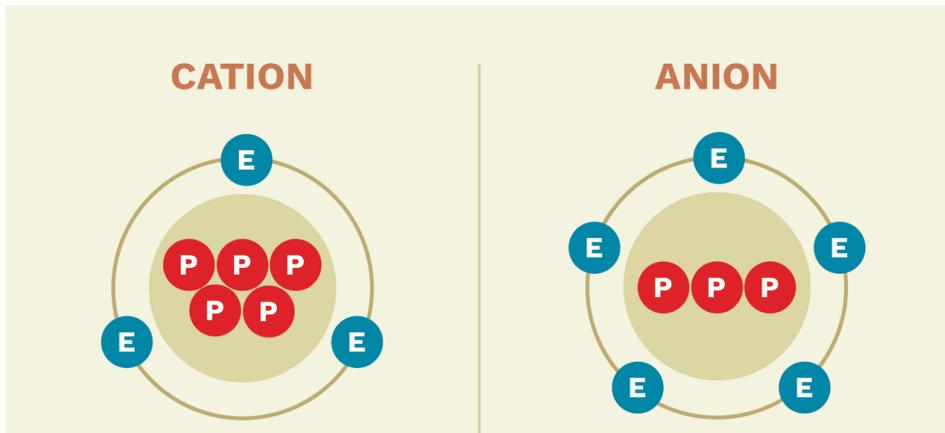




También hay que recordar que los átomos tienen electrones que orbitan fuera de su núcleo, estos tienen carga negativa, cuando un átomo tiene la misma cantidad de protones y electrones, se dice que el átomo es neutro. Pero cuando hay menos o más electrones, el átomo es un ion.



- Catión: tiene carga positiva, porque ha perdido electrones
- Anión: tiene carga negativa porque ha ganado electrones

Para saber que tipo de ion es un átomo se puede observar el signo que acompaña, si no tiene un número junto al signo es porque va un 1. (este número indica los electrones que ha ganado o que ha perdido)

Entonces el sodio de la imagen tiene un signo positivo, lo que quiere decir que es un catión, y ha perdido un electrón.

El sodio en la tabla periódica ocupa el lugar 11.

Por lo tanto, tiene

11 protones, pero como perdió un electrón tiene 10 electrones.



Ahora tu

COMPLETA LA TABLA

Llena la tabla con los datos solicitados, observa el elemento, el cual te muestra su número másico y su número atómico. Además de su carga eléctrica.

elemento	Másico	Atómico	p^+	e^-	neutrones	Tipo de ion
${}_{24}^{45}\text{Cr}^{-2}$						
${}_{8}^{15}\text{O}$						
${}_{20}^{41}\text{Ca}^{+3}$						
${}_{10}^{17}\text{Ne}^+$						
${}_{16}^{29}\text{S}^-$						
${}_{31}^{65}\text{Ga}^{-2}$						
${}_{11}^{23}\text{Na}^{+2}$						

Cuando completes la tabla mándame una foto, para verificar que este correcta.