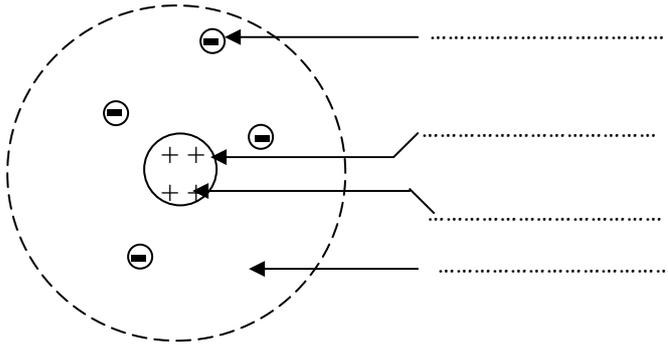


I- Rappels : l'atome

- Soit un atome quelconque schématisé ci- dessous.
- Complète la légende de ce schéma.
- Entoure les bonnes réponses dans le cadre ci-dessous.



Un atome est constitué :

- au centre *d'un noyau / d'électrons*
- en périphérie *d'un noyau / d'électrons*

Le noyau est chargé *positivement / négativement*.

Les électrons sont chargés *positivement / négativement*.

L'atome est *neutre / positif / négatif* car il y a *autant / plus / moins* d'électrons que de charges positives.

II- L'ion

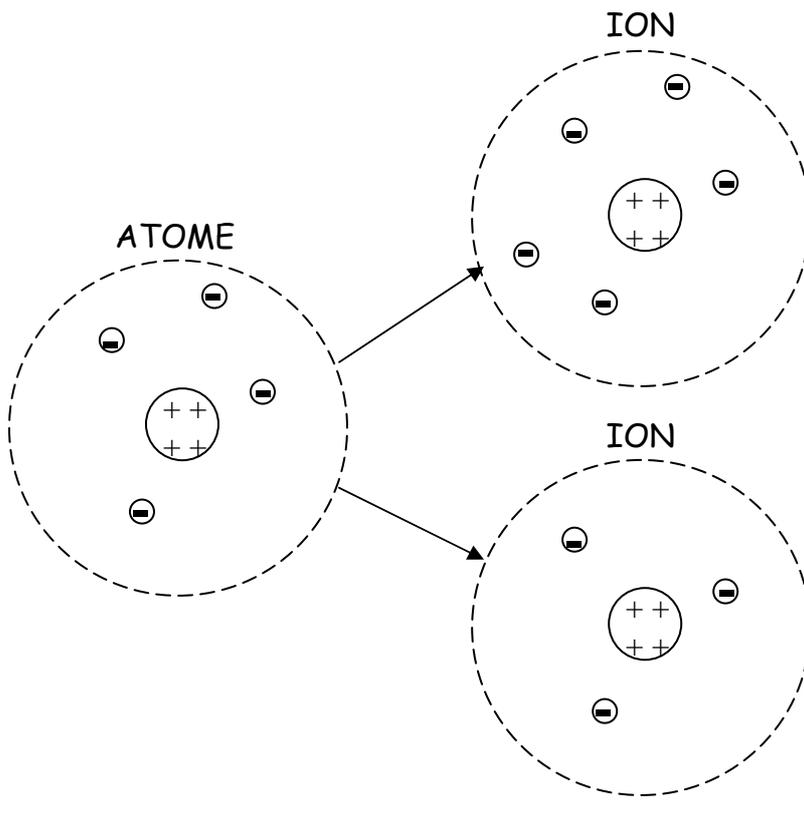
1- Définition : A retenir

Voici une définition à savoir par cœur :

Un ion est un atome ayant gagné ou perdu 1 ou plusieurs électrons.

Un ion n'est donc pas neutre, il est chargé.

2- Comment se forme un ion ?



