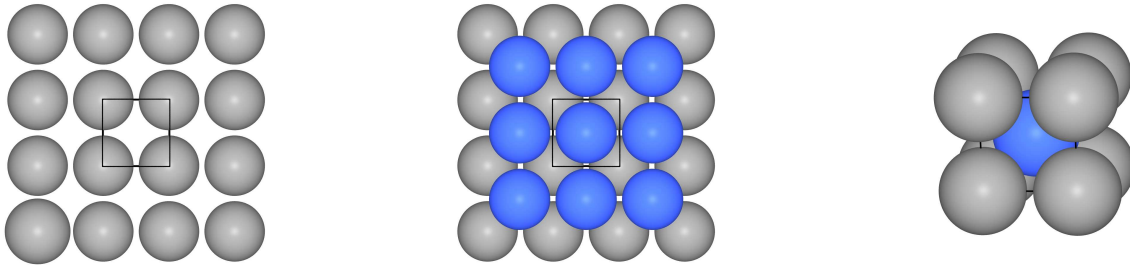


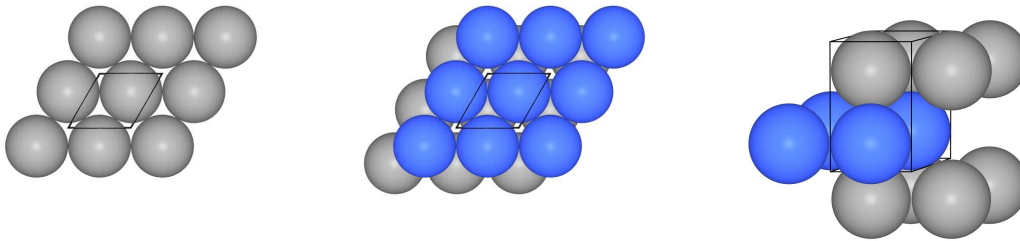
Strukturchemie von Metallen und Ionenkristallen I

I. Strukturen der Metalle

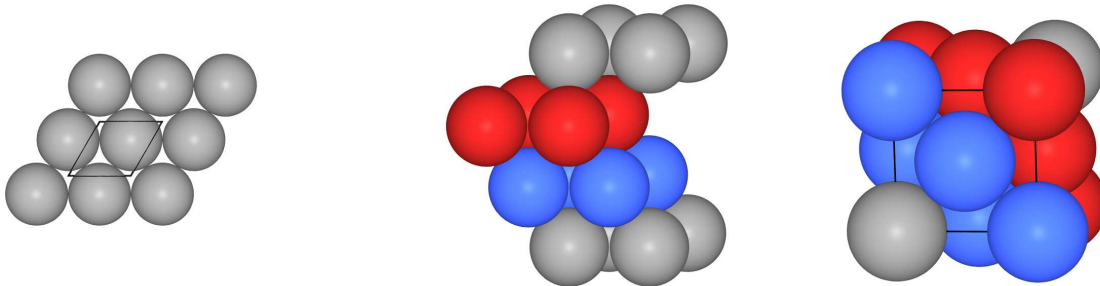
① kubisch innenzentrierte Packung (b.c.c.), CN 8+6, Raumerfüllung: 68 %



② hexagonal dichte Packung (h.c.p.), CN 12, Raumerfüllung: 74 %



③ kubisch dichte Packung (c.c.p=f.c.c.), CN 12, Raumerfüllung: 74 %



II. Strukturen von Ionenkristallen AB

$\frac{r_{\text{Anion}}}{r_{\text{Kation}}} =$	8	6	4
$\frac{r_{\text{Kation}}}{r_{\text{Anion}}}$	> 0.73	$0.73 - 0.41$	$0.41 - 0.22$
Kationen- koordination			
Elementarzelle			
Strukturtyp	CsCl	NaCl	ZnS (Zinkblende)
M ^I -Halogenide	CsCl, CsBr, CsI	LiF, LiCl, NaF, NaCl, KF, KCl, RbF, RbCl, CsF	-
M ^{II} -Chalkogenide	-	MgO, CaO, SrO, BaO, CaS, SrS	BeO, MgTe