

Question **15**

Non répondue

Noté sur 1,00

Soit l'équation suivante :



Quelles sont les valeurs de x, y et z qui relient les quantités de matière des composés de cette réaction ?

$$n(\text{MnO}_4^-) = \mathbf{x} \cdot n(\text{Mn}^{2+})$$

$$n(\text{H}^+) = \mathbf{y} \cdot n(\text{H}_2\text{O})$$

$$n(\text{Br}_2) = \mathbf{z} \cdot n(\text{Br}^-)$$

Veuillez choisir au moins une réponse :

- ☐ **x = 1, y = 2, z = 1/2**
- ☐ **x = 1, y = 1, z = 1**
- ☐ **x = 1, y = 1/2, z = 2**
- ☐ **x = 2, y = 8, z = 10**
- ☐ **x = 0, y = 1/2, z = 2**

Votre réponse est incorrecte.

La réponse correcte est : **x = 1, y = 2, z = 1/2**

Question **16**

Non répondue

Noté sur 1,00

Parmi les propositions suivantes, indiquer la (ou les) proposition (s) exacte (s).

Veuillez choisir au moins une réponse :

- ☐ L'électronégativité des éléments augmente quand Z croît dans une colonne de la classification.
- ☐ L'électronégativité des éléments augmente de gauche à droite dans une période de la classification.
- ☐ L'électronégativité d'un élément engagé dans une liaison covalente évalue sa capacité à attirer le doublet de liaison.
- ☐ Une liaison est d'autant plus polarisée que la différence d'électronégativité entre les deux atomes est grande.
- ☐ Un potentiel d'ionisation élevé et une affinité électronique forte imposent une électronégativité élevée.

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : L'électronégativité d'un élément engagé dans une liaison covalente évalue sa capacité à attirer le doublet de liaison., L'électronégativité des éléments augmente de gauche à droite dans une période de la classification., Un potentiel d'ionisation élevé et une affinité électronique forte imposent une électronégativité élevée., Une liaison est d'autant plus polarisée que la différence d'électronégativité entre les deux atomes est grande.