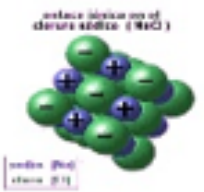
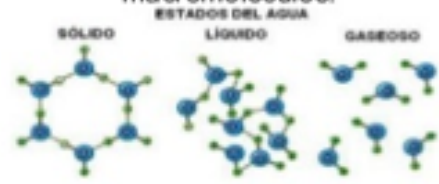
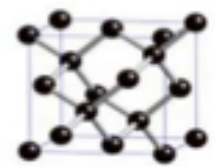
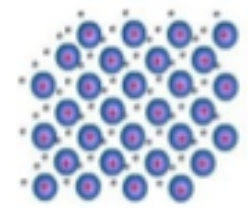


	IÒNIC	COVALENT		METÀL·LIC
Elements que s'uneixen	Metall + No Metall	No Metall + No Metall		Metall + Metall
Formació de l'enllaç	<u>Transferència d'electrons</u> del Metall al No Metall donant lloc a ions de signe contrari que s'atrauen per forces elèctriques	<u>Compartició d'electrons</u> (els que calguin per que ambdós àtoms obtinguen una estructura estable de nivells complets). L'enllaç pot ser simple, doble, triple, segons es compartisquen un, dos o tres parells d'electrons. Si els àtoms units són diferents l'enllaç és polar, si són iguals és apolar		Els <u>electrons</u> que un àtom metàl·lic perd <u>són compartits per tots</u> els ions metàl·lics
Partícules constituents	Cations i Anions	Molècules	Àtoms	Ions positius
Estructura	<p>CRISTALL</p> <p>Els ions es disposen de forma que les repulsions siguin mínimes i les atraccions màximes, donant lloc a una estructura sòlida, tridimensional, simètrica i ordenada</p> 	<p>MOLECULAR</p> <p>Es formen molècules independents. Les forces intermoleculares són responsables de la major o menor separació entre les molècules i per tant de l'estat físic de la substància. Les molècules poden ser polars o apolars. També poden formar-se macromolècules.</p> 	<p>CRISTALL</p> <p>Es forma una estructura sòlida, tridimensional.</p> 	<p>CRISTALL</p> <p>xarxa d'ions positius al seu voltant es desplacen els electrons (nuvol o gas electrònic)</p> 
Estat Físic	sòlid dur	Sòlid moll, líquid o gas		Sòlid
Exemples	NaCl (s) KNO ₃ (s)	H ₂ (g) I ₂ (s) H ₂ O (l) PVC (s)		C diamant SiO ₂ (s) quars Na (s) Hg (l) Fe (s)