

Question **7**

Non répondue

Noté sur 1,00

Parmi les propositions suivantes concernant une concentration déterminée à $0,2500 \text{ mol.l}^{-1}$ avec une précision de 5%, quelle(s) est (sont) celle(s) qui est (sont) exacte(s) ?

Veillez choisir au moins une réponse :

- ☐ Son incertitude relative est de $0,05 \text{ mol.l}^{-1}$
- ☐ Son incertitude absolue est de $0,0125 \text{ mol.l}^{-1}$
- ☐ Son incertitude relative est de $0,0125 \text{ mol.l}^{-1}$
- ☐ Son incertitude absolue est de 1,25 %
- ☐ Son incertitude absolue est de $0,05 \text{ mol.l}^{-1}$

Votre réponse est incorrecte.

La réponse correcte est : Son incertitude absolue est de $0,0125 \text{ mol.l}^{-1}$

Question **8**

Non répondue

Noté sur 1,00

Parmi les propositions suivantes, quelle(s) est (sont) celle(s) qui est (sont) exacte(s) ?

Veillez choisir au moins une réponse :

- ☐ La spectrométrie IR est basée sur l'émission stimulée de lumière
- ☐ La fluorescence est basée sur l'émission spontanée de lumière après absorption de lumière
- ☐ La spectrométrie UV-visible est basée sur l'absorption de lumière
- ☐ Le principe du LASER est basé sur l'émission spontanée de lumière
- ☐ La polarimétrie est basée sur l'émission spontanée de lumière

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : La fluorescence est basée sur l'émission spontanée de lumière après absorption de lumière, La spectrométrie UV-visible est basée sur l'absorption de lumière

Question **9**

Non répondue

Noté sur 1,00

Parmi les propositions suivantes concernant l'atome $^{13}_6\text{C}$, la(les)quelle(s) est (sont) exacte(s) :

Veillez choisir au moins une réponse :

- ☐ Il est isotope du carbone-12
- ☐ Il contient 6 neutrons et 7 protons
- ☐ Son numéro atomique est égal à 13
- ☐ Il contient 6 protons et 7 neutrons
- ☐ Il est constitué d'un noyau de carbone et de 6 électrons

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : Il est constitué d'un noyau de carbone et de 6 électrons, Il contient 6 protons et 7 neutrons, Il est isotope du carbone-12