

Question **22**

Non répondue

Noté sur 1,00

On dissout une masse $m = 6,00$ g de paracétamol[®] ($M = 151,15$ g.mol⁻¹) dans un volume $V = 150,0$ ml de solution, quelle est la concentration molaire de cette solution (en mol.l⁻¹) en respectant les chiffres significatifs ?

Veillez choisir au moins une réponse :

- ☐ 0,2646 mol.l⁻¹
- ☐ 0,3 mol.l⁻¹
- ☐ 0,265 mol.l⁻¹
- ☐ 0,26 mol.l⁻¹
- ☐ 0,26464 mol.l⁻¹

Votre réponse est incorrecte.

La réponse correcte est : 0,265 mol.l⁻¹

Question **23**

Non répondue

Noté sur 1,00

Parmi les techniques d'imagerie médicale suivantes, la(les)quelle(s) utilise(nt) des rayonnements ionisants ?

Veillez choisir au moins une réponse :

- ☐ L'échographie
- ☐ La tomographie à émission de positons
- ☐ La radiologie conventionnelle avec ou sans produit de contraste
- ☐ L'imagerie par résonance magnétique
- ☐ Le scanner X

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : La radiologie conventionnelle avec ou sans produit de contraste, La tomographie à émission de positons, Le scanner X

Question **24**

Non répondue

Noté sur 1,00

Parmi les propositions suivantes, quelle est celle qui correspond à la masse molaire de l'Ibuprofen[®] C₁₃H₁₈O₂ en respectant les chiffres significatifs? ($M(C) = 12,01$ g.mol⁻¹ ; $M(O) = 16,0$ g.mol⁻¹ ; $M(H) = 1,008$ g.mol⁻¹)

Veillez choisir au moins une réponse :

- ☐ 206,27 g.mol⁻¹
- ☐ 206,274 g.mol⁻¹
- ☐ 206,3 g.mol⁻¹
- ☐ 206 g.mol⁻¹
- ☐ 206,300 g.mol⁻¹

Votre réponse est incorrecte.

La réponse correcte est : 206,3 g.mol⁻¹