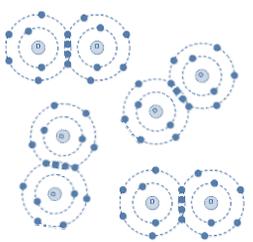
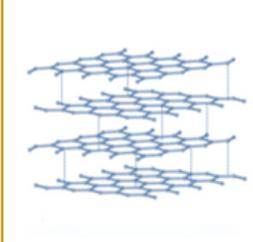
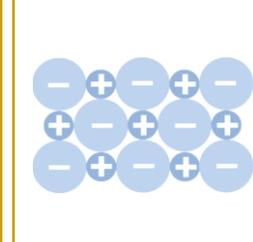
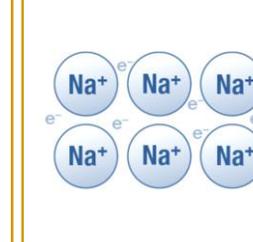


Características das Substâncias

Substâncias	Moleculares	Covalentes	Iônicas	Metálicas
Exemplos				
Unidades estruturais	Moléculas	Átomos	Íons positivos e negativos	Íons positivos e elétrons livres
Tipo de ligação química	Covalente	Covalente	Iônica	Metálica
Na ligação existe...	Partilha de elétrons	Partilha de elétrons	Doação de elétrons	Libertação de elétrons
Estado físico (temp. amb.)	Sólidas, líquidas ou gasosas	Sólidas	Sólidas	Geralmente sólidas
Pontos de fusão e de ebulição	Baixos	Elevados	Elevados	Elevados
Condutibilidade elétrica	Más condutoras	Más condutoras (exceto a grafite)	Apenas boas condutoras em solução aquosa ou fundidas	Boas condutoras
Outras propriedades	Sólidos moles e deformáveis	Duras e insolúveis em água	Duras e quebradiças	Maleáveis, dúcteis e com brilho metálico
Outros exemplos	Água Amoníaco Dióxido de carbono	Grafite Diamante Grafeno	Cloreto de sódio Carbonato de cálcio Cloreto de magnésio	Ferro Alumínio Potássio Ouro