

Exercice de réinvestissement suite à l'activité n°5 : Composition du noyau de deux atomes métalliques

→ Mobiliser des connaissances (D2)

→ Pratiquer une démarche scientifique (D4)

L'atome de Zinc et l'atome de Fer sont deux atomes qu'on trouve dans la classification périodique des éléments chimiques et qui appartiennent à la grande famille des métaux de transition.

1/ Le noyau de l'atome de Zinc contient 30 protons et 34 neutrons.

a) Quel est le numéro atomique Z de l'élément Zinc ? Z =

b) Quel est le nombre de masse A de cet atome ? A =

c) Déduis-en la notation symbolique du noyau de l'atome de Zinc.

2/ La notation symbolique du noyau de l'atome de Fer est la suivante :



Rédige un petit texte dans lequel tu donnes la composition complète de l'atome de Fer (Nombres d'électrons, nucléons, protons et neutrons).

→ Je retiens la méthode à employer pour retrouver la composition complète d'un atome à partir de la notation symbolique de son noyau et inversement...

Exercice de réinvestissement suite à l'activité n°5 : Composition du noyau de deux atomes métalliques

→ Mobiliser des connaissances (D2)

→ Pratiquer une démarche scientifique (D4)

L'atome de Zinc et l'atome de Fer sont deux atomes qu'on trouve dans la classification périodique des éléments chimiques et qui appartiennent à la grande famille des métaux de transition.

1/ Le noyau de l'atome de Zinc contient 30 protons et 34 neutrons.

a) Quel est le numéro atomique Z de l'élément Zinc ? Z =

b) Quel est le nombre de masse A (= nombre de nucléons) de cet atome ? A =

c) Déduis-en la notation symbolique du noyau de l'atome de Zinc.

2/ La notation symbolique du noyau de l'atome de Fer est la suivante :



Rédige un petit texte dans lequel tu donnes la composition complète de l'atome de Fer (Nombres d'électrons, nucléons, protons et neutrons).

→ Je retiens la méthode à employer pour retrouver la composition complète d'un atome à partir de la notation symbolique de son noyau et inversement...

Exercice de réinvestissement suite à l'activité n°5 : Composition du noyau de deux atomes métalliques

→ Mobiliser des connaissances (D2)

→ Pratiquer une démarche scientifique (D4)

L'atome de Zinc et l'atome de Fer sont deux atomes qu'on trouve dans la classification périodique des éléments chimiques et qui appartiennent à la grande famille des métaux de transition.

1/ Le noyau de l'atome de Zinc contient 30 protons et 34 neutrons.

a) Quel est le numéro atomique Z de l'élément Zinc ? Z =

b) Quel est le nombre de masse A de cet atome ? A =

c) Déduis-en la notation symbolique du noyau de l'atome de Zinc.

2/ La notation symbolique du noyau de l'atome de Fer est la suivante :



Rédige un petit texte dans lequel tu donnes la composition complète de l'atome de Fer (Nombres d'électrons, nucléons, protons et neutrons).

→ Je retiens la méthode à employer pour retrouver la composition complète d'un atome à partir de la notation symbolique de son noyau et inversement...