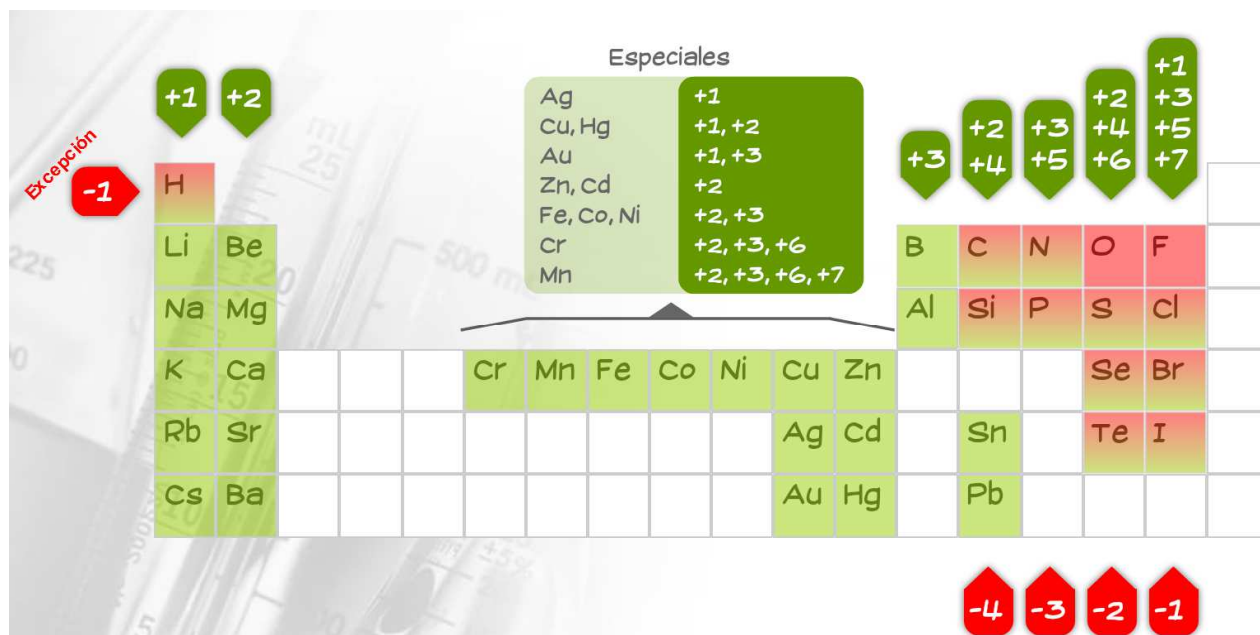


# Ficha 5. SALES BINARIAS



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 5a. SALES BINARIAS (en sistemática)

Completa la tabla con los prefijos correspondientes:

1	2	3	4	5	6	7
mono-						

### NOMBRAR

#### Ejemplos

$Fe_3 N_2$	
$I_2 S_7$	

#### Ejercicios

$Ni_2 Se_3$	
$Br_4 C_3$	

### FORMULAR

#### Ejemplos

	Pentasulfuro de difósforo
	Tetrafluoruro de carbono

#### Ejercicios

	Tricarburo de tetraluminio
	Heptasulfuro de dimanganeso

### Más ejercicios ...

1	$B P$	
2	$Ca F_2$	
3	$Co_2 Se_3$	
4	$C S_2$	
5	$Cr_2 Si$	
6		Dicloruro de hierro
7		Teluro de dicobre
8		Tetrafluoruro de silicio
9		Trisulfuro de dipotasio
10		Yoduro de sodio

**Ficha 5b. HIDRUROS METÁLICOS/VOLÁTILES (en stock)**

**NOMBRAR**

**Ejemplos**

<table border="1" style="width: 100%; height: 40px;"> <tr><td style="width: 50%;"></td><td style="width: 50%;"></td></tr> <tr><td style="text-align: center;">Co<sub>3</sub> P<sub>2</sub></td><td></td></tr> <tr><td style="width: 50%;"></td><td style="width: 50%;"></td></tr> </table>			Co <sub>3</sub> P <sub>2</sub>					<table border="1" style="width: 100%; height: 40px;"> <tr><td style="width: 50%;"></td><td style="width: 50%;"></td></tr> <tr><td style="text-align: center;">Sr<sub>2</sub> C</td><td></td></tr> <tr><td style="width: 50%;"></td><td style="width: 50%;"></td></tr> </table>			Sr <sub>2</sub> C				
Co <sub>3</sub> P <sub>2</sub>															
Sr <sub>2</sub> C															

