



Table de données pour la spectroscopie infrarouge

Liaison	Nombre d'onde (cm <sup>-1</sup> )	Intensité
O-H alcool	3200–3400	forte
N-H amine	3100–3500	moyenne
C <sub>tri</sub> -H	3000–3100	moyenne
C <sub>tét</sub> -H	2800–3000	forte
O-H acide carboxylique	2500–3200	forte à moyenne, large
S-H	2550 -2620	moyenne
C=O ester	1700–1740	forte
C=O aldéhyde ou cétone	1650–1730	forte
C=O acide carboxylique	1680–1710	forte
N-H amine ou amide	1560–1640	forte

C<sub>tri</sub> signifie que l'atome de carbone est trigonal, c'est-à-dire relié à trois voisins.

C<sub>tét</sub> signifie que l'atome de carbone est tétragonal, c'est-à-dire relié à quatre voisins.

### Énergies de liaison

Liaison	Energie (kJ.mol <sup>-1</sup> )
O=O	500
H-S	350
C=O	800
O-H	450
S=O	550

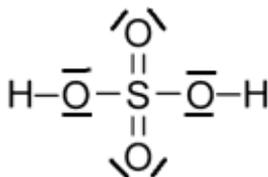
- L'oxygène, le soufre et le sélénium appartiennent à la même colonne du tableau périodique.
  - Établir le schéma de Lewis de la molécule de sulfure d'hydrogène, H<sub>2</sub>S, et proposer une géométrie de cette entité. Justifier votre raisonnement.
  - La molécule de sulfure d'hydrogène est-elle polaire ? Justifier votre réponse.
- La solubilité d'une espèce chimique est la concentration maximale de cette espèce que l'on peut dissoudre dans l'eau. Elle dépend de la température. Le tableau ci-dessous indique la solubilité du gaz H<sub>2</sub>S dans l'eau, ainsi que celles d'autres espèces chimiques à la pression atmosphérique et à une température de 25°C.

Nom de l'espèce chimique	Formule chimique	Solubilité (en mol.L <sup>-1</sup> )
Diode	I <sub>2</sub>	1,3 x 10 <sup>-3</sup>
sulfure d'hydrogène	H <sub>2</sub> S	2,5
Ammoniac	NH <sub>3</sub>	50

Proposer une interprétation pour expliquer l'évolution de la solubilité dans l'eau des espèces chimiques ci-dessus. Une argumentation détaillée est attendue.

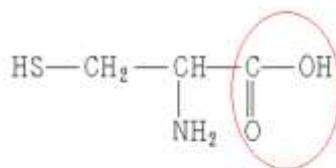
- Des détecteurs de sulfure d'hydrogène ont été placés aux abords des rivages où s'échouent les sargasses. Certains de ces détecteurs contiennent des cellules électrochimiques. Il s'agit de capteurs dont le principe de fonctionnement repose sur une transformation chimique modélisée par une réaction d'oxydo-réduction ; le sulfure d'hydrogène y est oxydé par le dioxygène de l'air. Les couples oxydants-réducteurs mis en jeu sont les suivants : H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>/H<sub>2</sub>S et O<sub>2</sub>/H<sub>2</sub>O (correction du sujet officiel qui indique O<sub>2</sub>/H<sub>2</sub>)

On propose ci-dessous le schéma de Lewis de la molécule d'acide sulfurique H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>



