

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																		
8																		
9																		
10																		
11																		
12																		
13																		
14																		
15																		
16																		
17																		
18																		

	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																		
8																		
9																		
10																		
11																		
12																		
13																		
14																		
15																		
16																		
17																		
18																		

2. Nombra o formula los siguientes óxidos:

Cl_2O_7	Heptaóxido de dicloro	Pentaóxido de dinitrógeno	N_2O_5
Li_2O		Óxido de dipotasio	
P_2O_3		Trióxido de azufre	
Au_2O		Óxido de diplata	
Fe_2O_3		Heptaóxido de diyodo	
CuO		Óxido de zinc	
PtO_2		Trióxido de dicromo	
As_2O_5		Tetraóxido de dinitrógeno	
Al_2O_3		Óxido de magnesio	

3. Asocia cada fórmula con su nombre:

As_2O_5	Trióxido de dioro
Br_2O_3	Óxido de dimercurio
Hg_2O	Óxido de estaño
CdO	Óxido de diplata
PbO_2	Pentaóxido de diarsénico
SnO	Trióxido de dibromo
Au_2O_3	Óxido de cadmio
Ag_2O	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 ₃ P ₂
Carburo de tetrapotasio	CoF ₃
Difosfuro de tricalcio	FrH
Nitruro de boro	ZnI ₂
Sulfuro de diplata	K ₄ C
Diyoduro de zinc	Ag ₂ S
Hidruro de francio	BN

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

BeBr ₂	Dibromuro de berilio	Triseleniuro de diboro	B ₂ Se ₃
H ₂ S		Dihidruro de hierro	
AlH ₃		Tetracloruro de carbono	
FeF ₃		Difluoruro de estroncio	
CsCl		Carburo de dimagnesio	
Ca ₃ Sb ₂		Fosfuro de alumnio	
SF ₆		Tetranitruro de tricarbono	
Zn ₃ P ₂		Heptacloruro de yodo	
Na ₄ 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

- H₂O agua
SiO₂ cuarzo
NH₃ amoniaco
NaCl sal común
H₂O₂ agua oxigenada
CaO cal viva
HCl ácido clorhídrico
CH₄ Metano
Fe₂S₃ 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 Li₂O FrH

Grupo 2, alcalinotérreos:

Grupo 13, téreos o boroideos:

Grupo 14, carbonoideos:

Grupo 15, nitrogenoideos:

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.