Br ⁻
Il possède 6 protons car son symbole est $^{12}_{6}C$
Son symbole est Cu
Il possède 7 neutrons car son symbole est $^{14}_{7}N$
Il en possède 20 car son symbole est $^{20}_{10}Ne$
Il en possède 11.
Le fluor ¹⁸ ₉ F
L'oxygène $^{16}_{~8}O$
Fe ²⁺
Cu^{2+}
²⁷ ₁₃ Al
Il en possède 14 car son symbole est $^{28}_{14}Si$ et que dans un atome il y a autant de protons que d'électrons.
$^{32}_{16}S$
¹⁴ ₆ C
Fe ³⁺
Le phosphore $^{31}_{15}P$

Je suis un isotope de l'uranium $^{235}_{~92}U$.	Il possède 35 protons car son symbole est $^{80}_{35}Br$
Je suis un atome de fluor qui a gagné un électron.	²³⁸ ₉₂ U
Je suis un atome. Mon nombre de nucléons est égal à 35, et mon nombre d'électrons est égal à 17, qui suis-je ?	F ⁻
Je suis un atome et j'ai 16 électrons.	Le Chlore $^{35}_{17}Cl$
Mon nombre de neutrons est égal à 6 et mon nombre de protons est égal à 5, qui suis-je ?	³² ₁₆ S
Je suis un atome de magnésium qui a perdu deux électrons.	¹¹ ₅ B
J'ai deux protons et j'ai autant de protons que de neutrons.	Mg^{2+}
Je suis un atome. Mon nombre de nucléons est égal à 24, et mon nombre d'électrons est égal à 12, qui suis-je ?	⁴ ₂ He
Quand on ajoute du nitrate d'argent, on obtient un précipité blanc qui noircit à la lumière. Quel ion est mis en évidence ?	$^{24}_{12}Mg$
J'ai dix protons et le double de nucléons, qui suis-je ?	Cl ⁻
Quand on ajoute de la soude, on obtient un précipité blanc. Quel ion est mis en évidence ?	²⁰ ₁₀ Ne
J'ai trois protons et quatre neutrons, qui suis-je ?	Soit Zn ^{2+,} soir Mg ^{2+,} soit Al ³⁺
Je suis un atome de lithium qui a perdu un électron.	$^{7}_{3}Li$
Je suis un élément chimique présent dans le dioxyde de carbone, le charbon et le diamant.	Li ⁺
J'ai 4 protons et 5 neutrons, qui suis-je ?	Je suis le Carbone C.
Je suis anion obtenu à partir du Brome.	Je suis le Béryllium 9_4Be