

Quelques ions

Nom de l'ion	Formule de l'ion	Description de l'ion	Symbole de l'atome correspondant	Notation symbolique du noyau	Composition du noyau de l'ion et de l'atome	Nombre d'électrons de l'atome	Nombre d'électrons de l'ion	Anion ou Cation
Ion sodium		Provient d'1 atome de sodium ayant perdu un électron	Na		12 neutrons		10	
Ion fer II	Fe ²⁺				26 protons 30 neutrons			
		Provient d'1 atome de fer ayant perdu 3 électrons		$^{56}_{26}\text{Fe}$				
Ion cuivre II				$^{65}_{29}\text{Cu}$				
Ion magnésium				$^{24}_{12}\text{Mg}$			10	
Ion calcium		Provient d'1 atome de calcium ayant perdu 2 électrons	Ca		20 protons 20 neutrons			
		Provient d'1 atome de potassium ayant perdu 1 électron		$^{39}_{19}\text{K}$				
Ion hydronium	H ⁺				0 neutron	1		
		Provient d'1 atome d'argent ayant perdu 1 électron	Ag		47 protons 61 neutrons		46	
Ion chlorure	Cl ⁻				18 neutrons		18	
Ion fluorure	F ⁻				9 protons 10 neutrons			
Ion sulfate		Provient d'1 atome de soufre et de 4 atomes d'oxygène, le tout ayant gagné 2 électrons						
Ion hydroxyde		Provient d'1 atome d'hydrogène et d'1 atome d'oxygène, le tout ayant gagné 1 électron						
Ion nitrate	NO ₃ ⁻							