

# SÍMBOLS I NOMBRES D'OXIDACIÓ

<b>H</b> +1 -1																			<b>He</b>
<b>Li</b> +1	<b>Be</b> +2											<b>B</b> +3 -3	<b>C</b> +4 -4	<b>N</b> +3+5 -3	<b>O</b> -2	<b>F</b> -1		<b>Ne</b>	
<b>Na</b> +1	<b>Mg</b> +2											<b>Al</b> +3	<b>Si</b> +4 (-4)	<b>P</b> +3+5 -3	<b>S</b> +2+4 +6 -2	<b>Cl</b> +1+3 +5+7 -1		<b>Ar</b>	
<b>K</b> +1	<b>Ca</b> +2	<b>Cr</b> +2+3 +4+6	<b>Mn</b> +2+3 +4+6 +7	<b>Fe</b> +2+3	<b>Co</b> +2+3	<b>Ni</b> +2+3	<b>Cu</b> +1+2	<b>Zn</b> +2						<b>As</b> +3+5 -3	<b>Se</b> +2+4 +6 -2	<b>Br</b> +1+3 +5+7 -1		<b>Kr</b>	
<b>Rb</b> +1	<b>Sr</b> +2													<b>Sb</b> +3+5 -3	<b>Te</b> +2+4 +6 -2	<b>I</b> +1+3 +5+7 -1		<b>Xe</b>	
<b>Cs</b> +1	<b>Ba</b> +2													<b>Pb</b> +2+4	<b>Bi</b> +3+5 -3 -2				

## NOMENCLATURA CLASSICA:

Els no metalls	valència negativa	<b>-ur</b>
Elements amb dues valències	la valència més alta	<b>-ic</b>
	la valència més baixa	<b>-ós</b>
	la més baixa	<b>hipo.....ós</b>
Elements amb tres valències	la mitjana	<b>-ós</b>
	la més alta	<b>-ic</b>
	la més baixa	<b>hipo.....ós</b>
Elements amb quatre valències	la segona	<b>-ós</b>
	la tercera	<b>-ic</b>
	la més alta	<b>per.....ic</b>