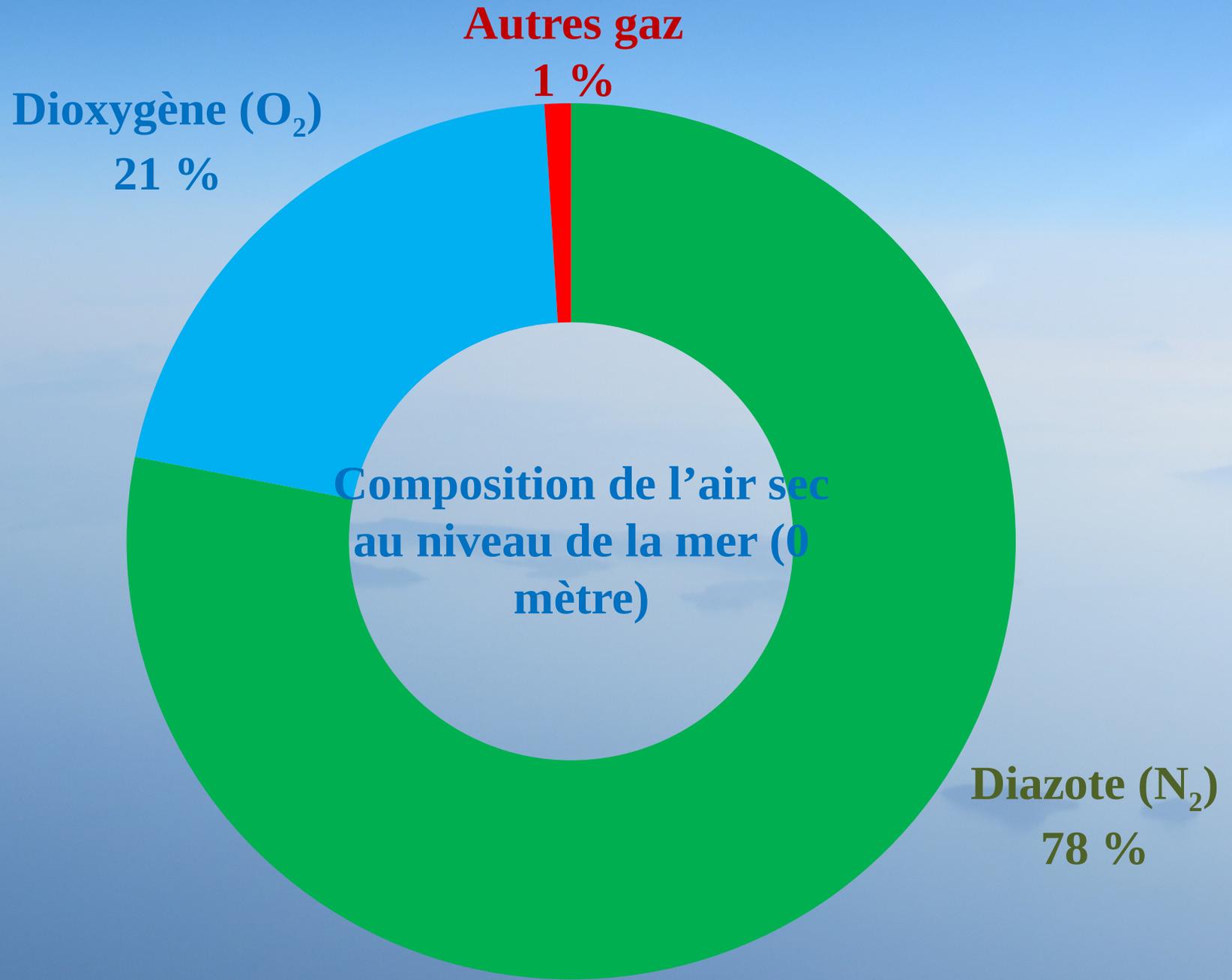


# LA COMPOSITION DE L'AIR

☁ **Qu'y a-t-il dans l'air que nous respirons ?**

☁ **L'air au niveau de la mer est-il le même qu'au  
sommet de l'Everest ?**



# Dioxygène (O<sub>2</sub>)

21 % du volume de l'air



Gaz vital... pour la vie !



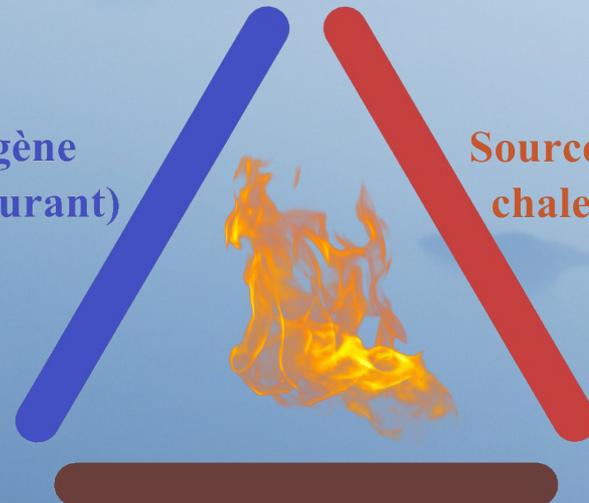
Nécessaire pour la respiration

Fabriqué par les plantes (photosynthèse)

