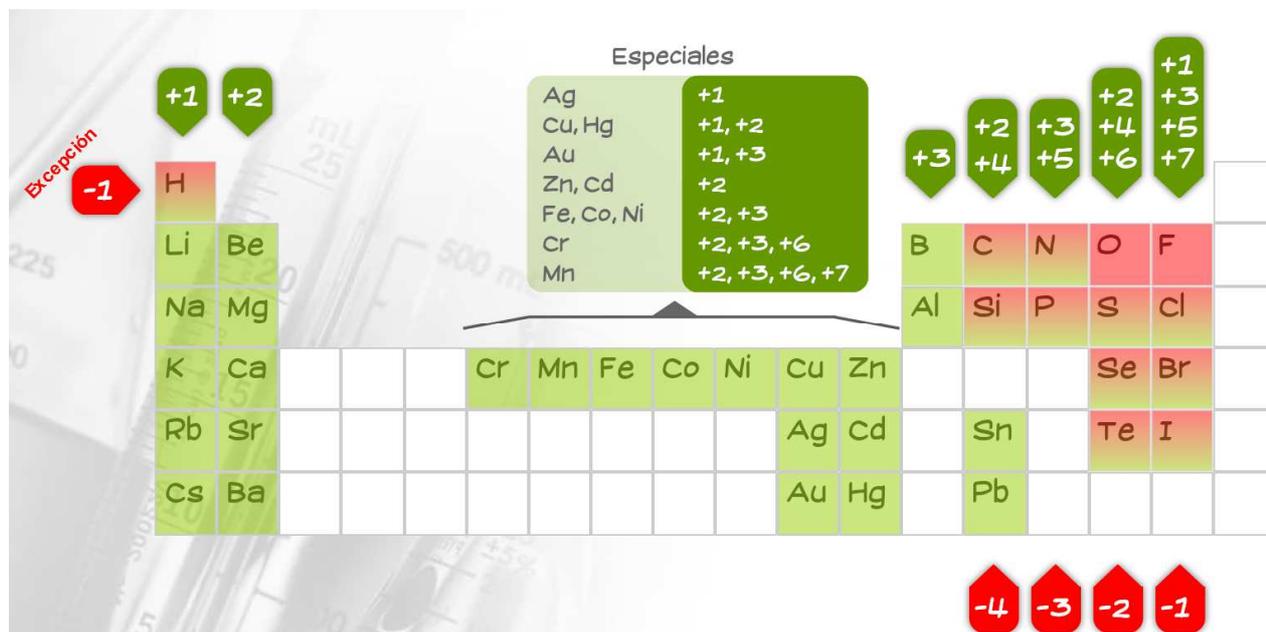


## Ficha 2. ÓXIDOS



Completa la tabla con los nombres de los elementos y sus nº oxid.:

	Nombre	Nº oxid.
H		
Li		
Na		
K		
Rb		
Cs		

	Nombre	Nº oxid.
Be		
Mg		
Ca		
Sr		
Ba		

	Nombre	Nº oxid.
Ag		
Cu		
Hg		
Au		
Zn		
Cd		

	Nombre	Nº oxid.
Fe		
Co		
Ni		
Cr		
Mn		

	Nombre	Nº oxid.
B		
Al		
C		
Si		
Sn		
Pb		
N		
P		

	Nombre	Nº oxid.
O		
S		
Se		
Te		
F		
Cl		
Br		
I		

## Ficha 2a. ÓXIDOS (en sistemática)

Completa la tabla con los prefijos correspondientes:

1	2	3	4	5	6	7
mono-						

### NOMBRAR

#### Ejemplos

$Fe_2 O_3$	
$P_2 O_5$	

#### Ejercicios

$Br_2 O_7$	
$K_2 O$	

### FORMULAR

#### Ejemplos

	Pentaóxido de dicloro
	Trióxido de azufre

#### Ejercicios

	Dióxido de plomo
	Óxido de dioro

### Más ejercicios ...

1	$Ba O$	
2	$Na_2 O$	
3	$Al_2 O_3$	
4	$Br_2 O_5$	
5	$Te O_2$	
6		Óxido de dicobre
7		Óxido de magnesio
8		Dióxido de manganeso
9		Pentaóxido de diyodo
10		Trióxido de azufre

