

Les ions et molécules à connaître en 3^e

Exercice 1

Compléter le tableau suivant qui donne le nom et la formule d'ions utilisés en classe de 3^e.

Nom de l'atome d'origine	Numéro atomique Z	Ion positif ou négatif?	Formule de l'ion	Nom de l'ion
<i>Atome d'hydrogène</i>	<i>Z = 1</i>	<i>ion positif (+1)</i>	<i>H⁺</i>	<i>ion hydrogène</i>
Atome de Chlore		ion négatif (-1)		<i>ion chlorure</i>
	Z = 11	ion positif (+1)		
			Zn ²⁺	
		ion positif (+2)		<i>ion fer II</i>
			Fe ³⁺	
Atome d'aluminium		ion positif (+3)		
Atome de cuivre		ion positif (+2)		

Exercice 2

Compléter le tableau en donnant le nom des molécules ou des ions, ainsi que la charge électrique et la composition (nom et nombre d'atomes différents).

Nom de l'édifice atomique	formule	Charge globale	Composition atomique
<i>Ion hydroxyde</i>	<i>HO⁻</i>	<i>(-1)</i>	<i>1 atome d'hydrogène 1 atome d'oxygène</i>
	O ₂		
	SO ₄ ²⁻		
	N ₂		
	NO ₃ ⁻		
	H ₂ O		
	CH ₄		