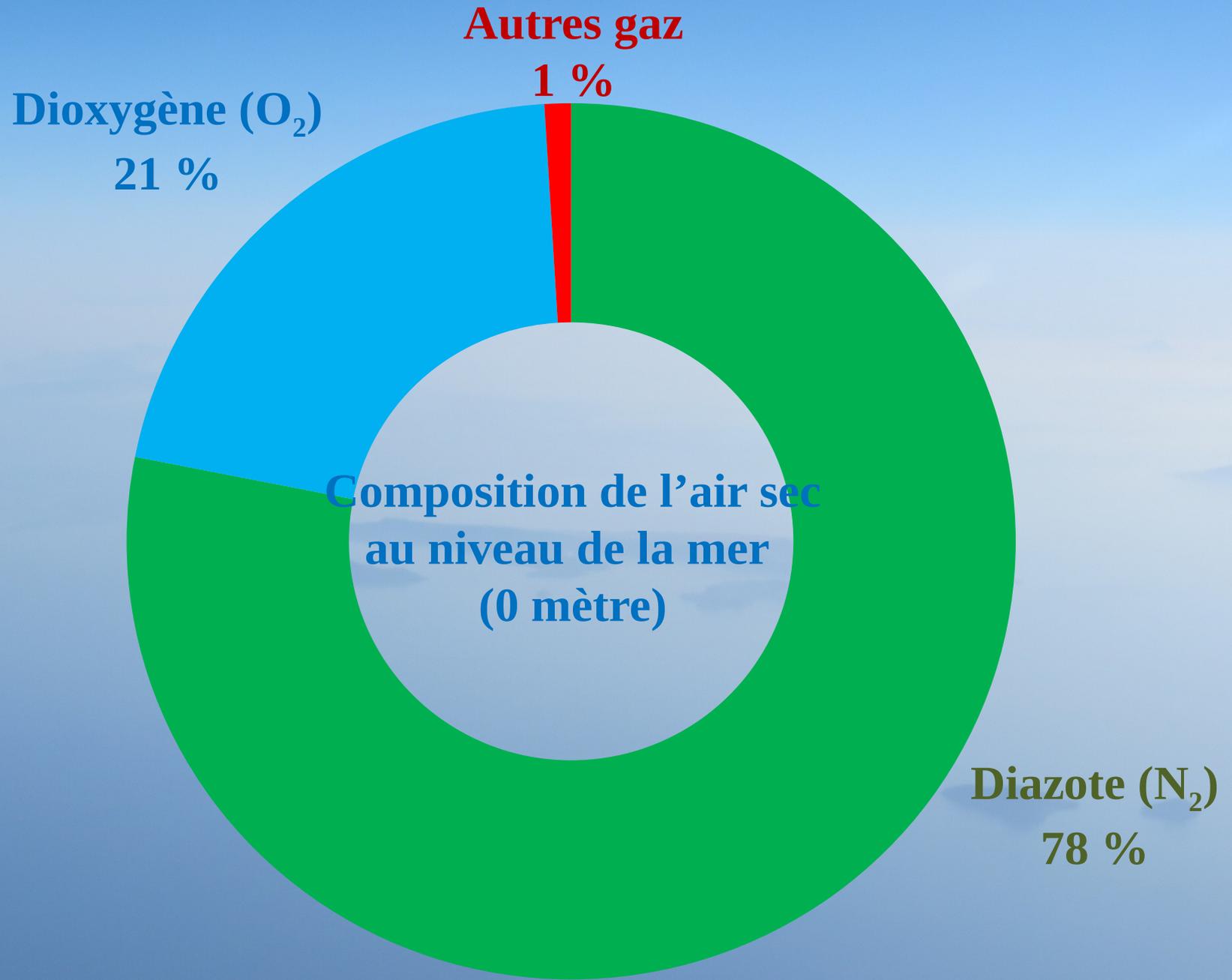
Permet au feu de brûler

Oxygène  
(Comburant)

Source de  
chaleur



Combustible



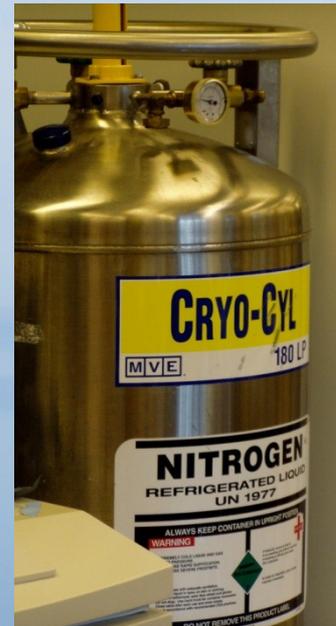
78 % du volume de l'air

Pas un gaz essentiel pour les animaux, mais pour les plantes oui !

