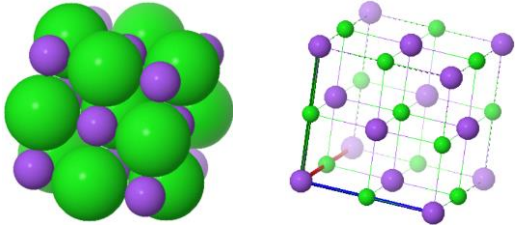


Cristal de chlorure de sodium		
Ions	Na^+	Cl^-
Maille	CFC	CFC
Rayon ionique : r_{ion} (pm)	100	182
r_{atome} (m)	100×10^{-12}	182×10^{-12}
Volume d'un ion : $V_{ion} = \frac{4}{3} \pi r_{ion}^3$ (m ³)	$4,19 \times 10^{-30}$	$2,53 \times 10^{-29}$
Nombre d'ions par maille : N	4	4
Volume de tous les ions : $V = N_{Na^+} \times V_{Na^+} + N_{Cl^-} \times V_{Cl^-}$	$1,18 \times 10^{-28}$	
Arête de la maille en fonction de r_{Na^+} et r_{Cl^-} : a (m)	Les ions situés sur une arête sont adjacents $a = 2r_{Na^+} + 2r_{Cl^-}$ $a = 5,64 \times 10^{-10}$	
Volume d'une maille : $V_{maille} = a^3$ (m ³)	$1,80 \times 10^{-28}$	
Compacité de la maille : $C = \frac{V_{atomes}}{V_{maille}}$	0,66	
Masse molaire M (g.mol ⁻¹)	23	35,5
Nombre d'Avogadro	$N_A = 6,02 \times 10^{23}$ atomes / mol	
Masse d'un ion $m_{atome} = \frac{M}{N_A}$ (g)	$3,70 \times 10^{-23}$	$5,90 \times 10^{-23}$
Volume d'une maille : V_{maille} (cm ³)	$1,80 \times 10^{-22}$	
Masse volumique : $\rho = \frac{N_{Na^+} \times m_{Na^+} + N_{Cl^-} \times m_{Cl^-}}{V_{maille}}$ (g.cm ⁻³)	2,13	