**Ejercicios**

<table border="1" style="width: 100%; height: 40px;"> <tr><td style="width: 50%;"></td><td style="width: 50%;"></td></tr> <tr><td style="text-align: center;">Co<sub>2</sub> Te<sub>3</sub></td><td></td></tr> <tr><td style="width: 50%;"></td><td style="width: 50%;"></td></tr> </table>			Co <sub>2</sub> Te <sub>3</sub>					<table border="1" style="width: 100%; height: 40px;"> <tr><td style="width: 50%;"></td><td style="width: 50%;"></td></tr> <tr><td style="text-align: center;">Ba<sub>2</sub> Si</td><td></td></tr> <tr><td style="width: 50%;"></td><td style="width: 50%;"></td></tr> </table>			Ba <sub>2</sub> Si				
Co <sub>2</sub> Te <sub>3</sub>															
Ba <sub>2</sub> Si															

**FORMULAR**

**Ejemplos**


Fosforo de plomo (IV)


Nitruro de aluminio

**Ejercicios**


Seleniuro de cromo (VI)


Bromuro de cadmio

**Más ejercicios...**

<b>1</b>	B P							
<b>2</b>	Ca F <sub>2</sub>							
<b>3</b>	Co <sub>2</sub> Se <sub>3</sub>							
<b>4</b>	C S <sub>2</sub>							
<b>5</b>	Cr <sub>2</sub> Si							
<b>6</b>	<table border="1" style="width: 100%; height: 50px;"> <tr><td style="width: 50%;"></td><td style="width: 50%;"></td></tr> <tr><td style="width: 50%;"></td><td style="width: 50%;"></td></tr> <tr><td style="width: 50%;"></td><td style="width: 50%;"></td></tr> </table>							Sulfuro de níquel (II)
<b>7</b>	<table border="1" style="width: 100%; height: 50px;"> <tr><td style="width: 50%;"></td><td style="width: 50%;"></td></tr> <tr><td style="width: 50%;"></td><td style="width: 50%;"></td></tr> <tr><td style="width: 50%;"></td><td style="width: 50%;"></td></tr> </table>							Cloruro de calcio
<b>8</b>	<table border="1" style="width: 100%; height: 50px;"> <tr><td style="width: 50%;"></td><td style="width: 50%;"></td></tr> <tr><td style="width: 50%;"></td><td style="width: 50%;"></td></tr> <tr><td style="width: 50%;"></td><td style="width: 50%;"></td></tr> </table>							Carburo de plomo (II)
<b>9</b>	<table border="1" style="width: 100%; height: 50px;"> <tr><td style="width: 50%;"></td><td style="width: 50%;"></td></tr> <tr><td style="width: 50%;"></td><td style="width: 50%;"></td></tr> <tr><td style="width: 50%;"></td><td style="width: 50%;"></td></tr> </table>							Teluro de bario

**Ficha 5c. HIDRUROS METÁLICOS/VOLÁTILES (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 Br<sub>2</sub></td></tr> <tr><td></td><td></td></tr> </table>			Cr Br <sub>2</sub>				<table border="1"> <tr><td></td><td></td></tr> <tr><td>Hg<sub>2</sub> Te</td></tr> <tr><td></td><td></td></tr> </table>			Hg <sub>2</sub> Te			
Cr Br <sub>2</sub>													
Hg <sub>2</sub> Te													
<table border="1"> <tr><td></td><td></td></tr> <tr><td>I<sub>2</sub> S<sub>7</sub></td></tr> <tr><td></td><td></td></tr> </table>			I <sub>2</sub> S <sub>7</sub>				<table border="1"> <tr><td></td><td></td></tr> <tr><td>Al N</td></tr> <tr><td></td><td></td></tr> </table>			Al N			
I <sub>2</sub> S <sub>7</sub>													
Al N													

**Ejercicios**

<table border="1"> <tr><td></td><td></td></tr> <tr><td>Mn<sub>3</sub> N<sub>7</sub></td></tr> <tr><td></td><td></td></tr> </table>			Mn <sub>3</sub> N <sub>7</sub>				<table border="1"> <tr><td></td><td></td></tr> <tr><td>Cr<sub>2</sub> C</td></tr> <tr><td></td><td></td></tr> </table>			Cr <sub>2</sub> C			
Mn <sub>3</sub> N <sub>7</sub>													
Cr <sub>2</sub> C													

**FORMULAR**

**Ejemplos**

<table border="1"> <tr><td></td><td></td></tr> <tr><td></td><td></td></tr> <tr><td></td><td></td></tr> </table>							Teluro estannoso	<table border="1"> <tr><td></td><td></td></tr> <tr><td></td><td></td></tr> <tr><td></td><td></td></tr> </table>							Siliciuro hipocromoso
<table border="1"> <tr><td></td><td></td></tr> <tr><td></td><td></td></tr> <tr><td></td><td></td></tr> </table>							Sulfuro permangánico	<table border="1"> <tr><td></td><td></td></tr> <tr><td></td><td></td></tr> <tr><td></td><td></td></tr> </table>							Cloruro potásico

