

Question 10

Non répondue

Noté sur 1,00

Parmi les liaisons suivantes, laquelle est la plus polaire ?

[illegible]

Veillez choisir au moins une réponse :

- ☐ **O=O**
- ☐ **Br-Br**
- ☐ **F-H**
- ☐ **O-Cl**
- ☐ **N-O**

Votre réponse est incorrecte.

La réponse correcte est : **F-H**

Question 11

Non répondue

Noté sur 1,00

Soit l'élément soufre S qui possède 4 isotopes ^{32}S , ^{33}S , ^{34}S et ^{36}S . Indiquer la (ou les) proposition (s) exacte (s).

[illegible]

Veillez choisir au moins une réponse :

- ☐ Le soufre est plus électronégatif que le fluor.
- ☐ L'anion divalent S^{2-} a une configuration électronique plus stable que l'atome de soufre dans son état fondamental.
- ☐ Dans son état fondamental, le soufre a une valence égale à 2.
- ☐ L'atome de soufre possède 16 électrons et 17 protons.
- ☐ Sachant que sa masse atomique expérimentale est de 32,06 g/mol, l'isotope le plus abondant naturellement est ^{34}S .

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : Dans son état fondamental, le soufre a une valence égale à 2., L'anion divalent S^{2-} a une configuration électronique plus stable que l'atome de soufre dans son état fondamental.