## Ficha 2b. ÓXIDOS (en stock)

### NOMBRAR

#### Ejemplos

<table border="1" style="margin: auto; border-collapse: collapse;"> <tr><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td></tr> <tr><td colspan="2" style="text-align: center;">Cu<sub>2</sub> O</td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td></tr> </table>			Cu <sub>2</sub> O					<table border="1" style="margin: auto; border-collapse: collapse;"> <tr><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td></tr> <tr><td colspan="2" style="text-align: center;">Ca O</td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td></tr> </table>			Ca O			
Cu <sub>2</sub> O														
Ca O														

#### Ejercicios

<table border="1" style="margin: auto; border-collapse: collapse;"> <tr><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td></tr> <tr><td colspan="2" style="text-align: center;">Hg<sub>2</sub> O</td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td></tr> </table>			Hg <sub>2</sub> O					<table border="1" style="margin: auto; border-collapse: collapse;"> <tr><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td></tr> <tr><td colspan="2" style="text-align: center;">Zn O</td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td></tr> </table>			Zn O			
Hg <sub>2</sub> O														
Zn O														

### FORMULAR

#### Ejemplos


Óxido de cobalto (III)


Óxido de magnesio

#### Ejercicios


Óxido de estaño (II)


Óxido de sodio

### Más ejercicios...

1	Ba O							
2	Na <sub>2</sub> O							
3	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>							
4	Br <sub>2</sub> O <sub>5</sub>							
5	Te O <sub>2</sub>							
6	<table border="1" style="border-collapse: collapse; width: 40px; height: 40px;"> <tr><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td></tr> <tr><td colspan="2" style="text-align: center;"> </td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td></tr> </table>							Óxido de cobalto (II)
7	<table border="1" style="border-collapse: collapse; width: 40px; height: 40px;"> <tr><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td></tr> <tr><td colspan="2" style="text-align: center;"> </td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td></tr> </table>							Óxido de magnesio
8	<table border="1" style="border-collapse: collapse; width: 40px; height: 40px;"> <tr><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td></tr> <tr><td colspan="2" style="text-align: center;"> </td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td></tr> </table>							Óxido de azufre (IV)
9	<table border="1" style="border-collapse: collapse; width: 40px; height: 40px;"> <tr><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td></tr> <tr><td colspan="2" style="text-align: center;"> </td></tr> <tr><td style="width: 20px; height: 20px;"></td><td style="width: 20px; height: 20px;"></td></tr> </table>							Óxido de selenio (VI)

**Ficha 2c. ÓXIDOS (en tradicional)**

Completa la tabla con los prefijos correspondientes:

1 n <sup>o</sup> oxid.	2 n <sup>os</sup> oxid.	3 n <sup>os</sup> oxid.	4 n <sup>os</sup> oxid.

**NOMBRAR**

Ejemplos

<table border="1"> <tr><td> </td><td> </td></tr> <tr><td>Cr O</td></tr> <tr><td> </td><td> </td></tr> </table>			Cr O				<table border="1"> <tr><td> </td><td> </td></tr> <tr><td>Hg<sub>2</sub> O</td></tr> <tr><td> </td><td> </td></tr> </table>			Hg <sub>2</sub> O			
Cr O													
Hg <sub>2</sub> O													
<table border="1"> <tr><td> </td><td> </td></tr> <tr><td>I<sub>2</sub> O<sub>7</sub></td></tr> <tr><td> </td><td> </td></tr> </table>			I <sub>2</sub> O <sub>7</sub>				<table border="1"> <tr><td> </td><td> </td></tr> <tr><td>Al<sub>2</sub> O<sub>3</sub></td></tr> <tr><td> </td><td> </td></tr> </table>			Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			
I <sub>2</sub> O <sub>7</sub>													
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>													

Ejercicios

<table border="1"> <tr><td> </td><td> </td></tr> <tr><td>Br<sub>2</sub> O<sub>7</sub></td></tr> <tr><td> </td><td> </td></tr> </table>			Br <sub>2</sub> O <sub>7</sub>				<table border="1"> <tr><td> </td><td> </td></tr> <tr><td>Sn O</td></tr> <tr><td> </td><td> </td></tr> </table>			Sn O			
Br <sub>2</sub> O <sub>7</sub>													
Sn O													
<table border="1"> <tr><td> </td><td> </td></tr> <tr><td>Mn O</td></tr> <tr><td> </td><td> </td></tr> </table>			Mn O				<table border="1"> <tr><td> </td><td> </td></tr> <tr><td>B<sub>2</sub> O<sub>3</sub></td></tr> <tr><td> </td><td> </td></tr> </table>			B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			
Mn O													
B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>													