**Ejercicios**


Bromuro hiposelenioso



Bromuro de cadmio




**Más ejercicios...**

1	B P							
2	Ca F <sub>2</sub>							
3	Co <sub>2</sub> Se <sub>3</sub>							
4	C S <sub>2</sub>							
5	Cr <sub>2</sub> Si							
6	<table border="1"><tr><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td></td></tr></table>							Sulfuro de níqueloso
7	<table border="1"><tr><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td></td></tr></table>							Cloruro de estroncio
8	<table border="1"><tr><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td></td></tr></table>							Carburo de plumboso
9	<table border="1"><tr><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td></td></tr><tr><td></td><td></td></tr></table>							Teluro de magnésico

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

1	Cl <sub>3</sub> B <sub>5</sub> en sistemática ...	<input type="radio"/> Triboruro de cincicloro <input type="radio"/> Cinquiboruro de cloro <input type="radio"/> Pentaboro de tricloro <input type="radio"/> Cinquiboro de cloro <input type="radio"/> Pentaboruro de tricloro <input type="radio"/> Ninguna de las anteriores
2	Cr <sub>2</sub> Si <sub>3</sub> en stock ...	<input type="radio"/> Siliciuro de cromo (II) <input type="radio"/> Silicio de cromo (VI) <input type="radio"/> Silicio de cromo (II)

		<input type="radio"/> Siliciuro de cromo (III) <input type="radio"/> Siliciuro de cromo (IV) <input type="radio"/> Ninguna de las anteriores
3	Al P en stock ...	<input type="radio"/> Fosfuro de aluminio (I) <input type="radio"/> Fósforo de aluminio (III) <input type="radio"/> Fosfuro de aluminio <input type="radio"/> Fosfuro de aluminio (III) <input type="radio"/> Fósforo de aluminio (I) <input type="radio"/> Ninguna de las anteriores
4	Cu <sub>4</sub> C en tradicional ...	<input type="radio"/> Carburo cobroso <input type="radio"/> Carburo cuproso <input type="radio"/> Carbonuro cúprico <input type="radio"/> Carbonuro cuproso <input type="radio"/> Carbono cobroso <input type="radio"/> Ninguna de las anteriores
5	MnBr <sub>2</sub> en tradicional ...	<input type="radio"/> Bromuro hipomanganoso <input type="radio"/> Bromo permangánico <input type="radio"/> Bromuro de manganeso <input type="radio"/> Bromuro permangánico <input type="radio"/> Bromo hipomanganoso <input type="radio"/> Ninguna de las anteriores
6	<input type="radio"/> Au <sub>2</sub> Se <sub>3</sub> <input type="radio"/> Se <sub>3</sub> Au <sub>2</sub> <input type="radio"/> AgSe <sub>3</sub> <input type="radio"/> Se <sub>3</sub> Ag <sub>2</sub> <input type="radio"/> Au <sub>3</sub> Se <sub>2</sub> <input type="radio"/> Ninguna	Triseleniuro de dioro 

<p>7</p>	<p> <input type="radio"/> <math>S_6 C_2</math>  <input type="radio"/> <math>Cr S_3</math>  <input type="radio"/> <math>Cr S_6</math>  <input type="radio"/> <math>C_2 S_6</math>  <input type="radio"/> <math>S_6 Cr</math>  <input type="radio"/> Ninguna                 </p>	<p>Sulfuro de cromo (VI)</p> 
<p>8</p>	<p> <input type="radio"/> <math>P Si</math>  <input type="radio"/> <math>Si F_4</math>  <input type="radio"/> <math>Si_3 P_4</math>  <input type="radio"/> <math>F_4 Si</math>  <input type="radio"/> <math>Si_4 P_3</math>  <input type="radio"/> Ninguna                 </p>	<p>Fosfuro de silicio</p> 
<p>9</p>	<p> <input type="radio"/> <math>Mn N</math>  <input type="radio"/> <math>Mn_2 N_3</math>  <input type="radio"/> <math>Mn_3 N_2</math>  <input type="radio"/> <math>Mg_3 N_2</math>  <input type="radio"/> <math>Mg_2 N_3</math>  <input type="radio"/> Ninguna                 </p>	<p>Nitruro magnésico</p> 
<p>10</p>	<p> <input type="radio"/> <math>Y Fe_3</math>  <input type="radio"/> <math>Fe Y</math>  <input type="radio"/> <math>Y Fe_2</math>  <input type="radio"/> <math>Fe I_3</math>  <input type="radio"/> <math>Fe I_2</math>  <input type="radio"/> Ninguna                 </p>	<p>Yoduro ferroso</p> 