

Exercice : Complète le tableau en utilisant le tableau périodique (donné à la fin du livre)

| | Nombre de charges positives du noyau | Nombre d'électrons | charge de l'ion | Formule de l'ion |
|-----------------|--------------------------------------|--------------------|-----------------|-------------------------------|
| Ion sodium | 17 | | -1 | Cl ⁻ |
| Ion fer II | | 24 | +1 | Na ⁺ |
| Ion fer III | | | +2 | Fe ³⁺ |
| Ion cuivre II | | 27 | +2 | |
| Ion calcium | | | +2 | |
| ion hydrogène | 1 | | | H ⁺ |
| Ion potassium | | | | K ⁺ |
| Ion bicarbonate | | 32 | | HCO ₃ ⁻ |
| | | 50 | | SO ₄ ²⁻ |

Dessine l'ion fer II

Exercice : Complète le tableau en utilisant le tableau périodique (donné à la fin du livre)

| | Nombre de charges positives du noyau | Nombre d'électrons | charge de l'ion | Formule de l'ion |
|-----------------|--------------------------------------|--------------------|-----------------|-------------------------------|
| Ion sodium | 17 | | -1 | Cl ⁻ |
| Ion fer II | | | +1 | Na ⁺ |
| Ion fer III | | 24 | +2 | Fe ³⁺ |
| Ion cuivre II | | 27 | +2 | |
| Ion calcium | | | +2 | |
| ion hydrogène | 1 | | | H ⁺ |
| Ion potassium | | | | K ⁺ |
| Ion bicarbonate | | 32 | | HCO ₃ ⁻ |
| | | 50 | | SO ₄ ²⁻ |

Dessine l'ion calcium

Exercice : Complète le tableau en utilisant le tableau périodique (donné à la fin du livre)

| | Nombre de charges positives du noyau | Nombre d'électrons | charge de l'ion | Formule de l'ion |
|-----------------|--------------------------------------|--------------------|-----------------|-------------------------------|
| Ion sodium | 17 | | -1 | Cl ⁻ |
| Ion fer II | | | +1 | Na ⁺ |
| Ion fer III | | 24 | +2 | Fe ³⁺ |
| Ion cuivre II | | 27 | +2 | |
| Ion calcium | | | +2 | |
| ion hydrogène | 1 | | | H ⁺ |
| Ion potassium | | | | K ⁺ |
| Ion bicarbonate | | 32 | | HCO ₃ ⁻ |
| | | 50 | | SO ₄ ²⁻ |

Dessine l'ion potassium

Exercice : Complète le tableau en utilisant le tableau périodique (donné à la fin du livre)

| | Nombre de charges positives du noyau | Nombre d'électrons | charge de l'ion | Formule de l'ion |
|-----------------|--------------------------------------|--------------------|-----------------|-------------------------------|
| Ion sodium | 17 | | -1 | Cl ⁻ |
| Ion fer II | | | +1 | Na ⁺ |
| Ion fer III | | 24 | +2 | Fe ³⁺ |
| Ion cuivre II | | 27 | +2 | |
| Ion calcium | | | +2 | |
| ion hydrogène | 1 | | | H ⁺ |
| Ion potassium | | | | K ⁺ |
| Ion bicarbonate | | 32 | | HCO ₃ ⁻ |
| | | 50 | | SO ₄ ²⁻ |

Dessine l'ion fer II

Exercice : Complète le tableau en utilisant le tableau périodique (donné à la fin du livre)

| | Nombre de charges positives du noyau | Nombre d'électrons | charge de l'ion | Formule de l'ion |
|-----------------|--------------------------------------|--------------------|-----------------|-------------------------------|
| Ion sodium | 17 | | -1 | Cl ⁻ |
| Ion fer II | | | +1 | Na ⁺ |
| Ion fer III | | 24 | +2 | Fe ³⁺ |
| Ion cuivre II | | 27 | +2 | |
| Ion calcium | | | +2 | |
| ion hydrogène | 1 | | | H ⁺ |
| Ion potassium | | | | K ⁺ |
| Ion bicarbonate | | 32 | | HCO ₃ ⁻ |
| | | 50 | | SO ₄ ²⁻ |

Dessine l'ion calcium

Exercice : Complète le tableau en utilisant le tableau périodique (donné à la fin du livre)

| | Nombre de charges positives du noyau | Nombre d'électrons | charge de l'ion | Formule de l'ion |
|-----------------|--------------------------------------|--------------------|-----------------|-------------------------------|
| Ion sodium | 17 | | -1 | Cl ⁻ |
| Ion fer II | | | +1 | Na ⁺ |
| Ion fer III | | 24 | +2 | Fe ³⁺ |
| Ion cuivre II | | 27 | +2 | |
| Ion calcium | | | +2 | |
| ion hydrogène | 1 | | | H ⁺ |
| Ion potassium | | | | K ⁺ |
| Ion bicarbonate | | 32 | | HCO ₃ ⁻ |
| | | 50 | | SO ₄ ²⁻ |

Dessine l'ion potassium