

33 fiches « Réponse attendue »

Réponse attendue Exercice 1

Question	Objectifs	Indicateurs	Indicateurs
1. Quel est le rôle de la cellule ?	Comprendre le rôle de la cellule dans le système nerveux.	Comprendre le rôle de la cellule dans le système nerveux.	Comprendre le rôle de la cellule dans le système nerveux.
2. Quelles sont les parties d'une cellule ?	Identifier les parties d'une cellule.	Identifier les parties d'une cellule.	Identifier les parties d'une cellule.
3. Quelles sont les fonctions d'une cellule ?	Comprendre les fonctions d'une cellule.	Comprendre les fonctions d'une cellule.	Comprendre les fonctions d'une cellule.
4. Quelles sont les maladies liées à la cellule ?	Comprendre les maladies liées à la cellule.	Comprendre les maladies liées à la cellule.	Comprendre les maladies liées à la cellule.
5. Quelles sont les applications de la cellule ?	Comprendre les applications de la cellule.	Comprendre les applications de la cellule.	Comprendre les applications de la cellule.

Réponse attendue Exercice 2

Donner les définitions suivantes, indiquer les propriétés essentielles et donner les tests.

- Le **phosphore** est un élément chimique de symbole **P** et de numéro atomique 15. C'est un non-métal appartenant au groupe des pnictogènes.
- Le **arsenic** est un élément chimique de symbole **As** et de numéro atomique 33. C'est un métalloïde appartenant au groupe des pnictogènes.
- Le **sélénium** est un élément chimique de symbole **Se** et de numéro atomique 34. C'est un non-métal appartenant au groupe des chalcogènes.
- Le **tellure** est un élément chimique de symbole **Te** et de numéro atomique 52. C'est un métalloïde appartenant au groupe des chalcogènes.
- Le **polonium** est un élément chimique de symbole **Po** et de numéro atomique 84. C'est un métalloïde appartenant au groupe des chalcogènes.

Réponse attendue Exercice 4

1. Le **phosphore** est un élément chimique de symbole **P** et de numéro atomique 15. C'est un non-métal appartenant au groupe des pnictogènes.
2. Le **arsenic** est un élément chimique de symbole **As** et de numéro atomique 33. C'est un métalloïde appartenant au groupe des pnictogènes.
3. Le **sélénium** est un élément chimique de symbole **Se** et de numéro atomique 34. C'est un non-métal appartenant au groupe des chalcogènes.
4. Le **tellure** est un élément chimique de symbole **Te** et de numéro atomique 52. C'est un métalloïde appartenant au groupe des chalcogènes.
5. Le **polonium** est un élément chimique de symbole **Po** et de numéro atomique 84. C'est un métalloïde appartenant au groupe des chalcogènes.

Réponse attendue Exercice 2

1. Le **phosphore** est un élément chimique de symbole **P** et de numéro atomique 15. C'est un non-métal appartenant au groupe des pnictogènes.
2. Le **arsenic** est un élément chimique de symbole **As** et de numéro atomique 33. C'est un métalloïde appartenant au groupe des pnictogènes.
3. Le **sélénium** est un élément chimique de symbole **Se** et de numéro atomique 34. C'est un non-métal appartenant au groupe des chalcogènes.
4. Le **tellure** est un élément chimique de symbole **Te** et de numéro atomique 52. C'est un métalloïde appartenant au groupe des chalcogènes.
5. Le **polonium** est un élément chimique de symbole **Po** et de numéro atomique 84. C'est un métalloïde appartenant au groupe des chalcogènes.

26 fiches « Aide-mémoire »

Aide-mémoire pour la classe 2

Les bases de la chimie

Une base est une espèce chimique capable de libérer des ions hydroxyde (OH⁻) en solution aqueuse.

Exemples : NaOH, KOH, Ca(OH)₂, NH₃.

Aide-mémoire pour la classe 2

Le langage de la chimie

Les noms des composés chimiques sont écrits en lettres minuscules.

Exemples : H₂O, CO₂, NaCl, Fe.

Aide-mémoire pour la classe 2

Le langage de la chimie

Les noms des composés chimiques sont écrits en lettres minuscules.

Exemples : H₂O, CO₂, NaCl, Fe.

Aide-mémoire pour la classe 2

Le langage de la chimie

Les noms des composés chimiques sont écrits en lettres minuscules.

Exemples : H₂O, CO₂, NaCl, Fe.

26 fiches « Évaluation »

Évaluation 4

Question	Notes
1. Quel est le rôle de la cellule ?	10
2. Quelles sont les parties d'une cellule ?	10
3. Quelles sont les fonctions d'une cellule ?	10
4. Quelles sont les maladies liées à la cellule ?	10
5. Quelles sont les applications de la cellule ?	10

Évaluation 5

Le langage de la chimie

Question	Notes
1. Les noms des composés chimiques sont écrits en lettres minuscules.	10
2. Exemples : H ₂ O, CO ₂ , NaCl, Fe.	10

Évaluation 6

Le langage de la chimie

Question	Notes
1. Les noms des composés chimiques sont écrits en lettres minuscules.	10
2. Exemples : H ₂ O, CO ₂ , NaCl, Fe.	10

Évaluation 7

Le langage de la chimie

Question	Notes
1. Les noms des composés chimiques sont écrits en lettres minuscules.	10
2. Exemples : H ₂ O, CO ₂ , NaCl, Fe.	10

Mode d'emploi du CD-Rom

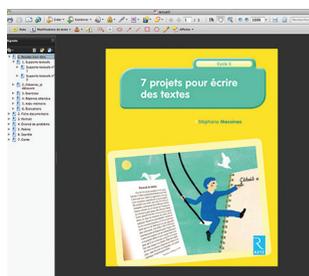
Pour accéder aux annexes, ouvrir le fichier « accueil.pdf » à la racine du CD-Rom avec le logiciel Adobe Reader® (à télécharger gratuitement sur le site get.adobe.com/fr/reader/).

- Afficher les signets en cliquant sur l'icône correspondante dans le bandeau de gauche.

PC



MAC



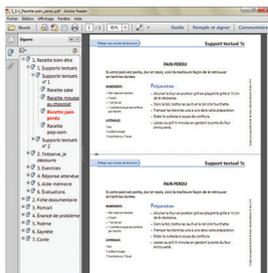
- Sous Mac, il se peut que l'icône ne soit pas présente par défaut dans le volet de l'application.

Il faut alors se rendre :

- dans le menu « Affichage », puis « Afficher/Masquer », puis « Volets du navigateur », puis « Signets » ;
- ou dans le menu « Affichage », puis « Panneaux de navigation », puis « Signets ».

- Une fois les signets affichés, il faut dérouler les menus en cliquant sur le signe **+** sur PC ou sur la flèche **▶** sur Mac qui se trouvent devant le titre des parties. La liste des ressources s'affiche ensuite.

PC



MAC

