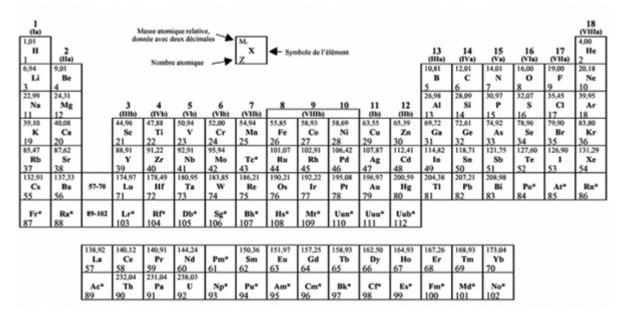
Question **10**Non répondue
Noté sur 1,00

Parmi les liaisons suivantes, laquelle est la plus polaire?



Veuillez choisir au moins une réponse :

- 0=0
- Br-Br
- F-H
- O-CI
- N-O

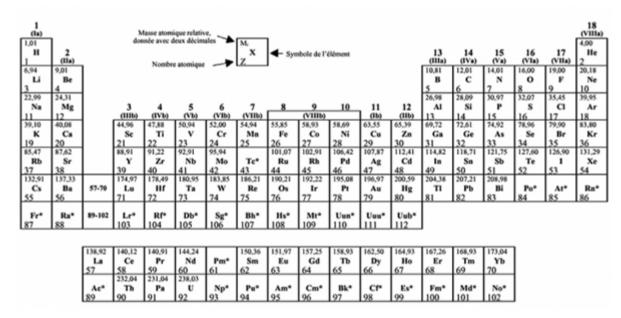
Votre réponse est incorrecte.

La réponse correcte est : F-H

Question **11**Non répondue

Noté sur 1,00

Soit l'élément soufre S qui possède 4 isotopes <sup>32</sup>S, <sup>33</sup>S, <sup>34</sup>S et <sup>36</sup>S. Indiquer la (ou les) proposition (s) exacte (s).



Veuillez choisir au moins une réponse :

- Le soufre est plus électronégatif que le fluor.
- L'anion divalent S<sup>2-</sup> 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 <sup>34</sup>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<sup>2-</sup> a une configuration électronique plus stable que l'atome de soufre dans son état fondamental.