Question **22**

Non répondue

Noté sur 1,00

Soient les équilibres:

 $\begin{array}{lll} \text{Equilibre 1} & \text{CO}_{(g)} + \text{H}_2\text{O}_{(g)} \leftrightarrows \text{CO}_{2(g)} + \text{H}_{2(g)} \\ \text{Equilibre 2} & \text{PCI}_{5(g)} \leftrightarrows \text{PCI}_{3(g)} + \text{CI}_{2(g)} \\ \text{Equilibre 3} & \text{CaCO}_{3(s)} \leftrightarrows \text{CaO}_{(s)} + \text{CO}_{2(g)} \\ \end{array} \qquad \begin{array}{ll} \Delta_r \text{H}_1 = -41 \text{ kJ/moI} \\ \Delta_r \text{H}_2 = +69 \text{ kJ/moI} \\ \Delta_r \text{H}_3 = +178 \text{ kJ/moI} \\ \end{array}$

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

Veuillez choisir au moins une réponse :

- L'équilibre 3 sera déplacé vers la gauche si on augmente la pression à température constante
- L'équilibre 2 sera déplacé vers la droite si on augmente la température à pression constante
- L'équilibre 3 sera déplacé vers la droite si on augmente la quantité de CaCO₃

L'équilibre 2 sera déplacé vers la gauche si on diminue le volume à température constante

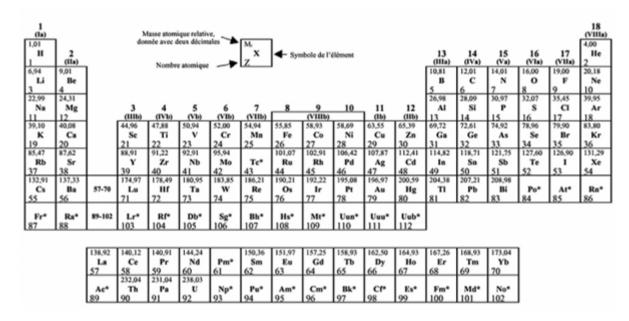
L'équilibre 1 sera déplacé vers la gauche si on diminue le volume à température constante

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : L'équilibre 2 sera déplacé vers la droite si on augmente la température à pression constante, L'équilibre 2 sera déplacé vers la gauche si on diminue le volume à température constante, L'équilibre 3 sera déplacé vers la gauche si on augmente la pression à température constante

Question **23**Non répondue
Noté sur 1,00

Parmi les propositions suivantes relatives à la géométrie des édifices chimiques, indiquer la (ou les) proposition (s) exacte (s).



Veuillez choisir au moins une réponse :

- BeCl₂ est linéaire
- SO₃ est plan
- NH₄⁺ est tétraédrique
- BF₃ est tétraédrique
- H₂CO est plan

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : BeCl₂ est linéaire, SO₃ est plan, NH₄⁺ est tétraédrique, H₂CO est plan