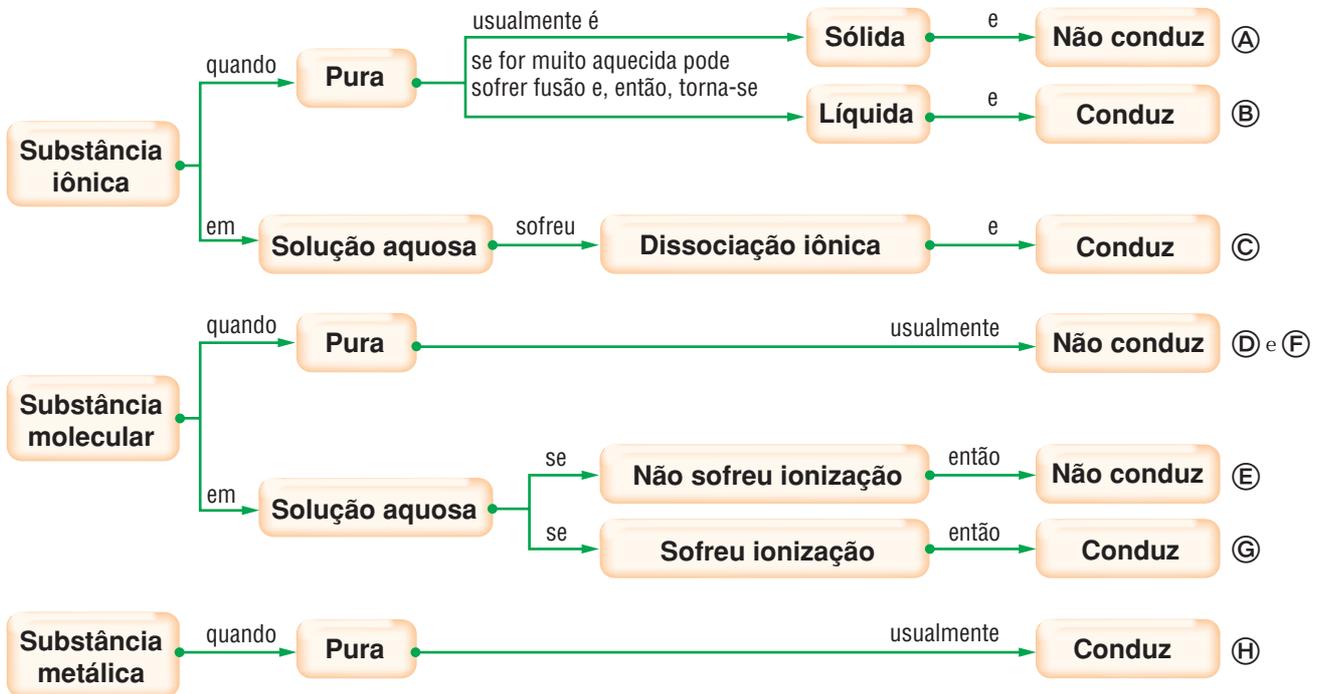


Tema

10

# Condutividade elétrica de substâncias e de soluções

## Condutividade elétrica, a pressão ambiente (linhas gerais)



<p>(A) Cloreto de sódio sólido</p> <p>NaCl é um composto iônico</p>	<p>(D) Sacarose sólida</p> <p><math>C_{12}H_{22}O_{11}</math> é um composto molecular</p>	<p>(F) Cloreto de hidrogênio gasoso</p> <p>HCl é um composto molecular</p>
<p>(B) NaCl líquido</p> <p>Alta temperatura</p> <p>Íons</p> <p>Num composto iônico líquido (fundido, derretido) há cargas livres para conduzir corrente elétrica: os íons</p>	<p>Solução aquosa de <math>C_{12}H_{22}O_{11}</math></p> <p>(E)</p> <p>Solução molecular ou não-eletrolítica</p>	<p>Solução aquosa de HCl</p> <p>(G)</p> <p>Solução iônica ou eletrolítica</p>
<p>Solução aquosa de NaCl</p> <p>(C)</p> <p>Solução iônica ou eletrolítica</p>	<p>(H)</p> <p>Íons <math>Ag^+</math> fixos</p> <p>Prata</p> <p>Elétrons "soltos" com livre movimentação por todo o metal</p> <p>Esquematização do modelo do mar de elétrons para a prata metálica.</p>	