

## TIPUS DE SUBSTÀNCIES I PROPIETATS

	Sòlids amb enllaç iònic	Compostos amb enllaç covalent		Compostos amb enllaç metàl·lic
		Cristalls moleculars	Cristalls atòmic	
<b>Exemples</b>	Sal de cuina o clorur de sodi (Na Cl), TOTES LES SALS	El gel (aigua sòlida), el sofre (S <sub>8</sub> ), diòxid de carboni (CO <sub>2</sub> )	El diamant	El ferro (Fe)
<b>Partícules</b>	Cations i anions	Molècules unides per enllaços dèbils	Àtoms	Cations i un núvol d'electrons
<b>Tipus de forces</b>	Enllaços iònics	-Entre molècules: per forces dèbils, fàcils de trencar -Entre àtoms: per forces fortes, enllaç covalent	Enllaç covalent	Enllaç metàl·lic
<b>Temperatures de fusió</b>	- Altes en general - Per això són sòlids a temperatura ambient	-Baixes, dons les <u>forces entre les molècules</u> són fàcils de trencar - Per això a temperatura ambient normalment són <u>líquids o gasos</u> .	-Molt altes, dons cal molta energia per trencar l'enllaç covalent entre els àtoms -Per això a temperatura ambient normalment són <u>sòlids</u> .	-Molt elevades i variades -Per això són sòlids a temperatura ambient
<b>Solubilitat en aigua</b>	- Si és soluble en aigua	- Si, en general	-No es pot dissoldre en aigua	-No es pot dissoldre en aigua
<b>Conductivitat elèctrica</b>	- Si, si estan en dissolució o fosos, dons els <u>ions</u> (cations o anions) tenen mobilitat	- No, els electrons no tenen llibertat per desplaçar-se	-No, els electrons no tenen llibertat per desplaçar-se	-Si, els electrons tenen llibertat per desplaçar-se (núvol electrònic)