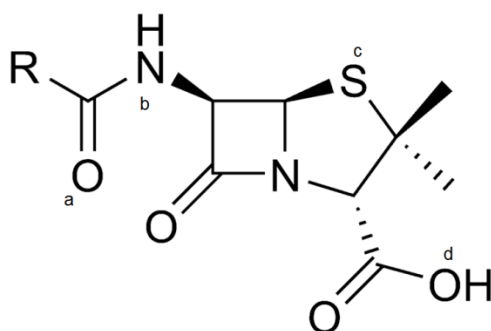
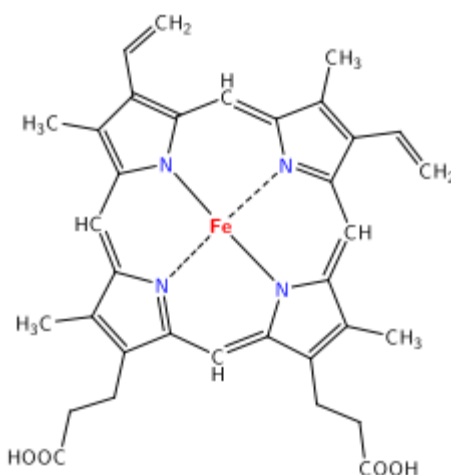


Exercice 1 : Donner l'état d'hybridation et la localisation ou non des doublets non-liants des quatres atomes indiqués ci-dessous :



	a	b	c	d
A	sp^2 , loc	sp^2 , dél	sp^3 , loc	sp^2 , dél
B	sp^3 , loc	sp^3 , loc	sp^3 , loc	sp^3 , loc
C	sp^3 , loc	sp^3 , loc	sp^3 , loc	sp^3 , loc
D	sp^2 , loc	sp^2 , dél	sp^3 , loc	sp^2 , loc
E	sp^2 , dél	sp^2 , dél	sp^3 , loc	sp^2 , dél

Exercice 2 : Donner la (ou les) proposition(s) **fausse(s)**, concernant la molécule d'hème.



1. Les liaisons mises en jeu au centre du complexe, entre le cation divalent et les atomes d'azote sont des liaisons de coordination.
2. Elles sont également appelées : liaisons acide-base au sens de Lewis.
3. L'atome d'azote est la base de Lewis.
4. L'ion ferreux est l'acide de Lewis.
5. Ces liaisons ne sont pas des liaisons covalentes.

A. 1,2,3,4,5

B. Aucune

C. 1,5

D. 5

E. 1,2,3,4

