|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 1 |
| **titre** | Doublet non liant |
| **domaine** | Doublet non liant |
| **question** | Lisez le document ci-dessous puis répondre aux questions :  Combien d’électrons contient un doublet non liant  ? Réponse : \_\_\_\_\_  Les doublets non liants \_\_\_\_\_ dans des liaisons entre 2 atomes contrairement \_\_\_\_\_.  Dans la molécule représentée dans le document, l’atome de chlore a \_\_\_\_\_ électrons dans les doublets non liant. De plus, il partage avec l’hydrogène \_\_\_\_\_ électrons dans son doublet liant. Donc, il a au total \_\_\_\_\_ électrons qui l’entourent. Il respecte donc la règle \_\_\_\_\_. |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | 1,>2,3,4,5,6,7,8 |
| **vrai** | interviennent, >n’interviennent pas |
| **vrai** | >aux doublets liants, liaisons intergalactiques |
| **vrai** | 1,2,3,4,5,>6,7,8 |
| **vrai** | 1,>2,3,4,5,6,7,8 |
| **vrai** | 1,2,3,4,5,6,7,>8 |
| **vrai** | du duet, >de l’octet |
|  | Autour de l’atome de chlore, il y a **3 doublets non liants**, chaque doublet non liant contient 2 électrons. Donc **il y a 6 électrons** dans les doublets non liant autour du chlore.  De plus, **l’atome de chlore partage 2 électrons** avec l’atome d’hydrogène. Il a donc au total **8 électrons** qui l’entoure. Il respecte la **règle de l’octet**. |