

## Kategorie: Chemie & Baukasten

### Eigenschaften der Elektronenpaarbindung mit Ionencharakter EPB\_IC

Auch hier werden die Eigenschaften durch die Elektronenpaarbindung bestimmt: Die intramolekularen Kräfte sind stark. Allerdings wirken jetzt intermolekular zusätzlich zu den schwachen Van-der-Waals-Kräften die Anziehungskräfte der Dipole. Die Eigenschaften nähern sich denen der Ionenbindung.

EP mit IC-Bindung    Höhe von Schmelz- und Siedepunkt	EP mit IC-Bindung    Härte und Verformbarkeit	EP mit IC-Bindung    Elektrische Leitfähigkeit
 <p data-bbox="229 734 619 757">Es gibt es einzelne Dipol-Moleküle, die sich manchmal passend zusammenlagern!</p>	 <p data-bbox="686 734 1058 757">Je stärker der Dipolcharakter, um so ähnlicher wird der Stoff der Ionenbindung (spröde)</p>	 <p data-bbox="1126 734 1495 757">keine Wanderung der Dipole also - - -&gt; keine elektrische Leitfähigkeit!</p>
Siede und Schmelztemperaturen steigen wegen der Dipol-Anziehung	Die "Sprödigkeit" erinnert schon an Salze	Keine echten Ladungen - kein Strom