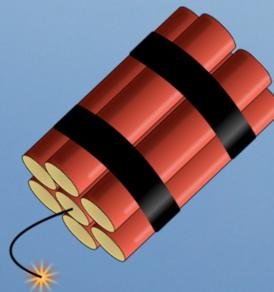


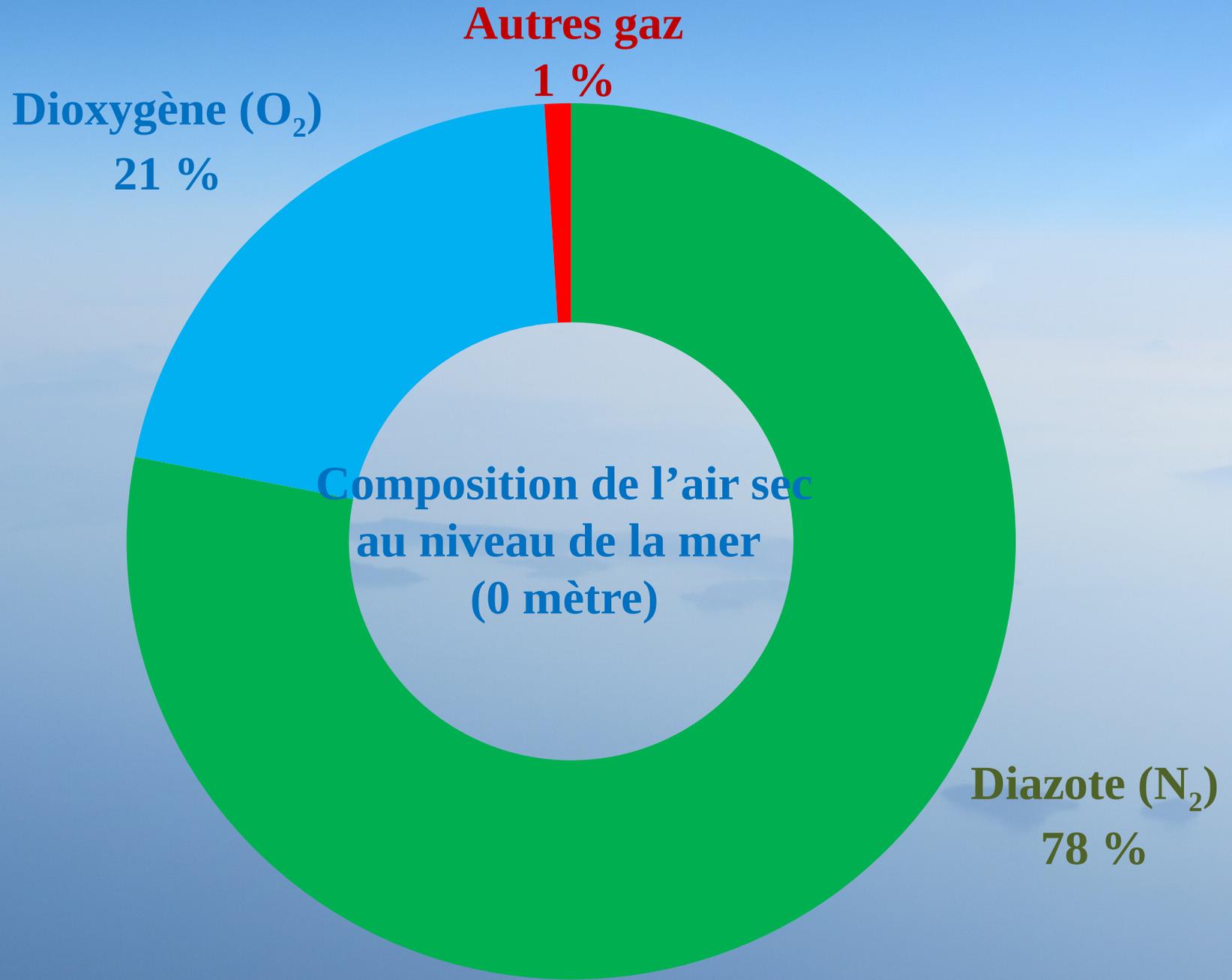
Utilisations :

- ☁ Azote liquide (-195 °C)
- ☁ Composés azotés : engrais, explosifs, etc.



Diazote ( $N_2$ )





# Autres gaz

## Le dioxyde de carbone (CO<sub>2</sub>)

☁ 0.03 % du volume de l'air

☁ Vital pour les plantes

☁ Déchet de la respiration

## L'argon (Ar)

☁ 0.93% du volume de l'air

☁ Gaz rare, inerte

## *Autres gaz (<0.01 % du volume de l'air)*

☁ Néon (Ne)

☁ Hélium (He)

☁ Méthane (CH<sub>4</sub>)

# L'air au niveau de la mer est-il le même

