

Alkali metals		Alkaline earth metals										Boron group		Carbon group	Pnictogens		Chalcogens	Halogens	Noble gases								
1+		2+										Transition metals: usually 2+ or 3+, varies by element										3+	varies	3-	2-	1-	-
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18
1		2										3										13	14	15	16	17	18