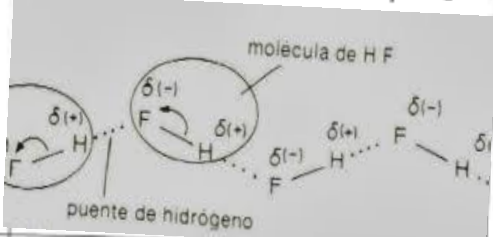


7.ARIKETA: MOLEKULEN GEOMETRIA BMEBA POLARITATEAETAINDAR INTERMOLEKULARARAK

$\chi$ : elektro negatibitate

LEWIS EGITURA	GEOMETRIA ETA MARRAZKIA	POLARITATEA	INDAR INTERMOLEKULARRAK
<p>HF</p> $\begin{array}{c} \delta(+)\quad\quad\quad\delta(-) \\   \\ \text{H}-\text{F} \\   \\ \mu \neq 0 \\ \text{AX} \end{array}$	Lineala	<ul style="list-style-type: none"> <li><math>\chi_F &gt; \chi_H</math> beraz lotura polarra</li> <li>Bipolo part. sortuko da <math>\mu \neq 0</math></li> </ul> $\begin{array}{c} \delta(+)\quad\quad\quad\delta(-) \\   \\ \text{H}-\text{F} \\   \\ \mu \neq 0 \\ \text{Bipolo iraunkorra} \end{array}$	<p>- Van der Waals indar intermolekularrak</p> 
<p>Cl<sub>2</sub></p> $\begin{array}{c} \delta(-)\quad\quad\quad\delta(-) \\   \\ \text{Cl}-\text{Cl} \\   \\ \mu = 0 \\ \text{X}_2 \end{array}$	LINEALA	<ul style="list-style-type: none"> <li><math>\chi_{Cl} = \chi_{Cl}</math></li> <li>Lotura apolarra</li> <li>Molekula apolarra.</li> <li><math>\mu = 0</math></li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Van der Waals</li> <li>- Bipolo-aldinereko - bipolo induzitua.</li> <li><math>\delta(+)\quad\delta(-)\quad\delta(+)\quad\delta(-)</math> = LONDON Sakabanaketa indarra.</li> <li>- Van der Waals (oso ahula)</li> <li>homogatik Cl<sub>2</sub> gasa da.</li> </ul>
<p>O<sub>2</sub></p> $\begin{array}{c} \delta(-)\quad\quad\quad\delta(-) \\   \\ \text{O}=\text{O} \\   \\ \mu = 0 \\ \text{X}_2 \end{array}$	LINEALA	<ul style="list-style-type: none"> <li><math>\chi_O = \chi_O</math></li> <li>Lotura apolarra</li> <li>Molekula apolarra</li> <li><math>\mu = 0</math></li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Aurrekoa bezalokoa</li> <li>- O<sub>2</sub> gasa da.</li> <li>• osatzen dira baina berehala desagertzen dira.</li> </ul>
<p>HI</p> $\begin{array}{c} \delta(+)\quad\quad\quad\delta(-) \\   \\ \text{H}-\text{I} \\   \\ \mu \neq 0 \end{array}$	LINEALA	<ul style="list-style-type: none"> <li><math>\chi_I &gt; \chi_H</math></li> <li>Lotura polarra</li> <li>Molekula polarra</li> </ul> $\begin{array}{c} \delta(+)\quad\quad\quad\delta(-) \\   \\ \text{H}-\text{I} \\   \\ \mu \neq 0 \\ \text{Bipolo iraunkorra sortzen da.} \end{array}$	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Van der Waals</li> <li>- Bipolo iraunkorra - Bipolo iraunkorra</li> <li><math>\delta(+)\quad\delta(-)\quad\delta(+)\quad\delta(-)</math></li> <li>- Van der Waals, erakarpen elektrostatikoa ahula.</li> </ul>
<p>H<sub>2</sub></p> $\text{H}-\text{H}$	Lineala	<ul style="list-style-type: none"> <li><math>\chi_H = \chi_H</math></li> <li>Lotura apolarra eta molekula apolarra</li> <li><math>\mu = 0</math></li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>- Van der Waals</li> <li>- Aldinereko-bipoloa - Bipolo induzitua.</li> <li><math>\delta(+)\quad\delta(-)\quad\delta(+)\quad\delta(-)</math> = LONDON</li> <li>- OSO AHULA</li> <li>H<sub>2</sub> gasa da.</li> </ul>

- Substantzia kobalenteak urtzean edo irakitzearan puskatzen diren loturak Van der Waalsekopu dira, oso ahulak direlako. Lotura intermolekularrak dira puskatzen dira.
- Lotura kobalentea interatomikoa ez da puskatzen askoz sendoagoa delako.