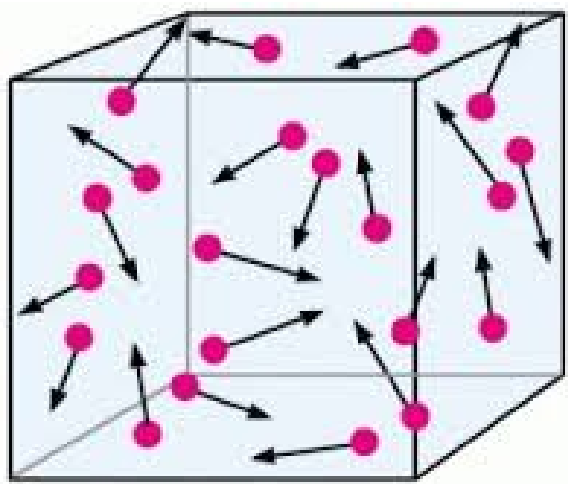
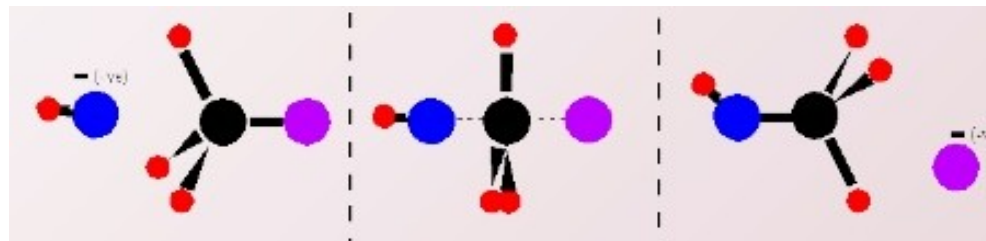


