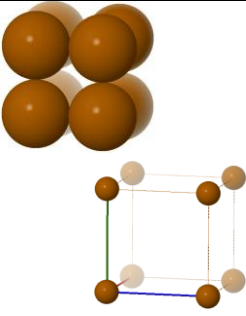
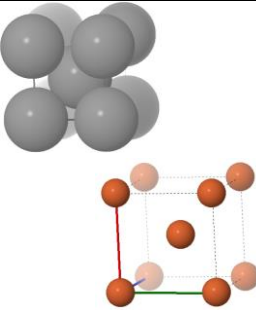
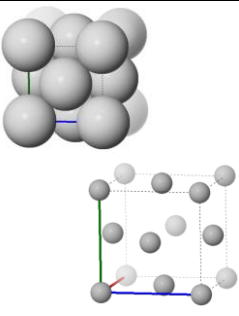


	Polonium	Fer	Argent
Maille	cubique	Cubique centrée	Cubique face centrée
Représentation de la maille			
Rayon atomique : r_{atome} (pm)	168	124	145
r_{atome} (m)	168×10^{-12}	124×10^{-12}	145×10^{-12}
Volume d'un atome : $V_{atome} = \frac{4}{3}\pi r_{atome}^3$ (m ³)	$1,99 \times 10^{-29}$	$7,98 \times 10^{-30}$	$1,28 \times 10^{-29}$
Nombre d'atomes par maille : N	1	2	4
Volume de tous les atomes : $V_{atomes} = N \times V_{atome}$	$1,99 \times 10^{-29}$	$1,60 \times 10^{-29}$	$5,11 \times 10^{-29}$
Arête de la maille en fonction de r_{atome} : a (m)	Les atomes situés sur 2 sommets consécutifs sont adjacents $a = 2r_{atome}$ $a = 3,36 \times 10^{-10}$	Les atomes situés sur la plus grande diagonale du cube sont adjacents $a = \frac{4}{\sqrt{3}}r_{atome}$ $a = 2,86 \times 10^{-10}$	Les atomes situés sur la diagonale d'une face sont adjacents $4r_{atome} = \sqrt{a^2 + a^2}$ $r_{atome} = \frac{2}{\sqrt{2}}a$ $a = 4,10 \times 10^{-10}$
Volume d'une maille : $V_{maille} = a^3$ (m ³)	$3,79 \times 10^{-29}$	$2,34 \times 10^{-29}$	$6,89 \times 10^{-29}$
Compacité de la maille : $C = \frac{V_{atomes}}{V_{maille}}$	0,53	0,68	0,74
Masse molaire M (g.mol ⁻¹)	209	55,8	108
Nombre d'Avogadro	$N_A = 6,02 \times 10^{23}$ atomes / mol		
Masse d'un atome $m_{atome} = \frac{M}{N_A}$ (g)	$3,47 \times 10^{-22}$	$9,27 \times 10^{-23}$	$1,79 \times 10^{-22}$
Volume d'une maille : V_{maille} (cm ³)	$3,79 \times 10^{-23}$	$2,34 \times 10^{-23}$	$6,89 \times 10^{-23}$
Masse volumique : $\rho = \frac{N \cdot m_{atome}}{V_{maille}}$ (g.cm ⁻³)	9,16	7,89	10,4