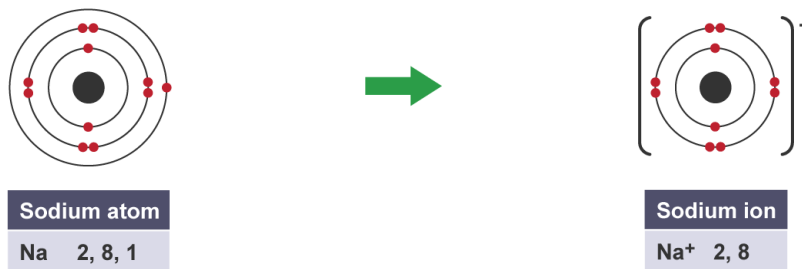


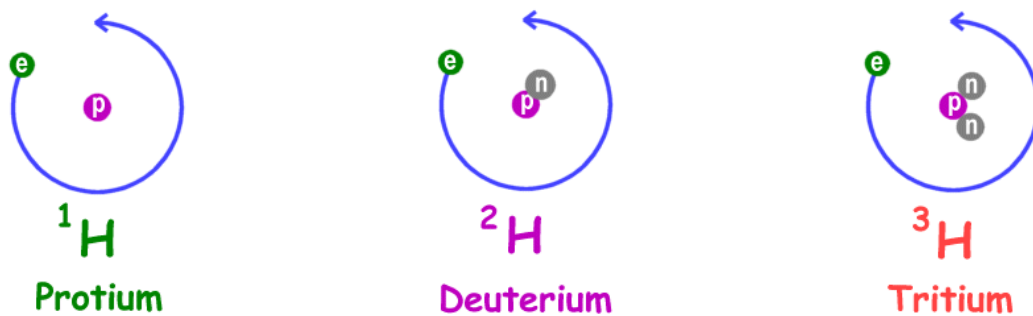


3	Ions et isotopes
---	------------------

► Un **ion** est un élément qui a reçu ou perdu un certain nombre d'**électrons** :



► Deux **isotopes** d'un élément ont le même nombre de **protons**, mais un nombre différent de **neutrons** :



Exercice 1 On trouve sur terre 92% de $^{28}_{14}\text{Si}$, 5% de $^{29}_{14}\text{Si}$ et 3% de $^{30}_{14}\text{Si}$.

- Combien le silicium possède-t-il d'isotopes ?
- Quel est l'isotope de silicium le plus abondant sur terre ?
- Calculez la masse atomique du Silicium en prenant la moyenne pondérée des masses atomiques de ses principaux isotopes naturels.

Exercice 2 Complète le tableau :

		électrons	protons	neutrons	nucléons
a)	$^{54}_{26}\text{Fe}$				
b)	$^{56}_{26}\text{Fe}$				
c)	$^{56}_{26}\text{Fe}^{2+}$				
d)	$^{56}_{26}\text{Fe}^{3+}$				
e)	$^{14}_7\text{N}^{3-}$				
f)	$^{120}_{50}\text{Sn}^{4+}$				