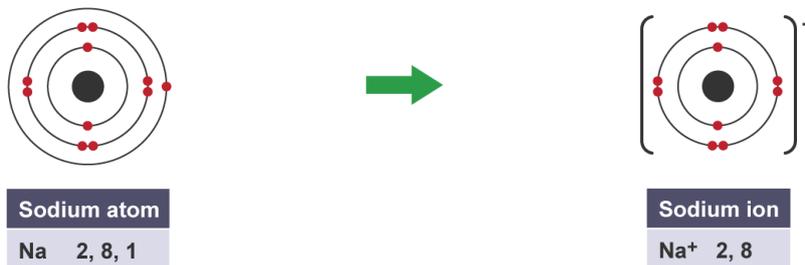


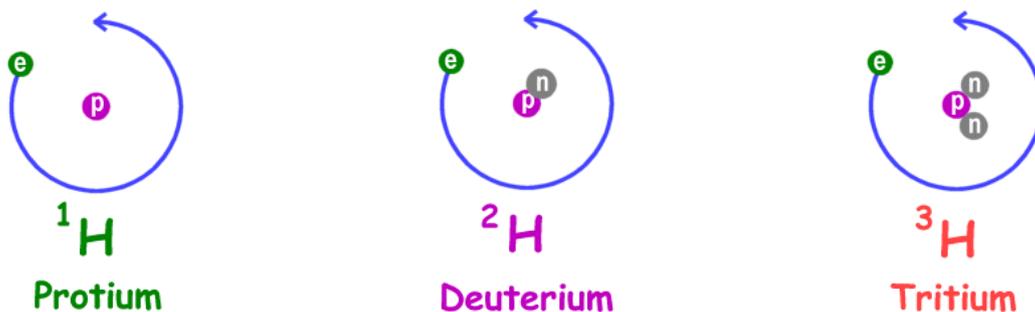


3	Ions et isotopes
---	------------------

► 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 ²⁸₁₄Si, 5% de ²⁹₁₄Si et 3% de ³⁰₁₄Si.

- 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 Fe				
b)	⁵⁶ ₂₆ Fe				
c)	⁵⁶ ₂₆ Fe ²⁺				
d)	⁵⁶ ₂₆ Fe ³⁺				
e)	¹⁴ ₇ N ³⁻				
f)	¹²⁰ ₅₀ Sn ⁴⁺				