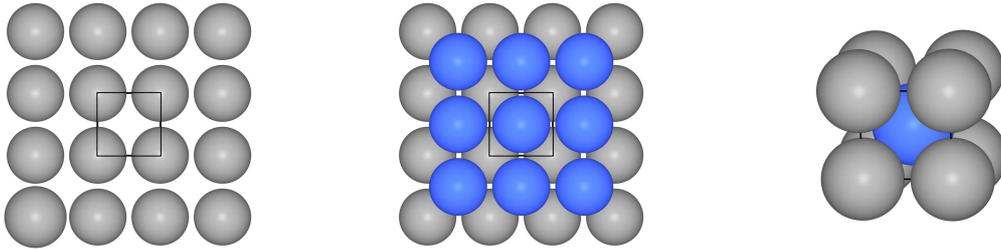


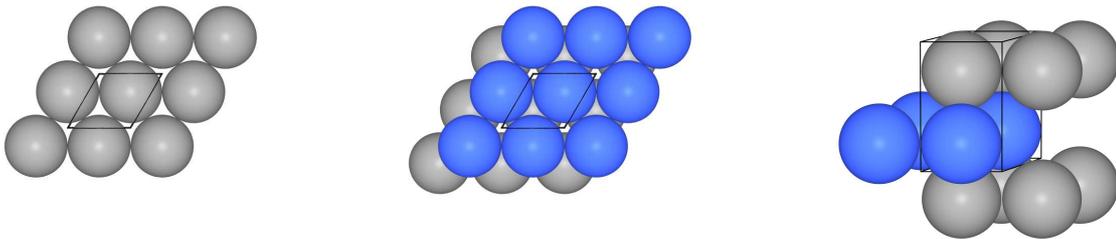
## Strukturchemie von Metallen und Ionenkristallen I

### I. Strukturen der Metalle

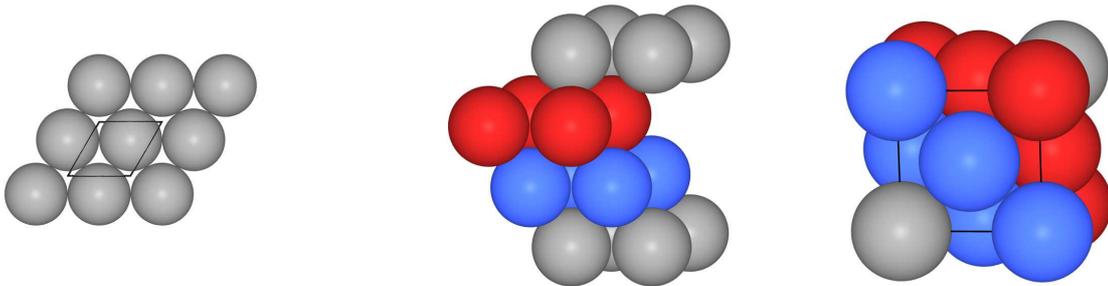
- ❶ kubisch innenzentrierte Kugelpackung (b.c.c.), CN 8+6, Raumerfüllung: 68 %



- ❷ hexagonal dichteste Kugelpackung (h.c.p.), CN 12, Raumerfüllung: 74 %



- ❸ kubisch dichteste Kugelpackung (c.c.p.=f.c.c.), CN 12, Raumerfüllung: 74 %



### II. Strukturen von Ionenkristallen AB

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