Teorija trkov

V plinih in tekočinah se delci snovi gibljejo neurejeno. V trdnih snoveh pa delci snovi nihajo okoli določenih mest.

V določeni snovi se ne gibljejo vsi delci enako hitro. Če zvišamo temperaturo plina ali tekočine, se bo povprečna hitrost gibanja delcev v plinih in tekočinah povečala.

Delci, ki trčijo v pravi smeri:

T: več gibanja delcev in hitrejše gibanje delcevveč trkov

c: več delcev na enem mestuveč trkov

-manjša je velikost delcev bolj uspešen je trk