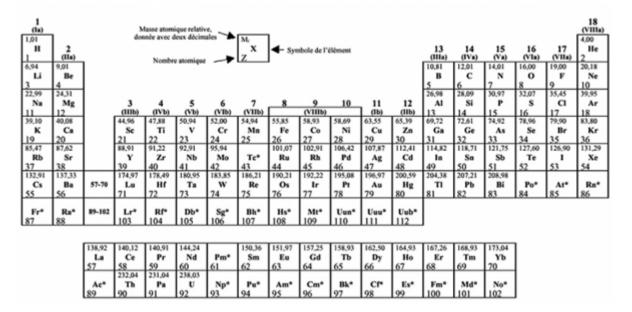
Question **6**Non répondue
Noté sur 1,00

On s'intéresse à la formation des ions les plus probables pour quelques éléments : Aluminium (Al) ; Baryum (Ba) ; Césium (Cs) ; Cuivre (Cu) ; lode (I). Indiquer la (ou les) proposition (s) exacte (s).



Veuillez choisir au moins une réponse :

- Il y a deux cations possibles pour le cuivre.
- L'aluminium peut donner l'ion Al⁺.
- L'iode peut donner l'ion l²⁻.
- Le césium peut donner l'ion Cs^{2+.}
- Le baryum peut donner l'ion Ba²⁺.

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : Il y a deux cations possibles pour le cuivre., Le baryum peut donner l'ion Ba²⁺.

Question **7**Non répondue
Noté sur 1,00

Parmi les propositions suivantes relatives, indiquer la (ou les) proposition (s) qui correspond (ent) à une augmentation de l'entropie.

Veuillez choisir au moins une réponse :

- congélation d'un liquide
- 1L CH₃COONa (1M) → 1L CH₃COONa (2M)
- fusion d'un solide
- 1 mole N₂ (298K, 1 atm) → 1 mole N₂ (100K, 2 atm)
- sublimation d'un solide

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : fusion d'un solide, sublimation d'un solide