

**Compuestos binarios 2º ESO**  
<http://recursos-joaquinrodrigo.blogspot.com/>

1. **Escribe** el símbolo de los elementos más representativos de la tabla periódica:

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1																		
2																		
3																		
4																		
5																		
6																		
7																		
6																		
7																		

2. **Nombra o formula** los siguientes óxidos:

Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	<b>Heptaóxido de dicloro</b>	<b>Pentaóxido de dinitrógeno</b>	N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>
Li <sub>2</sub> O		Óxido de dipotasio	
P <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		Trióxido de azufre	
Au <sub>2</sub> O		Óxido de diplata	
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		Heptaóxido de diyodo	
CuO		Óxido de zinc	
PtO <sub>2</sub>		Trióxido de dicromo	
As <sub>2</sub> O <sub>5</sub>		Tetraóxido de dinitrógeno	
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		Óxido de magnesio	

3. **Asocia** cada fórmula con su nombre:

As<sub>2</sub>O<sub>5</sub>  
 Br<sub>2</sub>O<sub>3</sub>  
 Hg<sub>2</sub>O  
 CdO  
 PbO<sub>2</sub>  
 SnO  
 Au<sub>2</sub>O<sub>3</sub>  
 Ag<sub>2</sub>O

Trióxido de dioro  
 Óxido de dimercurio  
 Óxido de estaño  
 Óxido de diplata  
 Pentaóxido de diarsénico  
 Trióxido de dibromo  
 Óxido de cadmio  
 Dióxido de plomo

4. **Escribe** una frase o esquema que te ayude a recordar como se nombran los óxidos:

5. **Asocia** cada nombre con su fórmula en los siguientes compuestos binarios:

Trifluoruro de cobalto	KCl
Cloruro de potasio	Ca <sub>3</sub> P <sub>2</sub>
Carburo de tetrapotasio	CoF <sub>3</sub>
Difosfuro de tricalcio	FrH
Nitruro de boro	ZnI <sub>2</sub>
Sulfuro de diplata	K <sub>4</sub> C
Diyoduro de zinc	Ag <sub>2</sub> S
Hidruro de francio	BN

6. **Nombra o formula** los siguientes compuestos binarios

BeBr <sub>2</sub>	<b>Dibromuro</b> de berilio	<b>Triseleniuro</b> de <b>diboro</b>	B <sub>2</sub> Se <sub>3</sub>
H <sub>2</sub> S		Dihidruro de hierro	
AlH <sub>3</sub>		Tetracloruro de carbono	
FeF <sub>3</sub>		Difluoruro de estroncio	
CsCl		Carburo de dimagnesio	
Ca <sub>3</sub> Sb <sub>2</sub>		Fosfuro de aluminio	
SF <sub>6</sub>		Tetranitruro de tricarbóno	
Zn <sub>3</sub> P <sub>2</sub>		Heptacloruro de yodo	
Na <sub>4</sub> C		Sulfuro de dicobre	

7. **Escribe** una frase o esquema que te ayude a recordar como se nombran las sales binarias

8. **Nombra** estos compuestos binarios de nombre común y piensa si te resultan familiares

H<sub>2</sub>O agua  
 SiO<sub>2</sub> cuarzo  
 NH<sub>3</sub> amoníaco  
 NaCl sal común  
 H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> agua oxigenada  
 CaO cal viva  
 HCl ácido clorhídrico  
 CH<sub>4</sub> Metano  
 Fe<sub>2</sub>S<sub>3</sub> Pirita

9. **Escribe** el símbolo de todos los elementos de estos grupos y dos compuestos binarios de la hoja en el que aparezca:

Grupo 1, alcalinos: **Li Na K Rb Cs Fr** **Li<sub>2</sub>O** **FrH**  
 Grupo 2, alcalinotérreos:  
 Grupo 13, térreos o boroideos:  
 Grupo 14, carbonoides:  
 Grupo 15, nitrogenoides:  
 Grupo 16, anfígenos:  
 Grupo 17, halógenos:  
 Grupo 18, gases nobles:  
 Grupos del 3 al 12, metales de transición:

10. **Investiga** en casa sobre el grupo 18, gases nobles y su poca reactividad.