

Pourquoi un composé est plutôt gazeux, liquide ou solide à une température et une pression donnée? $q_A q_B / r$ q_A et q_B sont les charges des ions A et B séparés par la distance r . – Interaction intense et à longue portée – Responsable de la cohésion des cristaux ioniques – Intervient dans les solutions d'électrolytes

<https://drive.google.com/file/d/199QFBU-Ft-e4cVsxoA0WtwGS6glve1Mz/view?usp=drivesdk> Le groupement de molécules grâce aux interactions intermoléculaires ou forces intermoléculaires qui se manifestent entre les molécules est dit corps ou matière. Les interactions intermoléculaires les plus importantes sont: 1)– Interaction ion/ ion Energie potentielle $U(r)$ d'interaction entre 2 ions A et B: $U_{ion}(r)$