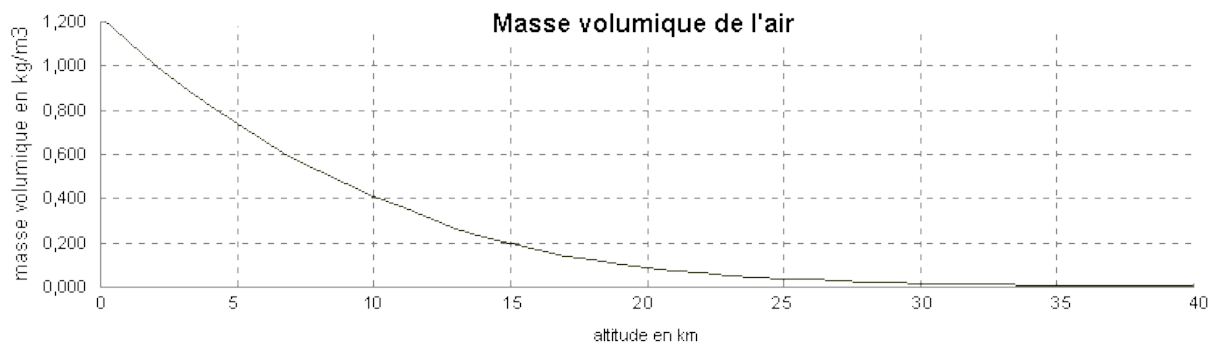
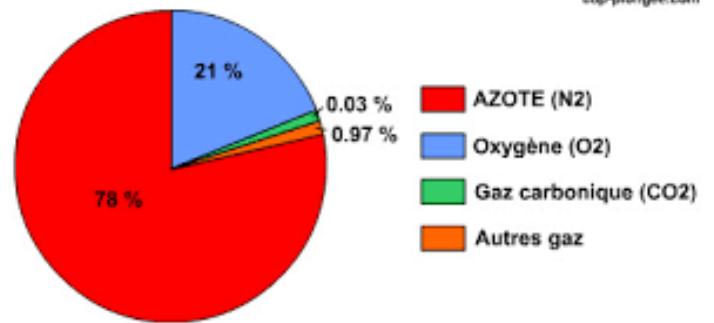


Seriez-vous capable de porter sur votre dos l'équivalent de la masse de dioxygène contenue dans votre salle de classe. Répondez à la même question pour le diazote et le dioxyde de carbone.

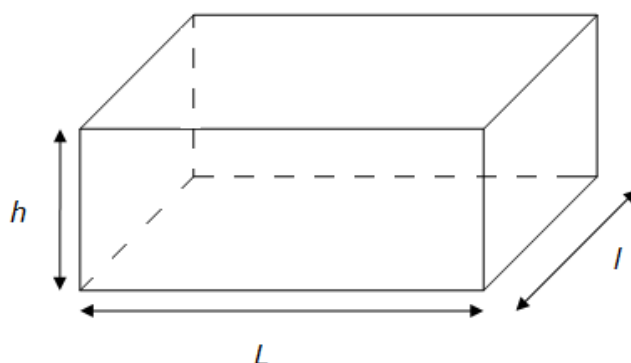
Masse volumique de l'air sec
en fonction de la température à $p_0 = 1\,013,25$ hPa

| ϑ en °C | ρ en kg/m ³ | ϑ en °C | ρ en kg/m ³ |
|-------------------|-----------------------------|-------------------|-----------------------------|
| -10 | 1,341 | +40 | 1,127 |
| -5 | 1,316 | +45 | 1,110 |
| 0 | 1,292 | +50 | 1,092 |
| +5 | 1,269 | +55 | 1,076 |
| +10 | 1,247 | +60 | 1,060 |
| +15 | 1,225 | +65 | 1,044 |
| +20 | 1,204 | +70 | 1,029 |
| +25 | 1,184 | +75 | 1,014 |
| +30 | 1,164 | +80 | 1,000 |
| +35 | 1,146 | +85 | 0,986 |



Pour une température constante de 15 °C

$$V = L \times l \times h$$



| Géographie | |
|-------------|----------------------------------|
| Coordonnées | 43° 54' 05" nord, 1° 53' 57" est |
| Altitude | Min. 105 m Max. 288 m |
| Superficie | 50,93 km ² |

Au niveau de la mer, la pression moyenne est de 1 013,25 hPa.