

## مقدمه (محللهای ایده‌آل):

یک محلول ایده‌آل محلولی است که در آن، نیروهای بین مولکولی مولکولهای  $A$  و  $B$  و مولکولهای  $A$  و  $A$  و مولکولهای  $B$  و  $B$  اساساً یکسانند. در چنین وضعی، تمایل فرار یک مولکول  $A$  به فاز بخار از  $A$  خالص (که در آن، مولکول  $A$  توسط مولکولهای  $A$  احاطه شده است) برابر با تمایل فرار آن از محلول است (که در آن، مولکول  $A$  توسط مخلوطی از مولکولهای  $A$  و  $B$  احاطه می‌شود). بنابراین فشار بخار  $A$  در این محلول، برابر با فشار بخار  $A$  خالص می‌باشد که به نسبت تعداد مولکولهای  $A$  در کل مولکولهای محلول، کاهش یافته است. محلول ایده‌آل از قانون راول تبعیت می‌کند.