20.1 Pohyb molekul v plynech

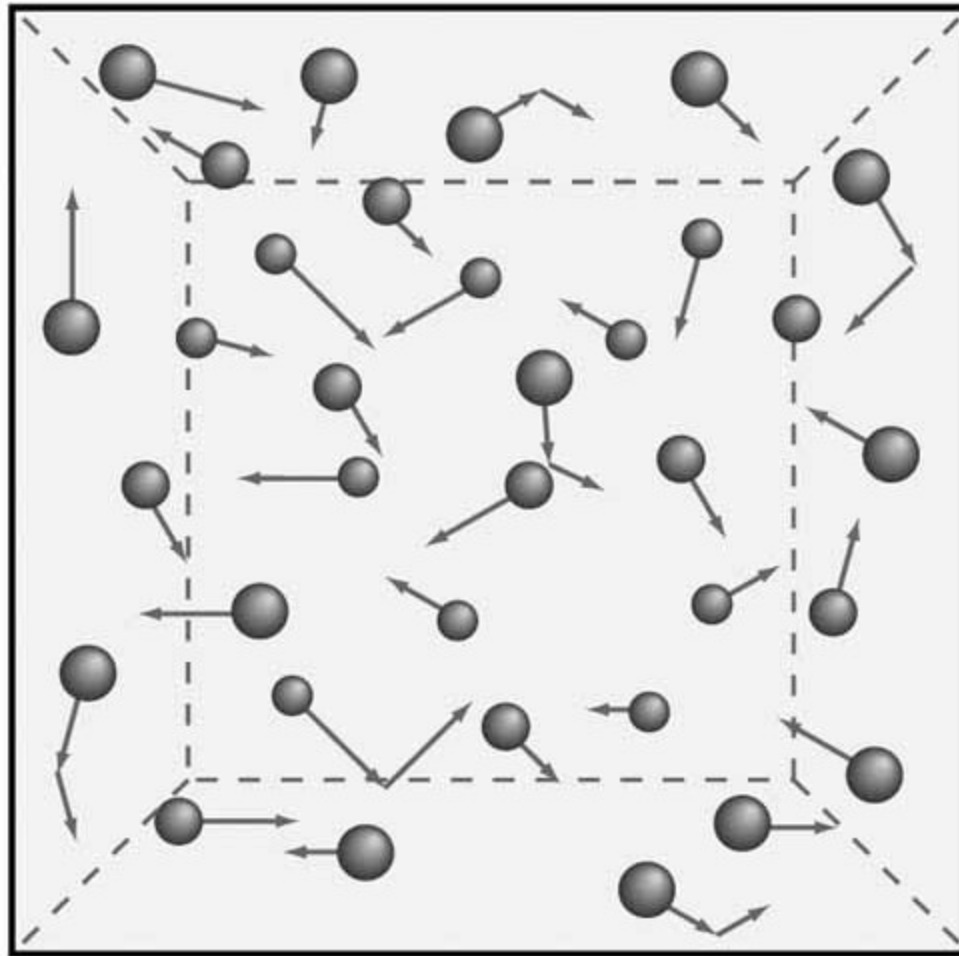


+

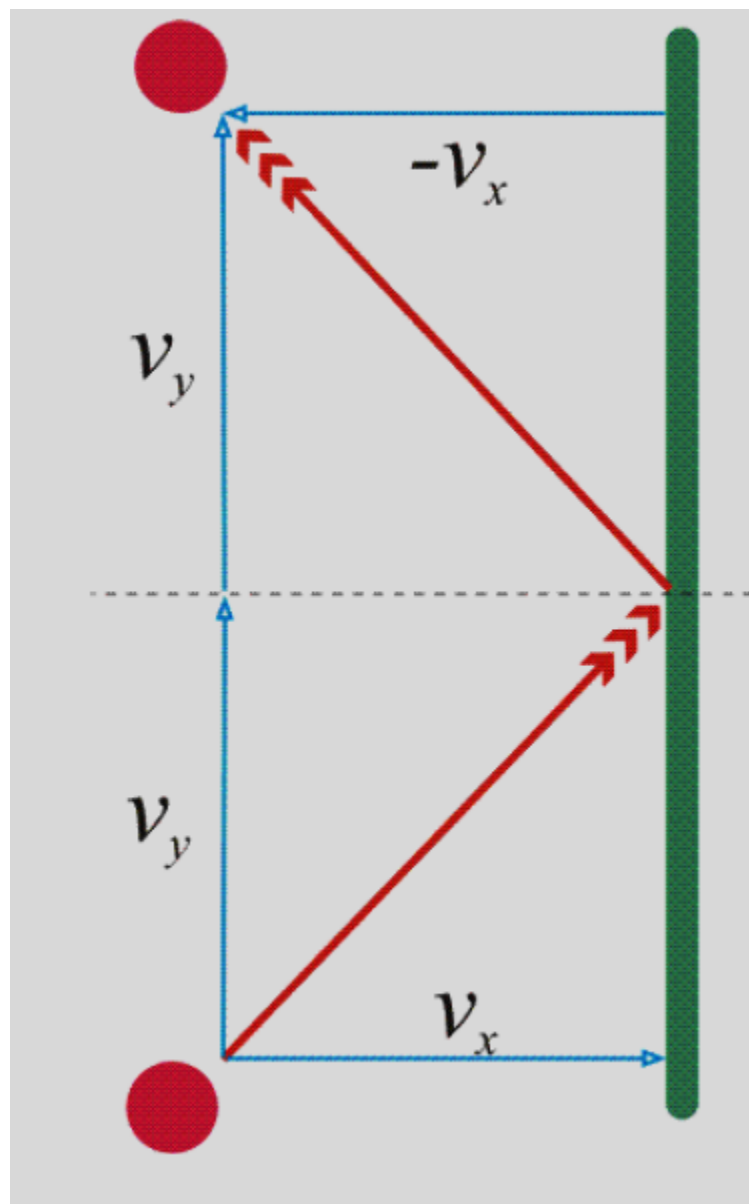


