

Question 27

Non répondue

Noté sur 1,00

Le point triple de l’eau est à  $T = 273,15\text{K}$  et  $P = 6.10^{-3}\text{ atm}$ . Dans quels états 1 et 2 se trouve l’eau à  $T_1 = 300\text{K}$  et  $P_1 = 10^{-4}\text{ atm}$  et  $T_1 = 200\text{K}$  et  $P_1 = 6.10^{-3}\text{ atm}$  ?

Veillez choisir au moins une réponse :

- ☐ gaz, gaz
- ☐ gaz, solide
- ☐ gaz, liquide
- ☐ solide, liquide
- ☐ liquide, gaz

Votre réponse est incorrecte.

La réponse correcte est : **gaz, solide**

Question 28

Non répondue

Noté sur 1,00

Soit les composés azotés  $\text{N}_2$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{NO}$ ,  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{NO}_2$ ,  $\text{HNO}_2$ . Quel est le bon classement de ces molécules par ordre croissant du nombre d’oxydation de l’azote ?

Veillez choisir au moins une réponse :

- ☐  $\text{HNO}_3 < \text{N}_2 < \text{NO} < \text{NO}_2 < \text{HNO}_2 < \text{NH}_3$
- ☐  $\text{NH}_3 < \text{N}_2 < \text{NO} < \text{NO}_2 < \text{HNO}_2 < \text{HNO}_3$
- ☐  $\text{NH}_3 < \text{N}_2 < \text{NO} < \text{HNO}_2 < \text{NO}_2 < \text{HNO}_3$
- ☐  $\text{N}_2 < \text{NO} < \text{HNO}_2 < \text{NO}_2 < \text{HNO}_3 < \text{NH}_3$
- ☐  $\text{N}_2 < \text{NH}_3 < \text{NO} < \text{HNO}_2 < \text{NO}_2 < \text{HNO}_3$

Votre réponse est incorrecte.

La réponse correcte est :  **$\text{NH}_3 < \text{N}_2 < \text{NO} < \text{HNO}_2 < \text{NO}_2 < \text{HNO}_3$**

Question 29

Non répondue

Noté sur 1,00

Soient les atomes A-E dans leur état fondamental dans le tableau ci-dessous. Indiquer la ou les proposition(s) exactes.

	A	B	C	D	E
Nombre de protons	16	16	14	17	16
Nombre de masse	32	34	32	36	36

Veillez choisir au moins une réponse :

- ☐ Les atomes A et E ont les mêmes propriétés chimiques.
- ☐ Les atomes A et C ont le même nombre d’électrons.
- ☐ Les atomes A, B et E sont trois isotopes.
- ☐ Les atomes D et E sont deux isotopes.
- ☐ Les atomes D et E ont le même nombre de neutrons

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : Les atomes A et E ont les mêmes propriétés chimiques., Les atomes A, B et E sont trois isotopes.