$
 à l'équilibre, soit $\Delta T_S = G \Delta F$ avec $\Delta F = \sum_i \Delta F_i$
Avec $G^{-1} = -\frac{\partial N}{\partial T_S} - \sum_j \frac{\partial N}{\partial I_j} \frac{\partial I_j}{\partial T_S}$; G gain du système $G^{-1} = G_0^{-1} - R$

Perturbations de l'effet de serre et forçages radiatifs



P_{out} Flux radiatif net au sommet de l'atmosphère :

$$N = (P_{reçue} - P_{out})/4\pi R^2$$

à l'équilibre $N = 0$

 $N(\vec{E}, \vec{I}, T_S)$; E_i : variables externes; I_i : variables internes; $T_S = T_{surf}$

$$\Delta N = \sum_{i} \frac{\partial N}{\partial E_{i}} \Delta E_{i} + \left(\frac{\partial N}{\partial T_{S}} + \sum_{j} \frac{\partial N}{\partial I_{j}} \frac{\partial I_{j}}{\partial T_{S}} \right) \Delta T_{S}$$

 $(W.m^{-2})$

Forçage radiatif Réponse du système climatique

 $\Delta N = 0$ à l'équilibre, soit $\Delta T_S = G \Delta F$ avec $\Delta F = \sum_i \Delta F_i$

Avec
$$G^{-1} = -\frac{\partial N}{\partial T_S} - \sum_j \frac{\partial N}{\partial I_j} \frac{\partial I_j}{\partial T_S}$$
; G gain du système $G^{-1} = G_0^{-1} - R$

Gain du système climatique

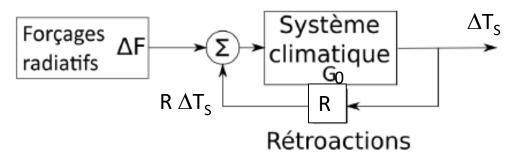
$$G_0^{-1} = -\frac{\partial N}{\partial T_S} \operatorname{et} R = \sum_j \frac{\partial N}{\partial I_j} \frac{\partial I_j}{\partial T_S}$$

 G_0 : gain du système en l'absence de rétroactions

R: rétroactions du système climatique

$$G = \frac{G_0}{1 - G_0 R}$$

Analogie avec un circuit électrique bouclé :



$$\Delta T_S = G_O (\Delta F + R \Delta T_S)$$

Rétroactions du système climatique

$$G = \frac{G_0}{1 - G_0 R}$$

•
$$R = 0$$

$$G = G_0$$

•
$$R > 0$$

 $G > G_0$: rétroaction positive ; ex :

 T_S augmente \rightarrow fonte des glaces \rightarrow albédo diminue \rightarrow T_S augmente

 T_S augmente \rightarrow vapeur d'eau augmente \rightarrow effet de serre augmente \rightarrow T_S augmente

 $G < G_0$: rétroaction négative ; ex :

 T_S augmente \rightarrow pertes par rayonnement augmentent \rightarrow T_S diminue

Modélisation des changements climatiques

Réponse du système climatique à une perturbation:

$$C\frac{d\Delta T_S}{dt} = \Delta F - G^{-1}\Delta T_S$$

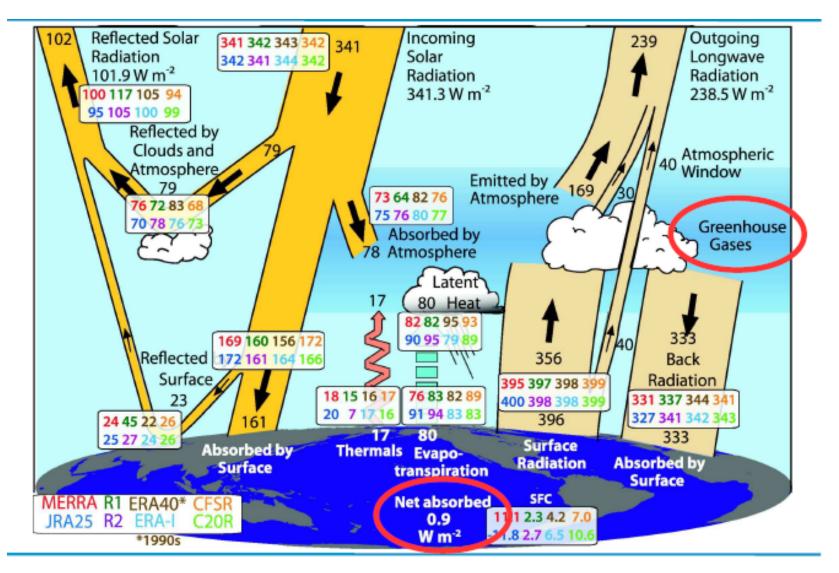
C: capacité thermique du système en J.K⁻¹.m⁻²