Pochopení rychlostních zákonů
chemických reakcí

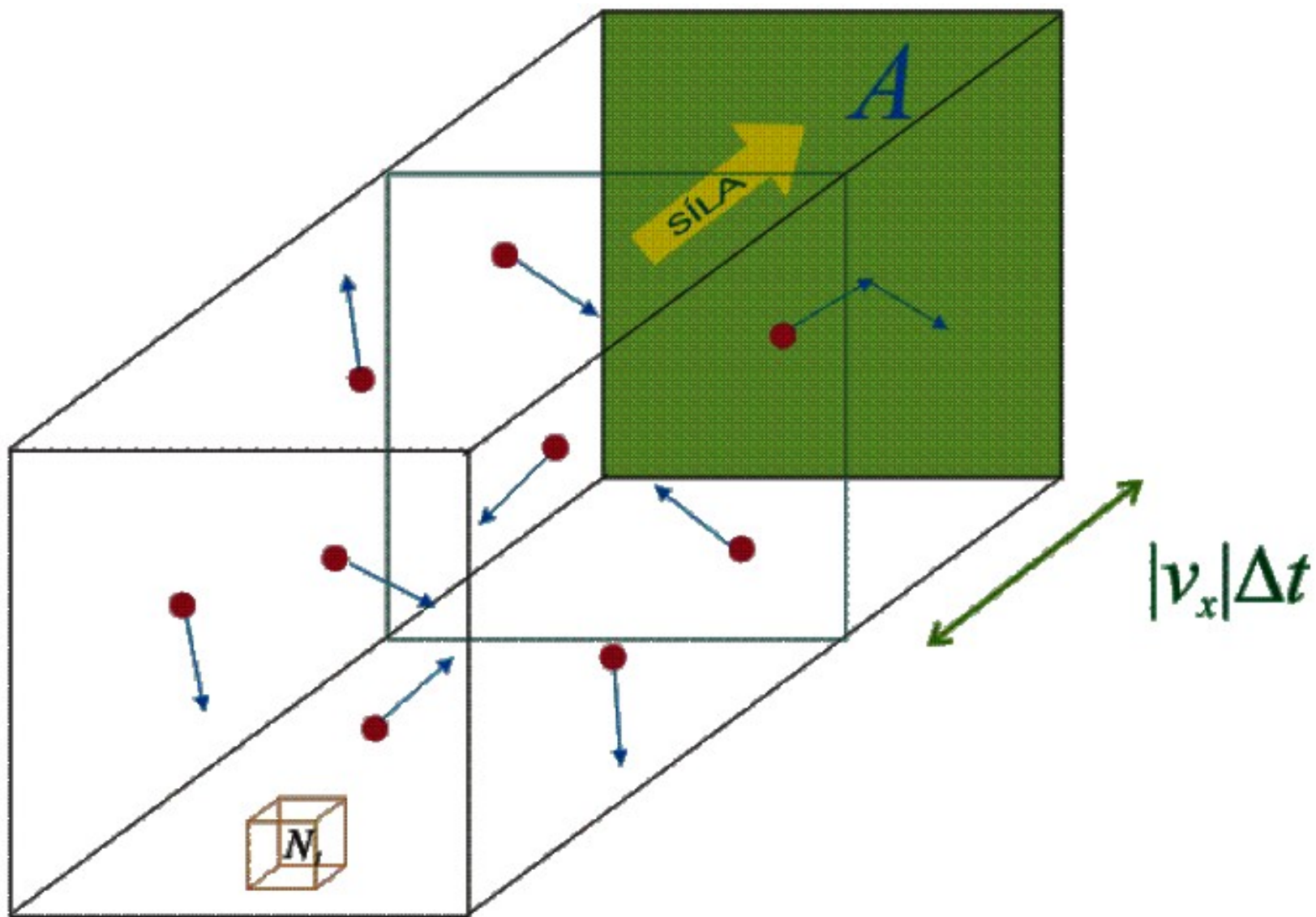
20.1.1 Předpoklady kinetické teorie plynů



