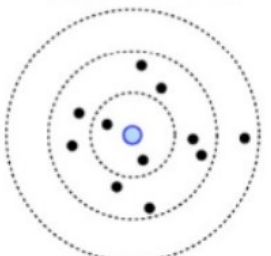
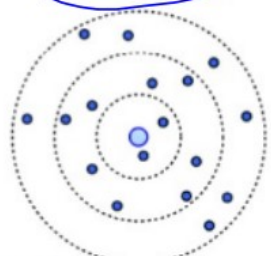


1. Cas du chlorure de sodium

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		
	23	35
Nombre d'électrons	$11 -$	$17 -$
Nombre de protons (dans le noyau)	$11 +$	$17 +$
Numéro atomique : $Z =$	11	17
Charge de la particule (2- ; 1- ; nulle ; 1+ ; 2+ ; 3+)	neutre 0	neutre 0
Nom de la particule et symbole	atome de sodium	Cl

nbre de neutrons ds le noyau

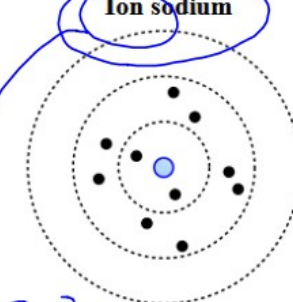
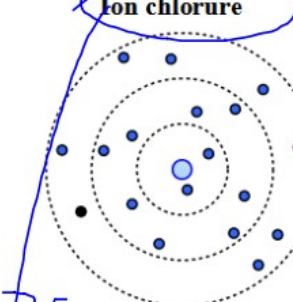
$23 - 11 = 12$ Na

$35 - 17 = 18$



• 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		
Nombre d'électrons	23 10 e ⁻	35 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 ¹⁺	Cl ¹⁻

nb neutrons $23 - 11 = 12$ $35 - 17 = 18$

