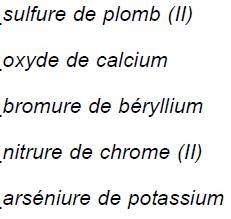
Nom : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Date : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_





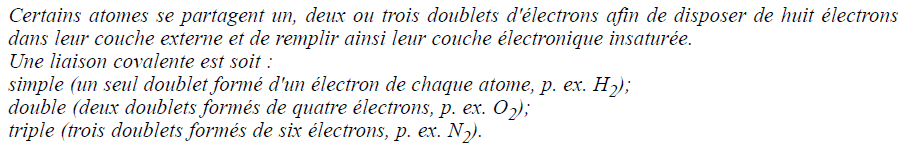
  

Partie C : Répondre aux questions.

1. Qu’est-ce qu’un composé covalent ? Quels sont les éléments du composé ?



2. Combien de doublets d’électrons sont mis en commun dans une liaison covalente ? Illustre ta réponse par des exemples.







Nom : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Date : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_





Partie C : Répondre aux questions.

1. Qu’est-ce qu’un composé covalent ? Quels sont les éléments du composé ?

2. Combien de doublets d’électrons sont mis en commun dans une liaison covalente ? Illustre ta réponse par des exemples.