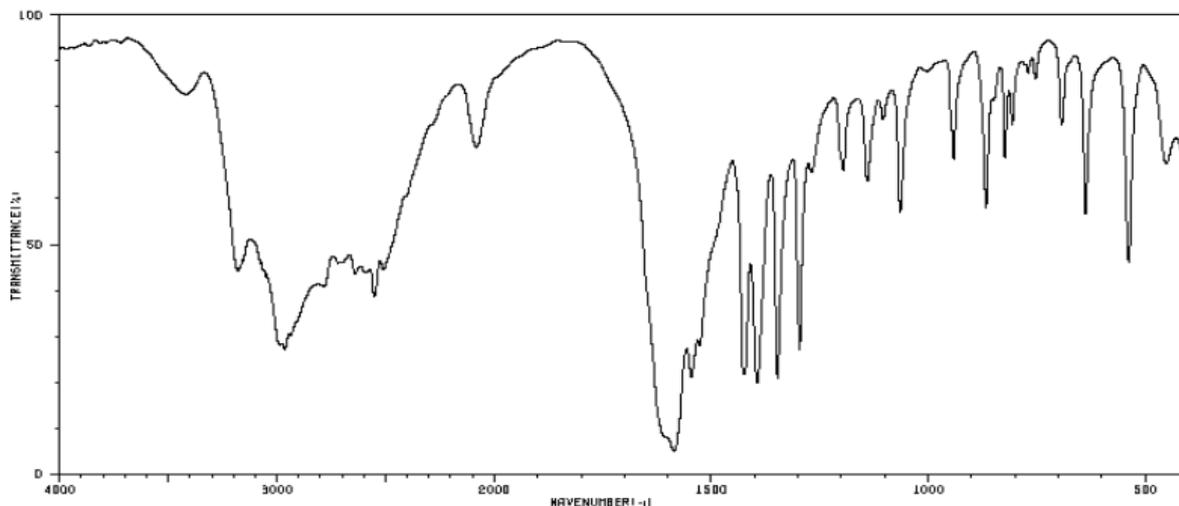
[https://fr.wikipedia.org/wiki/Fichier:Sulfuric\\_acid\\_lewis.png](https://fr.wikipedia.org/wiki/Fichier:Sulfuric_acid_lewis.png)

- 3.1. En comparant les schémas de Lewis des molécules de sulfure d'hydrogène H<sub>2</sub>S et d'acide sulfurique H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, indiquer quelle est la particularité de l'atome de soufre dans la molécule d'acide sulfurique.
- 3.2. Montrer que l'équation de la réaction modélisant la transformation chimique au sein du capteur est la suivante : H<sub>2</sub>S + 2 O<sub>2</sub> → H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>.
4. Le sulfure d'hydrogène produit lors de la décomposition des algues provient de la dégradation d'un acide aminé, la L-Cystéine dont la formule semi-développée est représentée ci-contre.



- 4.1. À quelle famille de composés est associé le groupe caractéristique entouré sur la formule de la L-Cystéine ?
- 4.2. Les groupes caractéristiques présents dans cette molécule peuvent être identifiés grâce à la spectroscopie infrarouge (I.R.).

Justifier ce spectre reproduit puisse correspondre à la L-Cystéine.



[https://sdb.sdb.aist.go.jp/sdb/cgi-bin/direct\\_frame\\_top.cgi](https://sdb.sdb.aist.go.jp/sdb/cgi-bin/direct_frame_top.cgi)

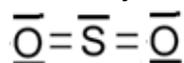
5. De nombreuses solutions sont envisagées afin de traiter les sargasses collectées après chaque échouage. Notamment, la combustion des algues afin de produire de l'énergie électrique.

<https://martinique.ademe.fr/sites/default/files/situation-perspectives-valorisation-sargasses.pdf>

L'un des inconvénients de la combustion de la sargasse est que le sulfure d'hydrogène et son produit de combustion, le dioxyde de soufre,  $\text{SO}_2$ , réagissent avec les métaux et forment des produits noirs à leur surface.

5.1. Sachant que l'eau est l'autre produit de la combustion de  $\text{H}_2\text{S}$ , écrire l'équation de la réaction modélisant la combustion du sulfure d'hydrogène dans l'air.

5.2. A partir des données, évaluer l'énergie molaire de la combustion du sulfure d'hydrogène. Le schéma de Lewis du dioxyde de soufre est représenté ci-dessous.



5.3. Cette transformation est-elle endothermique ou exothermique ? Justifier votre réponse.