



GUIA JUNIO N°1  
QUIMICA ELECTIVO 3° MEDIO

<u>INSTRUCCIONES GENERALES:</u>	<u>CONTENIDOS:</u>
<ul style="list-style-type: none"><li>Realizar en el cuaderno de asignatura los siguientes ejercicios de óxidos. <u>Seguir las instrucciones dadas en clases, utilizar la tabla periódica que se les obsequio.</u></li></ul>	<ul style="list-style-type: none"><li>Óxidos básicos.</li></ul>

1. Balancear valencias, simplificar en el caso que corresponda y nombrar con las 3 nomenclaturas enseñadas en clases tradicional, stock, sistemática los compuesto óxidos que se formulan a continuación, recordando que deben utilizar los prefijos y sufijos que correspondan además de los nombres especiales.

$Na_1 + O_2$	T ST SIS
$K_1 + O_2$	T ST SIS
$Rb_1 + O_2$	T ST SIS
$Cs_1 + O_2$	T ST SIS
$Fr_1 + O_2$	T ST SIS
$Be_2 + O_2$	T ST SIS
$Mg_2 + O_2$	T ST SIS
$Ca_2 + O_2$	T ST SIS
$Sr_2 + O_2$	T ST SIS
$Ba_2 + O_2$	T ST SIS
$Ra_2 + O_2$	T ST



	<i>SIS</i>
$Sc_3+O_2$	<i>T</i> <i>ST</i> <i>SIS</i>
$Y_3+O_2$	<i>T</i> <i>ST</i> <i>SIS</i>
$La_3+O_2$	<i>T</i> <i>ST</i> <i>SIS</i>
$Ac_3+O_2$	<i>T</i> <i>ST</i> <i>SIS</i>
$Au_1+O_2$	<i>T</i> <i>ST</i> <i>SIS</i>