

Testez vos connaissances « Des atomes aux ions »

Question	Votre réponse Corrigez dans une autre couleur	Je ne sais pas	Je savais	Je croyais savoir
1) L'atome est composé de :	<input type="checkbox"/> Une molécule <input type="checkbox"/> des électrons <input type="checkbox"/> Un noyau <input type="checkbox"/> des ions			
2) Un électron porte :	<input type="checkbox"/> une charge électrique <input type="checkbox"/> plusieurs charges électriques positives positives <input type="checkbox"/> une charge électrique négative <input type="checkbox"/> plusieurs charges électriques négatives.			
3) un atome est électriquement neutre » signifie:	<input type="checkbox"/> l'atome a un pH = 7. <input type="checkbox"/> Il n'y a pas de charges électriques dans un atome. <input type="checkbox"/> Il y a autant de charges positives que de charges négatives dans un atome.			
4) Quel est le modèle qui représente un atome de carbone ?	<input type="checkbox"/> Proposition 1 <input type="checkbox"/> proposition 2 <input type="checkbox"/> Proposition 3 <input type="checkbox"/> proposition 4			
5) L'ion chlorure possède	<input type="checkbox"/> 16 charges négatives. <input type="checkbox"/> 17 charges négatives. <input type="checkbox"/> 18 charges négatives.			
6) La formule chimique de l'ion aluminium s'écrit:	<input type="checkbox"/> $Al^{3+}$ <input type="checkbox"/> $Al^{3-}$ <input type="checkbox"/> $Al$			
7) L'ion fer III possède	<input type="checkbox"/> 23 charges négatives. <input type="checkbox"/> 26 charges négatives. <input type="checkbox"/> 29 charges négatives			
8) L'atome et l'ion du même nom ont :	<input type="checkbox"/> le même nombre de charges positives. <input type="checkbox"/> la même formule chimique. <input type="checkbox"/> le même nombre de charges négatives.			
9) L'ion oxygène $O^{2-}$ a été formé à partir d'un atome d'oxygène qui a :	<input type="checkbox"/> gagné 2 électrons.  <input type="checkbox"/> perdu 2 électrons.			
10) De ces formules, lesquelles correspondent à des des ions?	<input type="checkbox"/> $CO_2$ <input type="checkbox"/> $O$ <input type="checkbox"/> $SO_4^{2-}$ <input type="checkbox"/> $NH_4^+$ <input type="checkbox"/> $Cl$ <input type="checkbox"/> $Fe$			
11) Quelle est la formule chimique de l'ion nitrate ?	<input type="checkbox"/> $NO_3^-$ <input type="checkbox"/> $NO_3^+$ <input type="checkbox"/> $N_3O^+$ <input type="checkbox"/> $NO_3^+$ <input type="checkbox"/> $N_3O^-$ <input type="checkbox"/> $NO_3^-$			
12) La charge électrique portée par l'ion ammonium est de :	<input type="checkbox"/> 4 charges positives.  <input type="checkbox"/> 1 charge positive.			
13) La formule chimique de la solution ionique de nitrate de fer III s'écrit :	<input type="checkbox"/> $(NO_3^- + Fe^{3+})$ <input type="checkbox"/> $(Fe^{3+} + NO_3^-)$ <input type="checkbox"/> $(Fe^{3+} + 3 NO_3^-)$ <input type="checkbox"/> $(3 NO_3^- + Fe^{3+})$			