Nombre de charges positives dans le noyau :

Nombre d'électrons en périphérie :

Il y a plus de charges que de charges

C'est un ion

Nombre de charges positives dans le noyau :

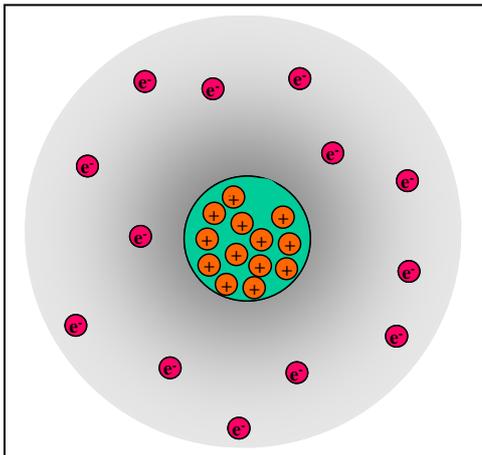
Nombre d'électrons en périphérie :

Il y a plus de charges que de charges

C'est un ion

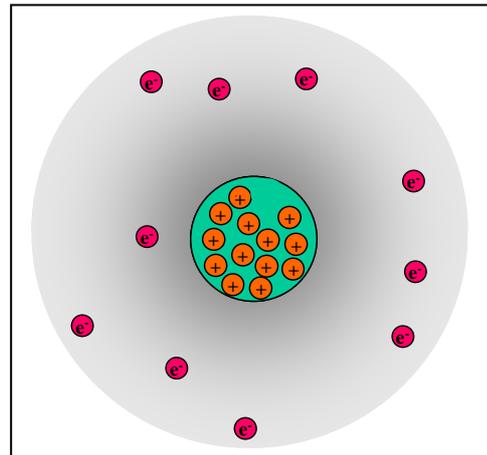
III- Comment écrire la formule d'un ion ?

Atome d'aluminium



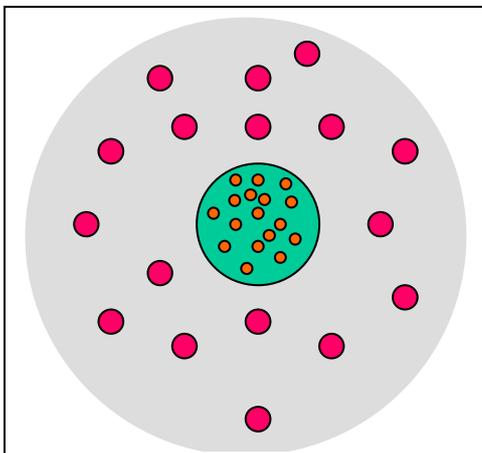
Nombre de charges positives :
 Nombre d'électrons :
 Symbole de l'atome :

Ion aluminium



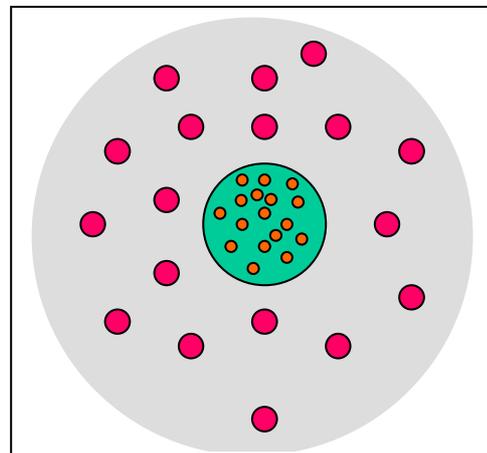
Nombre de charges positives :
 Nombre d'électrons :
 Formule de l'ion :

Atome de chlore



Nombre de charges positives :
 Nombre d'électrons :
 Symbole de l'atome :

Ion chlorure



Nombre de charges positives :
 Nombre d'électrons :
 Formule de l'ion :

IV - Application : Chaque type d'atome se transformera toujours en ion identique à chaque fois. Voici quelques exemples

Nom atome	cuivre	fer	aluminium	zinc	chlore	calcium	potassium	sodium	magnésium
Symbole atome	Cu	Fe	Al	Zn	Cl	Ca	K	Na	Mg
Nombre électrons	29		13		17		19		12
Nombre charges +		26		30		20		11	

Nom ion	cuivre	fer II	aluminium	zinc	chlorure	calcium	potassium	sodium	magnésium
Nombre charges +									
Nombre électrons		24	10		18	18		10	
Formule ion	Cu ²⁺			Zn ²⁺			K ⁺		Mg ²⁺