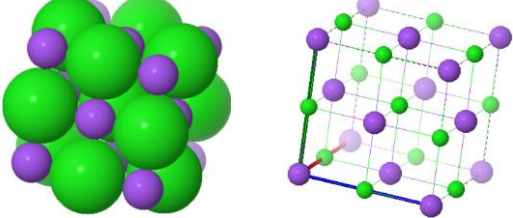


Cristal de chlorure de sodium		
Ions	Na^+	Cl^-
Maille	CFC	CFC
Rayon ionique : r_{ion} (pm)	100	182
r_{atome} (m)		
Volume d'un ion : $V_{ion} =$ (m ³)		
Nombre d'ions par maille : N		
Volume de tous les ions : $V =$		
Arête de la maille en fonction de r_{Na^+} et r_{Cl^-} : a (m)	Les ions situés sur une arête sont adjacents	
Volume d'une maille : $V_{maille} =$ (m ³)		
Compacité de la maille : $C =$		
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 $m_{atome} =$ (g)		
Volume d'une maille : V_{maille} (cm ³)		
Masse volumique : $\rho =$ (g.cm ⁻³)		