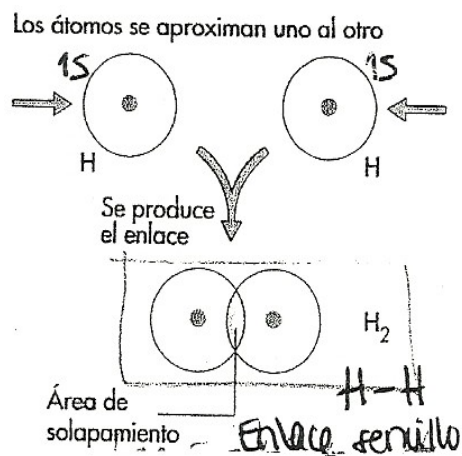


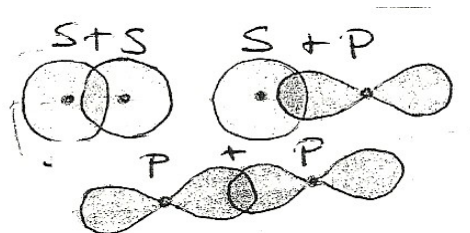
## 2ª TEORÍA SOBRE EL ENLACE COVALENTE: LA TEORÍA DEL ENLACE DE VALENCIA

- Se basa en considerar que cuando dos átomos se acercan para formar un enlace tiene lugar un solapamiento de orbitales atómicos semi-ocupados, o de un orbital lleno y otro vacío, para dar un enlace covalente.
- Idea básica: los átomos se unen por solapamientos de los orbitales atómicos con electrones desapareados.
- Formación de la molécula de H<sub>2</sub>: Cuando dos átomos de H se aproximan, sus núcleos atraen cada vez más las nubes electrónicas del otro átomo. Llega un momento en que las nubes se recubren parcialmente, con lo que la densidad entre núcleos aumenta → los orbitales 1s de los átomos de H se solapan.



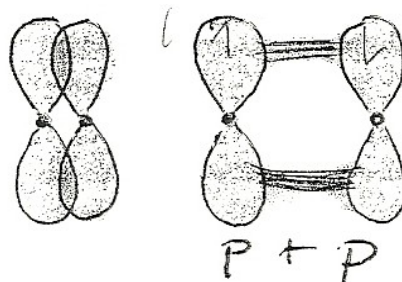
- Enlaces SIGMA ( $\sigma$ ) → SOLAPAMIENTO FRONTAL

El enlace sigma es el enlace constituido por solapamiento de dos orbitales siguiendo la línea de los núcleos.



- Enlaces Pi ( $\pi$ ) → SOLAPAMIENTO LATERAL

El enlace Pi es más débil que el sigma.



- Los enlaces entonces pueden ser: SIMPLES  $\rightarrow$  formados por un enlace sigma  
DOBLES  $\rightarrow$  formados por un enlace sigma+enlace pi  
TRIPLES  $\rightarrow$  un enlace sigma + dos enlaces pi