On obtient
$$\Delta T_S = (\Delta T_S)_0 (1 - e^{-t/\tau})$$

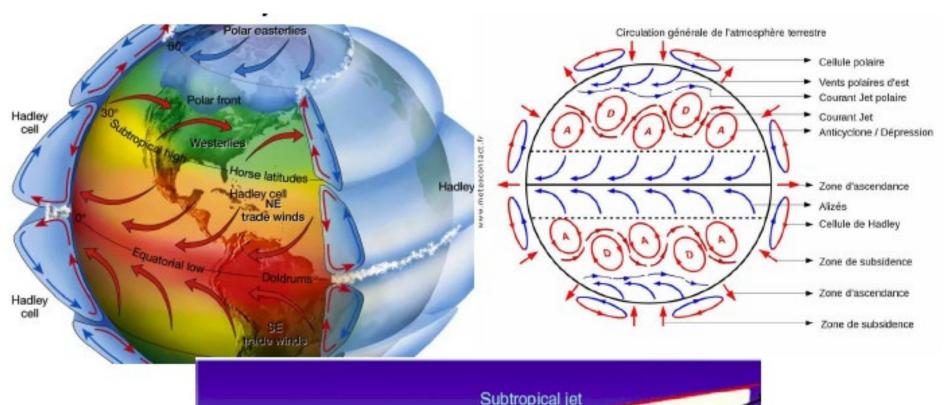
 $(\Delta T_S)_0 = G \Delta F$; $\tau = C G$