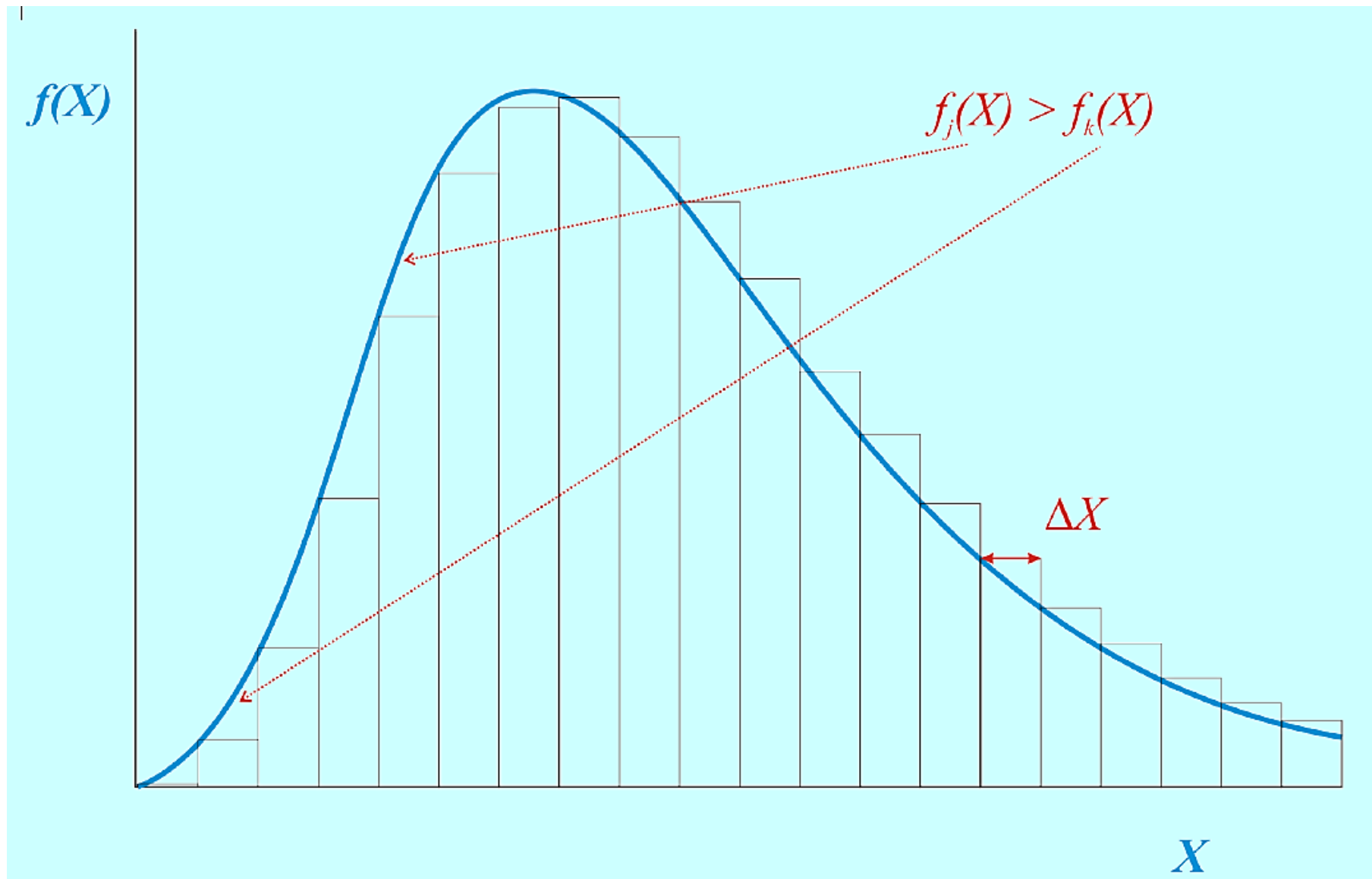
Obr. 20.1 Změna rychlosti při nárazu na stěnu



