

Ionic Bonding

Draw the electron dot diagrams for each of the following ionic compounds.

<p>sodium + bromine</p> $\text{Na}^+ : \ddot{\text{Br}}:^-$	<p>potassium + oxygen</p> $[\text{K}^+]_2 : \ddot{\text{O}}:^{2-}$
<p>calcium + chlorine</p> $\text{Ca}^{2+} \left[\ddot{\text{Cl}}:^- \right]_2$	<p>magnesium + oxygen</p> $\text{Mg}^{2+} : \ddot{\text{O}}:^{2-}$
<p>aluminum + oxygen</p> $[\text{Al}^{3+}]_2 \left[\ddot{\text{O}}:^{2-} \right]_3$	<p>aluminum + chlorine</p> $\text{Al}^{3+} \left[\ddot{\text{Cl}}:^- \right]_3$
<p>cesium + chlorine</p> $\text{Cs}^+ : \ddot{\text{Cl}}:^-$	<p>calcium + bromine</p> $\text{Ca}^{2+} \left[\ddot{\text{Br}}:^- \right]_2$
<p>lithium + nitrogen</p> $[\text{Li}^+]_3 : \ddot{\text{N}}:^{3-}$	<p>magnesium + sulfur</p> $\text{Mg}^{2+} : \ddot{\text{S}}:^{2-}$