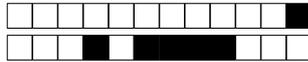


Question 17 Le zirconium (Zr, $Z = 40$) est-il un métal ? Combien d'électrons de type 4d possède-t-il à l'état fondamental ?

- A Le zirconium (Zr) est un métal ne possédant pas d'électron de valence de type 4d.
- B Le zirconium (Zr) est un non métal ne possédant pas d'électron de valence de type 4d.
- C Le zirconium (Zr) est un non métal possédant 3 électrons de valence de type 4d.
- D Le zirconium (Zr) est un non métal possédant 4 électrons de valence de type 4d.
- E Le zirconium (Zr) est un métal possédant 4 électrons de valence de type 4d.
- F Le zirconium (Zr) est un métal possédant 2 électrons de valence de type 4d.
- G Le zirconium (Zr) est un métal possédant 3 électrons de valence de type 4d.
- H Le zirconium (Zr) est un non métal possédant 2 électrons de valence de type 4d.

Question 18 ♣ Parmi les propositions suivantes, lesquelles sont exactes ?

- A Le rayon atomique du fluor est supérieur à celui du lithium.
- B Le rayon atomique ne varie pas le long d'une même colonne.
- C L'osmium Os est un métal de transition possédant 4 électrons non-appariés à l'état fondamental.
- D Le fluor est plus électronégatif que le lithium.
- E L'antimoine Sb est un élément du bloc p possédant 3 électrons valence dans une sous-couche $5p$.
- F Le rayon atomique du fluor est supérieur à celui de l'iode.



Feuille de réponses

CC2 HLCH101 18/11/2019

<input type="checkbox"/> 0							
<input type="checkbox"/> 1							
<input type="checkbox"/> 2							
<input type="checkbox"/> 3							
<input type="checkbox"/> 4							
<input type="checkbox"/> 5							
<input type="checkbox"/> 6							
<input type="checkbox"/> 7							
<input type="checkbox"/> 8							
<input type="checkbox"/> 9							

← codez votre numéro d'étudiant ci-contre, et inscrivez votre nom et prénom ci-dessous.

Nom et prénom :

Les réponses aux questions sont à donner exclusivement sur cette feuille.

Les réponses données sur les feuilles précédentes ne seront pas prises en compte.

Vous devez noircir à l'aide d'un stylo la case correspondante à votre réponse. Si vous noircissez par erreur une autre case et que vous voulez corriger, mettre du blanc sur toute la case que vous avez noircie par erreur, ne redessinez pas la case.

Ne pas utiliser de crayon de papier pour noircir : vous pouvez le faire dans un premier temps mais ensuite il faut noircir à l'aide d'un stylo noir.

- Question 1 : A B C D E
- Question 2 : A B C D E F
- Question 3 : A B C D E F
- Question 4 : A B C D E F G
- Question 5 : A B C D E F
- Question 6 : A B C D E F G H
- Question 7 : A B C D E
- Question 8 : A B C D E F G
- Question 9 : A B C D
- Question 10 : A B C D E F
- Question 11 : A B C D E F
- Question 12 : A B C D E
- Question 13 : A B C D E
- Question 14 : A B C D E F G H I J
- Question 15 : A B C D E F
- Question 16 : A B C D
- Question 17 : A B C D E F G H
- Question 18 : A B C D E F

