

Q : Parmi les entités chimiques suivantes, savez-vous utiliser le terme adapté pour le qualifier ?  $C_{12}H_{22}O_{11}$  ; H ;  $Na^+$  ;  $Cl^-$

R :

Q : Savez-vous nommer ces ions ?  $H^+$ ,  $Na^+$ ,  $K^+$ ,  $Ca^{2+}$ ,  $Mg^{2+}$ ,  $Cl^-$ ,  $F^-$

R :

Q : Quelle est la configuration électronique de valence d'un gaz noble ?

R :

Q : Comment pouvez-vous déterminer la charge électrique d'ions monoatomiques courants à partir du tableau périodique.

R :

Q : Parmi les entités chimiques suivantes, savez-vous utiliser le terme adapté pour le qualifier ?  $C_{12}H_{22}O_{11}$  ; H ;  $Na^+$  ;  $Cl^-$

R :

Q : Savez-vous nommer ces ions ?  $H^+$ ,  $Na^+$ ,  $K^+$ ,  $Ca^{2+}$ ,  $Mg^{2+}$ ,  $Cl^-$ ,  $F^-$

R :

Q : Quelle est la configuration électronique de valence d'un gaz noble ?

R :

Q : Comment pouvez-vous déterminer la charge électrique d'ions monoatomiques courants à partir du tableau périodique.

R :

