In each box, write the formula of the ionic compound consisting of the positive ion to the left of the box and the negative ion above the box.

	CL -	s <sup>2-</sup>	F -	N <sup>3-</sup>	o <sup>2-</sup>	P <sup>3-</sup>
MG <sup>2+</sup>	MGCL <sub>2</sub>					
CS <sup>+</sup> CR <sup>3+</sup> NA <sup>+</sup>						
CR <sup>3+</sup>						
NA <sup>+</sup>						
ZN <sup>2+</sup>						
AL <sup>3+</sup>						

## **Ternary Compounds**

	OH-	so <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	NO <sub>3</sub> -	co <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	PO <sub>4</sub> 3-
MG <sup>2+</sup>					
K <sup>+</sup>					
AL <sup>3+</sup>					
NH <sub>4</sub> +					
CA <sup>2+</sup>					
FE <sup>3+</sup>					