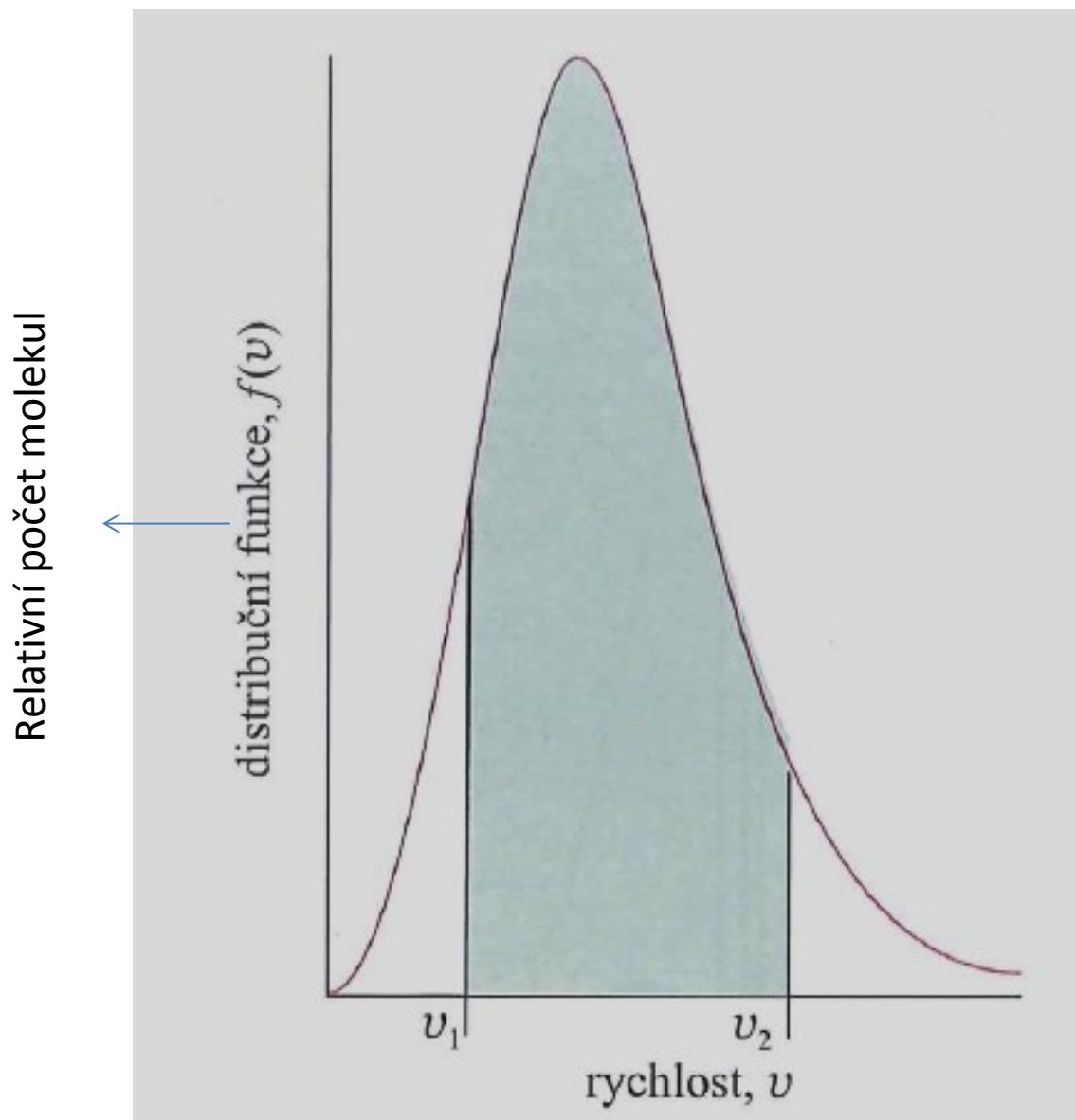
Obr. 20.2 Odvození frekvence nrazů na stěnu



