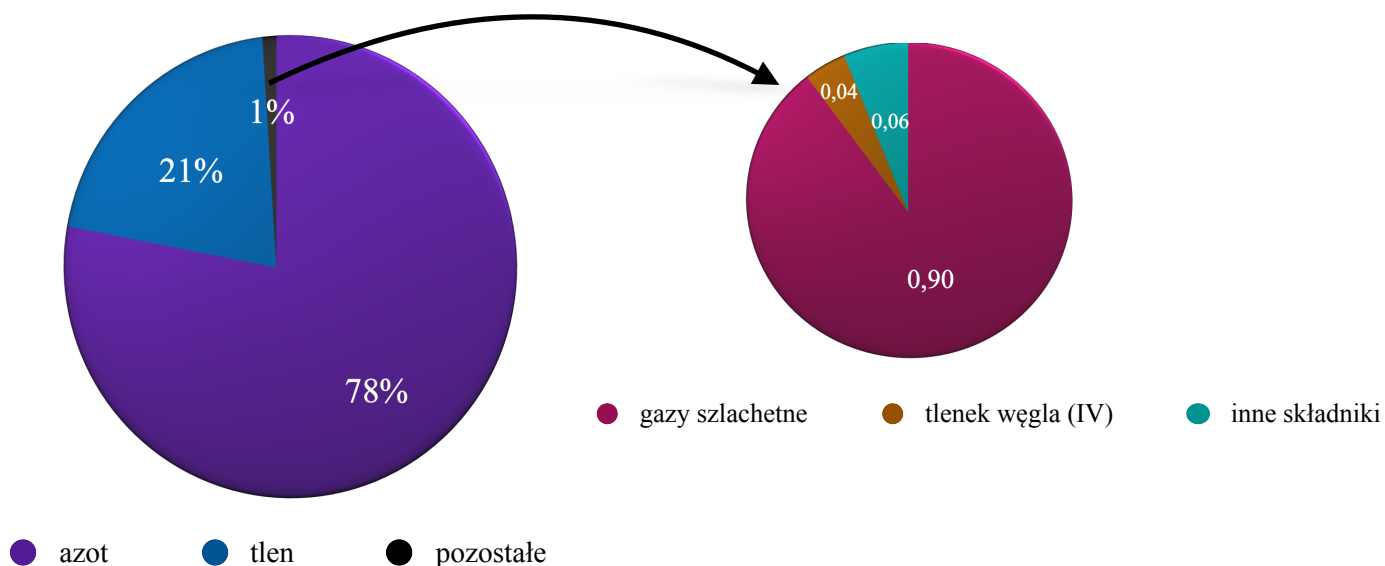


4.1 Powietrze i jego składniki

Powietrze to **jednorodna mieszanina gazów**, w której skład wchodzi: **azot**, **tlen**, **gazy szlachetne**, **tlenek węgla (IV)** i **inne składniki** (ozon, wodór, para wodna).

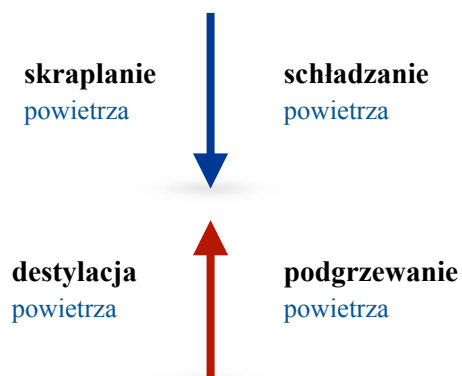
Zawartość procentowa % powietrza:



Skład powietrza nie jest stały - zależy od specyfiki terenu.

Właściwości powietrza:

- bezwonne
- bezbarwne
- ściśliwe, sprężyste - można zamknąć w pojemniku
- słabo rozpuszcza się w wodzie
- gęstość powietrza wynosi 1,29 g/dm³
- można skroplić powietrze (wtedy przybiera kolor **niebieski**)
- niepalne
- podtrzymuje spalanie
- temperatura topnienia = ok. - 213°C
- temperatura wrzenia = ok. - 191°C



Metody zbierania gazów:

- różnica w masach

Gazy o większej masie niż masa **powietrza** (29u)
zbierają się w naczyniu odwróconym do dołu dnem.

Np. ozon, tlen cząsteczkowy, tlenek
węgla (IV), chlor cząsteczkowy



Gazy o mniej masie niż masa **powietrza** (29u)
zbierają się w naczyniu odwróconym do góry dnem.

Np. hel, azot, wodór, neon



- rozpuszczalność w wodzie

Gazy które słabo rozpuszczają się w wodzie, można zbierać metodą wypierania - pod wodą.

