

Question **33**

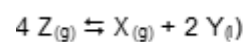
Non répondue

Noté sur 1,00

Si la constante d'équilibre pour



est égale à 0,125, la valeur de la constante d'équilibre pour



est égale à :

Veuillez choisir au moins une réponse :

- ☐ + 16,0
- ☐ + 0,25
- ☐ - 0,125
- ☐ + 8,0
- ☐ + 0,125

Votre réponse est incorrecte.

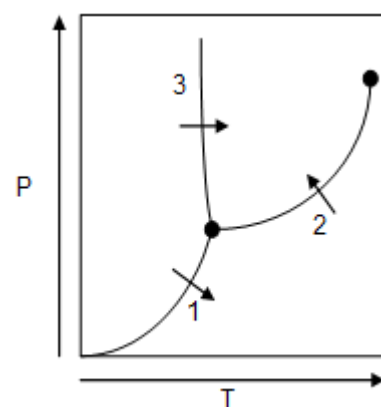
La réponse correcte est : **+ 8,0**

Question **34**

Non répondue

Noté sur 1,00

Parmi les propositions suivantes relatives au diagramme de Clapeyron de l'eau, indiquer la proposition qui indique le nom des transitions de phases dans la direction des flèches (1, 2, 3).



Veuillez choisir au moins une réponse :

- ☐ **liquéfaction, solidification, condensation**
- ☐ **sublimation, condensation, fusion**
- ☐ **fusion, vaporisation, sublimation**
- ☐ **vaporisation, condensation, solidification**
- ☐ **solidification, sublimation, vaporisation**

Votre réponse est incorrecte.

La réponse correcte est : **sublimation, condensation, fusion**

Question **35**

Non répondue

Noté sur 1,00

5,1 g d'un acide carboxylique sont dosés par une solution de soude de concentration $C_{\text{NaOH}} = 1 \text{ mol.L}^{-1}$. Le dosage donne un volume équivalent $V_{\text{NaOH}} = 50 \text{ mL}$. Quelle est la masse molaire de cet acide ?

Veuillez choisir au moins une réponse :

- ☐ **210 g.mol⁻¹**
- ☐ **40 g.mol⁻¹**
- ☐ **75 g.mol⁻¹**
- ☐ **102 g.mol⁻¹**
- ☐ **98 g.mol⁻¹**

Votre réponse est incorrecte.

La réponse correcte est : **102 g.mol⁻¹**