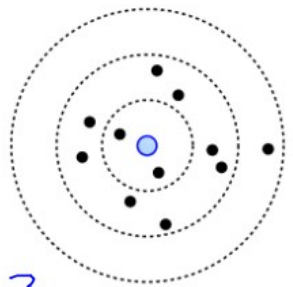
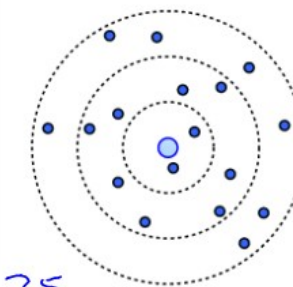


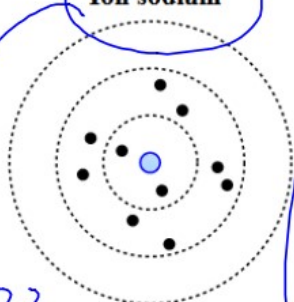
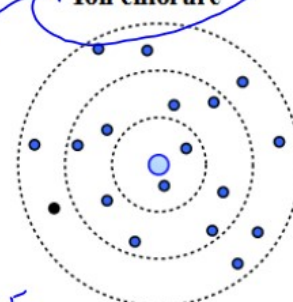
1. Cas du chlorure de sodium

Représentation des atomes de chlore et de sodium

	Atome de sodium	Atome de chlore
Chlorure de sodium :		
En observant les atomes de chlore et de sodium ci-dessus, compléter le tableau		
A	23	35
Nombre d'électrons	11 e ⁻	17 e ⁻
Nombre de protons (dans le noyau)	11 p ⁺	17 p ⁺
Numéro atomique : Z =	11	17
Charge de la particule (2- ; 1- ; nulle ; 1+ ; 2+ ; 3+)	neutre élect. (0)	neutre élect. (0)
Nom de la particule et symbole	At. de sodium Na	Atome de chlore Cl
nb de neutrons	23 - 11 = 12	35 - 17 = 18

• Dissolution du Chlorure de sodium

Lorsque le chlorure de sodium (NaCl) se dissout dans l'eau, il se dissocie en deux particules

	Ion sodium	Ion chlorure
Chlorure de sodium en solution :		
En observant les ions de chlore et de sodium ci-dessus, compléter le tableau		
A		
Nombre d'électrons	10 e ⁻	18 e ⁻
Nombre de protons (dans le noyau)	11 ⊕	17 ⊕
Numéro atomique : Z =	11	17
Charge de la particule (2- ; 1- ; nulle ; 1+ ; 2+ ; 3+)	1+	1-
Nom de la particule et symbole	Na ⁺	Cl ⁻
	23 12	35 18

nbre de neutrons

