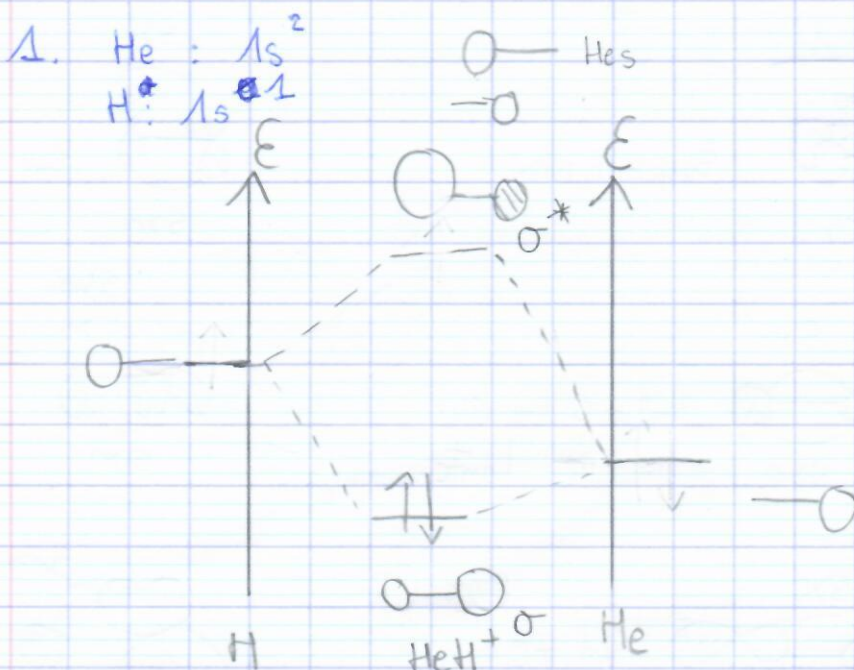


Exercice 3:



2. Ψ_1 est antiliante et Ψ_2 est liante
 L'énergie de Ψ_1 est plus importante que celle de Ψ_2

Les coefficients s'expliquent par le fait que l'orbitale atomique d'un atome a + de poids que l'autre si celui-ci est + proche énergétiquement de l'atome.

3.
$$i_l = \frac{n - n^*}{2} = \frac{2 - 0}{2} = 1$$

4. L'ion HeH^- peut exister car il y a un électron célibataire sur l'orbitale moléculaire antiliante laissant la place pour un électron.

$He-H^- : (\sigma_1)^2 (\sigma_2^*)^2 : i_l = \frac{2 - 2}{2} = 0$ NON