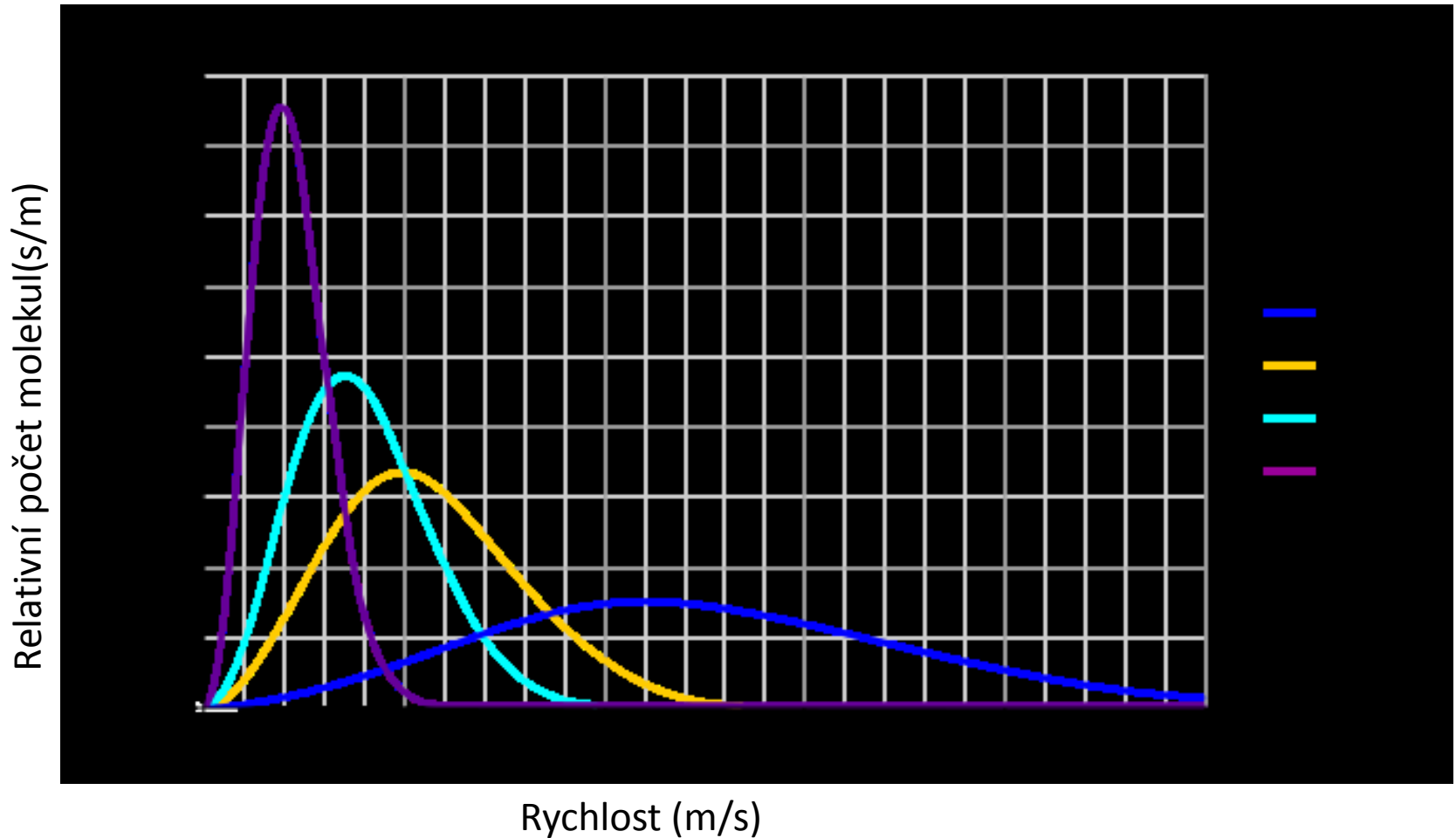
Pojem „distribuční funkce“



Obr. 20.4 Význam plochy pod distribuční funkcí

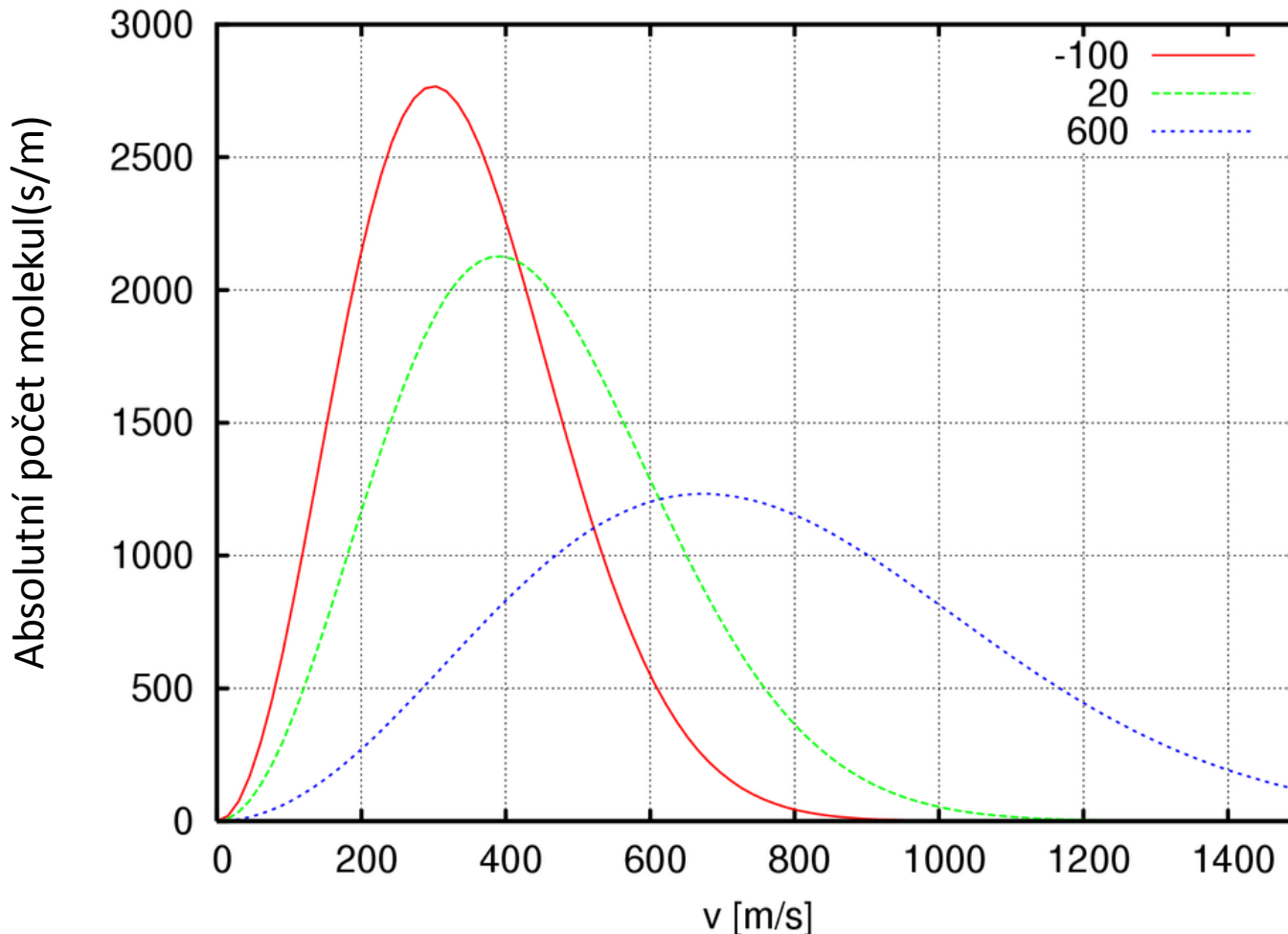


Obr. 20.3 Maxwell-Boltzmannova distribuce rychlostí pro různé hmotnosti



* Vzácné plyny, 298.15 K

Obr. 20.3 Maxwell-Boltzmannova distribuce rychlostí pro různé teploty



Distribuce rychlostí pro 10^6 molekul O_2 při -100 , 20 a $600^\circ C$.

Obr. 20.6 Rychlost: nejpravděpodobnější, střední a střední kvadratická

