

Question **10**

Non répondue

Noté sur 1,00

Parmi ces concentrations, quelle(s) est (sont) celle(s) qui correspond(ent) à une solution à 100 g/l :

Veuillez choisir au moins une réponse :

- ☐ 0,1 g.ml⁻¹
- ☐ 10² g.dm⁻³
- ☐ 10⁵ g.cm⁻³
- ☐ 0,1 g.cm⁻³
- ☐ 10⁵ g.ml⁻³

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : 10² g.dm⁻³, 0,1 g.cm⁻³, 0,1 g.ml⁻¹

Question **11**

Non répondue

Noté sur 1,00

Parmi ces différentes masses volumiques, quelle(s) est (sont) celle(s) qui est (sont) équivalente(s) à 1 g.cm⁻³ :

Veuillez choisir au moins une réponse :

- ☐ 1 kg.dm⁻³
- ☐ 1 mg.ml⁻¹
- ☐ 1 g.ml⁻¹
- ☐ 1000 kg.l⁻¹
- ☐ 10⁻³ g.dm⁻³

Votre réponse est incorrecte.

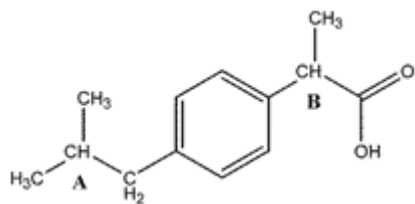
Les réponses correctes sont : 1 kg.dm⁻³, 1 g.ml⁻¹

Question **12**

Non répondue

Noté sur 1,00

Quelle(s) proposition(s) est (sont) exactes(s) concernant la partie aromatique du spectre RMN ¹H de l'Ibuprofen® en solution dans du Chloroforme-d₁ ?



Veuillez choisir au moins une réponse :

- ☐ On observera 4 singulets d'intensité 2 chacun
- ☐ On observera 4 singulets d'intensité 1 chacun
- ☐ Il n'y a pas de protons aromatiques
- ☐ On observera 1 singulet d'intensité 4
- ☐ On observera 2 doublets d'intensité 2 chacun

Votre réponse est incorrecte.

La réponse correcte est : On observera 2 doublets d'intensité 2 chacun