**FORMULAR**

Ejemplos

<table border="1"> <tr><td> </td><td> </td></tr> <tr><td> </td><td> </td></tr> <tr><td> </td><td> </td></tr> </table>							Óxido auroso	<table border="1"> <tr><td> </td><td> </td></tr> <tr><td> </td><td> </td></tr> <tr><td> </td><td> </td></tr> </table>							Anhídrido hiposulfuroso
<table border="1"> <tr><td> </td><td> </td></tr> <tr><td> </td><td> </td></tr> <tr><td> </td><td> </td></tr> </table>							Anhídrido perclórico	<table border="1"> <tr><td> </td><td> </td></tr> <tr><td> </td><td> </td></tr> <tr><td> </td><td> </td></tr> </table>							Óxido argéntico

**Ejercicios**

		Anh. hiposelenioso			Anhídrido fosforoso
		Anhídrido peryódico			Óxido cínquico

**Más ejercicios...**

<b>1</b>	Ba O				
<b>2</b>	Na <sub>2</sub> O				
<b>3</b>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>				
<b>4</b>	Br <sub>2</sub> O <sub>5</sub>				
<b>5</b>	Te O <sub>2</sub>				
<b>6</b>		Óxido de sodio	<b>7</b>		Óxido ferroso
<b>8</b>		Anhídrido clórico	<b>9</b>		Anhídrido silícico

**EL GRAN TEST (ir a la página de inicio)**

<b>1</b>	N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> en sistemática ...	<input type="radio"/> Óxido de níquel <input type="radio"/> Trióxido de dinitrógeno <input type="radio"/> Dióxido de triníquel <input type="radio"/> Trióxígeno de nitrógeno <input type="radio"/> Trióxido de dinitrógeno <input type="radio"/> Ninguna de las anteriores
----------	---	---

2	Pb O <sub>2</sub> en stock ...	<input type="radio"/> Oxígeno de plata (I) <input type="radio"/> Oxígeno de plomo (II) <input type="radio"/> Óxido de plata <input type="radio"/> Óxido de plomo (IV) <input type="radio"/> Óxido de plata (II) <input type="radio"/> Ninguna de las anteriores
3	Ca O en stock ...	<input type="radio"/> Óxido de carbono (II) <input type="radio"/> Anhídrido de carbono <input type="radio"/> Óxido de calcio <input type="radio"/> Óxido de carbono (IV) <input type="radio"/> Anhídrido de calcio <input type="radio"/> Ninguna de las anteriores
4	Br <sub>2</sub> O <sub>5</sub> en tradicional ...	<input type="radio"/> Óxido perbrómico <input type="radio"/> Anhídrido brómico <input type="radio"/> Óxido bórico <input type="radio"/> Anhídrido bórico <input type="radio"/> Anhídrido perbrómico <input type="radio"/> Ninguna de las anteriores
5	Cr O en tradicional ...	<input type="radio"/> Óxido hipocromoso <input type="radio"/> Anhídrido cúprico <input type="radio"/> Óxido cromoso <input type="radio"/> Anhídrido cuproso <input type="radio"/> Óxido cuproso <input type="radio"/> Ninguna de las anteriores
6	<input type="radio"/> Mn <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <input type="radio"/> Mn <sub>2</sub> O <sub>5</sub> <input type="radio"/> O <sub>7</sub> Mn <sub>2</sub>	Heptaóxido de dimanganeso

	<input type="radio"/> $O_7 Mg_2$ <input type="radio"/> $Mg_2 O_7$ <input type="radio"/> Ninguna	
7	<input type="radio"/> $Fe_2 O$ <input type="radio"/> $Fe O$ <input type="radio"/> $Fi_2 O$ <input type="radio"/> $Fi O$ <input type="radio"/> Ninguna	Óxido de hierro (II) 
8	<input type="radio"/> $C O_2$ <input type="radio"/> $Ca O_2$ <input type="radio"/> $C O$ <input type="radio"/> $Ca O$ <input type="radio"/> $Ca_2 O$ <input type="radio"/> Ninguna	Anhídrido carbonoso 
9	<input type="radio"/> $Br_2 O_3$ <input type="radio"/> $Br_3 O_2$ <input type="radio"/> $B O$ <input type="radio"/> $B_2 O_3$ <input type="radio"/> $B_3 O_2$ <input type="radio"/> Ninguna	Óxido de boro 
10	<input type="radio"/> $S O_2$ <input type="radio"/> $S_2 O_3$ <input type="radio"/> $S_3 O_2$ <input type="radio"/> $S O$ <input type="radio"/> $S O_3$ <input type="radio"/> Ninguna	Anhídrido sulfúrico 