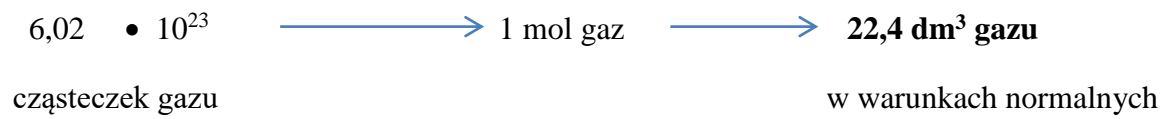


Jeśli różne gazy, zajmują jednakową objętość w danych warunkach ciśnienia i temperatury, to zawierają taką samą liczbę cząsteczek



W warunkach normalnych 1 mol gazu zawiera $6,02 \cdot 10^{23}$ atomów lub cząsteczek tego gazu i zajmuje objętość $22,4 \text{ dm}^3$

Przeanalizuj przykłady 32, 33, 34 ze str. 136-137

Zadanie

Wykonaj w zeszycie zadanie 3 a i b str. 138 (po temacie lekcji) i sprawdź w odpowiedziach str. 313 czy uzyskałeś prawidłowy wynik – zadań na razie nie przesyłaj.