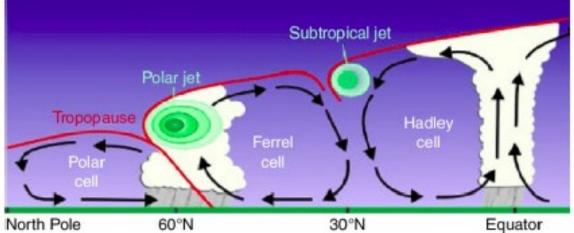
A.N: voir TD

Bilan radiatif terrestre global



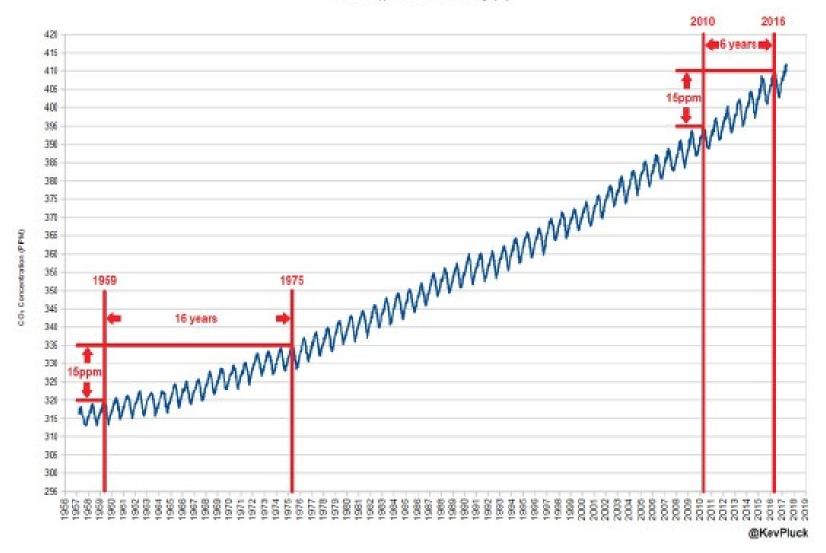
Circulation générale dans l'atmosphère

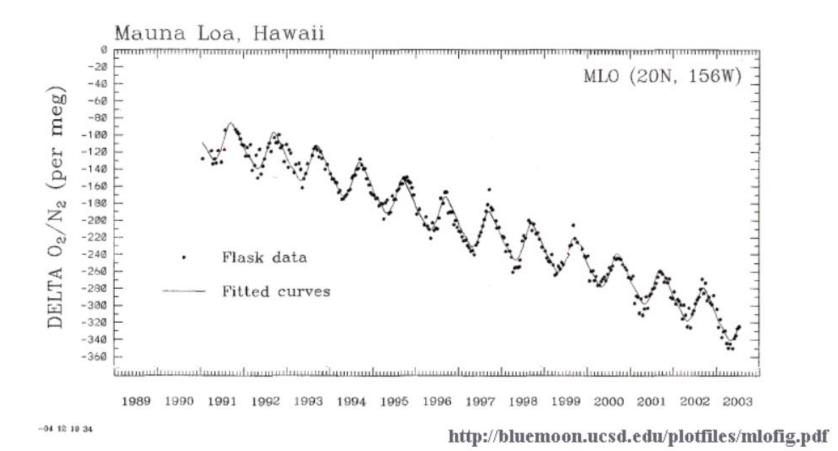




Atmospheric CO₂ concentration

Data: Scripps Institution of Oceanography





http://acces.ens-lyon.fr/acces/thematiques/CCCIC/ressources/atm_synth1

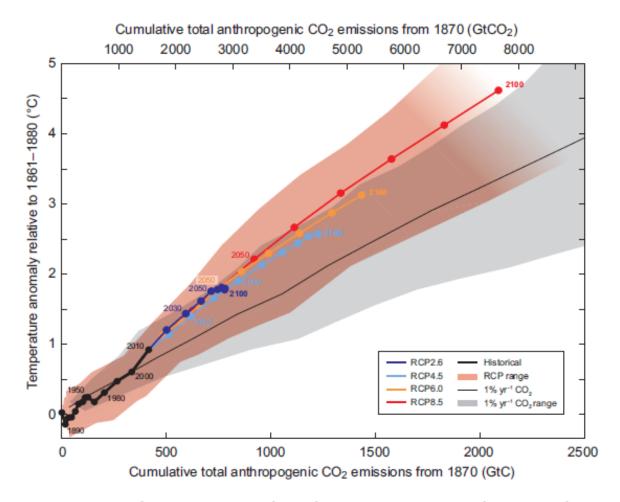


Figure SPM.10 | Global mean surface temperature increase as a function of cumulative total global CO₂ emissions from various lines of evidence. Multimodel results from a hierarchy of climate-carbon cycle models for each RCP until 2100 are shown with coloured lines and decadal means (dots). Some decadal means are labeled for clarity (e.g., 2050 indicating the decade 2040–2049). Model results over the historical period (1860 to 2010) are indicated in black. The coloured plume illustrates the multi-model spread over the four RCP scenarios and fades with the decreasing number of available models in RCP8.5. The multi-model mean and range simulated by CMIP5 models, forced by a CO₂ increase of 1% per year (1% yr⁻¹ CO₂ simulations), is given by the thin black line and grey area. For a specific amount of cumulative CO₂ emissions, the 1% per year CO₂ simulations exhibit lower warming than those driven by RCPs, which include additional non-CO₂ forcings. Temperature values are given relative to the 1861–1880 base period, emissions relative to 1870. Decadal averages are connected by straight lines. For further technical details see the Technical Summary Supplementary Material. {Figure 12.45; TS TFE.8, Figure 1}

IPCC (2013) Summary for policymakers. Climate change 2013: the physical science basis