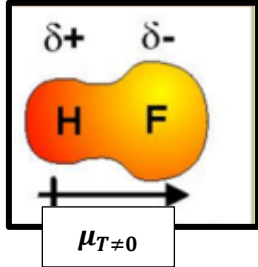
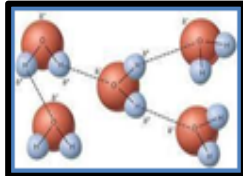


KONPOSATU KOBALENTE MOLEKULARRAK. - LABURPENA

<p style="text-align: center;">KOBALENTE MOLEKULARRAK ELEMENTUAK</p> <p>Atomoen artean lotura kobalentea.</p> <p style="text-align: center;">Cl₂; H₂; O₂; N₂; F₂</p>	<p style="text-align: center;">EZ-POLARRAK DIRA</p> <p>Atomoek elektronegativitate berdina dutelako.</p> <p>Lotura apolarra → molekula apolarra</p>	<p style="text-align: center;">MOLEKULA APOLARREN ARTEKO ERAKARPEN INDARRA (Van der Waals).</p> <p>*LONDON SAKABANAKETA INDARRA. ALDIUNE BATEKO DIPOLOA-DIPOLO INDUZITUA.</p> <p>*AHULENAK DIRA</p>	<p style="text-align: center;">KONPOSATU KOBALENTE MOLEKULARREN PROPIETATEAK (elementuenak eta konposatuuenak)</p> <p>1.- <u>u.p. eta i.p oso BAJUAK</u></p> <p>PUSKATZEN DIREN INDARRAK INTERMOLEKULARRAK DIRA (KOBALENTEAK EZ) eta oso ahulak direnez erraz puskatzen dira.</p>
<p style="text-align: center;">KOBALENTE MOLEKULARRAK KONPOSATUAK</p> <p>Atomoen artean lotura kobalentea</p> <p style="text-align: center;">CH₄ ; CO₂ ; BCl₃ HCN; HF; H₂O; NH₃</p>	<p style="text-align: center;">LOTURA POLARRAK MOLEKULA EZ-POLARRAK (APOLARRAK).</p> <p style="text-align: center;">CH₄ ; CO₂ ; BCl₃</p> <p>Atomo zentralak ez dauka e⁻ multzo ez lotzailerik eta lotuta dituen atomoak berdinak dira. MOLEKULAREN GEOMETRIAK loturen polaritateak ezabatzen ditu.</p> <div style="text-align: center; border: 1px solid black; padding: 2px; width: fit-content; margin: 0 auto;">$\mu_T=0$</div>	<p style="text-align: center;">MOLEKULA APOLARREN ARTEKO ERAKARPEN INDARRA (Van der Waals).</p> <p>* LONDON SAKABANAKETA INDARRA.</p> <p>*ALDIUNE BATEKO DIPOLOA-DIPOLO INDUZITUA.</p> <p>*AHULENAK DIRA.</p>	<p>2.- <u>Gehienak gasak edo likidoak dira (indar intermolekularrak oso ahulak direlako).</u></p> <p>Solidoak ere badaude tamaina nahiko handia badute (I₂)(talde batean jaistean atomoaren tamaina handitzen da)</p> <p>3. <u>DISOLBAGARRITASUNA:</u></p>
	<p style="text-align: center;">LOTURA POLARRAK MOLEKULA POLARRA</p> <p style="text-align: center;">HCN; HF; H₂O; NH₃</p> <p>Atomo zentralak e⁻ multzo ez-lotzaileak ditu eta molekularren geometriak ez du baliogabetzen loturen polaritatea.</p> <p>DIPOLOAK sortzen dira.</p> <div style="text-align: center;">  </div>	<p style="text-align: center;">MOLEKULA POLARRETAN ARTEKO ERAKARPEN INDARRAK (Van der Waals):</p> <p>a) DIPOLO IRAUNKORRA-DIPOLO IRAUNKORRA . EZ DIRA AURREKOEN BEZAIN AHULAK.</p> <p>b) HIDROGENO ZUBIAK: HF; H₂O, NH₃</p> <p>*INTERMOLEKULARREN ARTEAN SENDOENAK DIRA.</p> <div style="text-align: center;">  </div>	<p>a) POLARRAK: uretan disolbatzen dira ioiak askatuz.</p> <p>b) EZ-POLARRAK: uretan ez dira disolbatzen (ura polarra delako). Disolbatzaile organikoetan edo CCl₄-n ,apolarrak direnez, disolbatzen dira</p> <p>4.-APOLARRAK EZ DIRA EROALEAK.</p> <p>OSO POLARRAK DIRENAK EROALEAK DIRA IOIAK ASKATZEN DIRELAKO URETAN ADIBIDEZ.</p>