



# RECURSOS DIDÁCTICOS

TERCERO DE SECUNDARIA

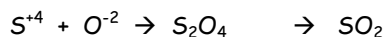
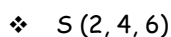
QUÍMICA

## NOMENCLATURA INORGÁNICA II

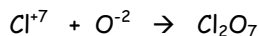
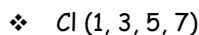
### Óxidos Ácidos (anhídridos)



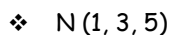
#### Ejemplo:



(Anhídrido Sulfuroso)



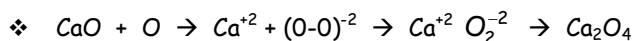
(Anhídrido Perclórico)



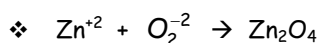
(Anhídrido Nítrico)



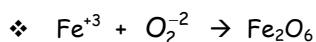
### Peróxidos



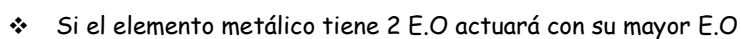
(Peróxido de Calcio)



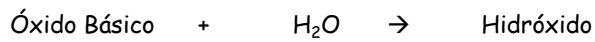
(Peróxido de Zinc)



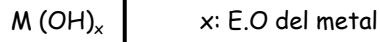
(Peróxido de Hierro)



## Hidróxido



Formula General:



- ❖  $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Na(OH)}$   
(Hidróxido de Sodio)
- ❖  $\text{Ni(2, 3)}$   
 $\text{Ni}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ni(OH)}_3$   
(Hidróxido Niquélico)
- ❖  $\text{FeO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe(OH)}_2$   
(Hidróxido ferroso)

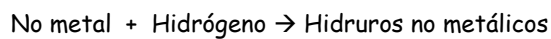


## Hidruros

E.O de los elementos para Hidruros.

IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA
1	2	3	4	-3	-2	-1

Hidruros no metálicos (IVA, VA, VIA, VIIA)



- ❖  $\text{S}^{-2} + \text{H}^{+1} \rightarrow \text{H}_2\text{S(g)}$   
Sulfuro de Hidrógeno
- ❖  $\text{H}^{+1} + \text{F}^{-1} \rightarrow \text{HF}_{(g)}$   
Fluoruro de Hidrógeno
- ❖  $\text{H}^{+1} + \text{Cl}^{-} \rightarrow \text{HCl}_{(g)}$   
Cloruro de Hidrógeno
- ❖  $\text{H}^{+} + \text{I}^{-} \rightarrow \text{HI}_{(g)}$   
Ioduro de Hidrógeno



## Ácidos Hidrácidos

Hidruro no metálico + agua → ácido hidrácido (VIA, VIIA)

- ❖ HCl(ac) : Ácido Clorhídrico
- ❖ HI(ac) : Ácido Iodhídrico
- ❖ HF(ac) : Ácido Fluorhídrico
- ❖ HBr(ac) : Ácido Bromhídrico



### EJERCICIOS DE APLICACIÓN

1. Nombrar  $\text{Cl}_2\text{O}_7$ :
  - a) Óxido Clórico
  - b) Anhídrido Cloroso
  - c) Anhídrido Hipocloroso
  - d) Anhídrido Perclórico
  - e) Anhídrido Clórico
2. Nombrar  $\text{SO}_2$ :
  - a) Anhídrido Sulfuroso
  - b) Anhídrido Sulfúrico
  - c) Anhídrido Hiposulfuroso
  - d) Anhídrido de Azufre
  - e) Anhídrido Persulfúrico
3. Nombrar  $\text{P}_2\text{O}_5$ :
  - a) Óxido de Potasio
  - b) Anhídrido Fosforoso
  - c) Óxido Potásico
  - d) Anhídrido Fosfórico
  - e) Anhídrido Hipofosforoso
4. Formular: Anhídrido Manganeso: Mn(4, 6, 7)
 

a) MnO	b) $\text{MnO}_2$	c) $\text{Mn}_2\text{O}_3$
d) $\text{Mn}_2\text{O}_7$	e) $\text{MnO}_3$	
5. Formular: Anhídrido Teluroso: Te (2, 4, 6)
 

a) $\text{Te}_2\text{O}$	b) $\text{Te}_2\text{O}$	c) TeO
d) $\text{TeO}_2$	e) $\text{TeO}_3$	
6. Formular Anhídrido Nitroso: N(1, 3, 5)
 

a) NO	b) $\text{N}_3\text{O}_2$	c) $\text{NO}_2$
d) $\text{N}_2\text{O}_3$	e) $\text{N}_2\text{O}_5$	
7. Nombrar:  $\text{K}_2\text{O}_2$ 
  - a) Óxido de Potasio
  - b) Hidróxido Potásico
  - c) Óxido Potásico
  - d) Peroxido de Potasio
  - e) Peróxido Potásico
8. Nombrar  $\text{Fe}_2\text{O}_6$ 
  - a) Peróxido de Hierro
  - b) Peróxido Ferroso
  - c) Óxido Férrico
  - d) Óxido Ferroso
  - e) Peróxido Férrico

9. Formular: Peróxido de Cobalto

- a)  $COO_2$                       b)  $CO_2O$                       c)  $CO_2O_6$   
 d)  $CO_2O_3$                       e)  $CO$

10. Nombrar:  $K(OH)$

- a) Hidróxido de Potasio  
 b) Óxido de Potasio  
 c) Hidróxido Potásico  
 d) Óxido Potásico  
 e) Hidróxido Potasioso

11. Formular: Hidróxido Plomboso

- a)  $PbO_2$                       b)  $Pb(OH)$                       c)  $Pb_2(OH)$   
 d)  $Pb(OH)_2$                       e)  $Pb(OH)_4$

12. Nombrar Hidróxido Platínico

- a)  $Pt(OH)_4$                       b)  $Pt(OH)_3$                       c)  $Pt(OH)_2$   
 d)  $Pt(OH)$                       e)  $Pt_2(OH)_3$

13. Un hidróxido de Niquel presenta atomicidad 5, su nombre será:

- a) Hidróxido Niqueloso  
 b) Hidróxido Niquélico  
 c) Hidróxido de Niquel  
 d) Hidróxido Hiponiqueloso  
 e) Hidróxido Perniqueloso

14. Nombrar:  $H_2S(ac)$

- a) Ácido Sulhídrico  
 b) Ácido Sulfúrico  
 c) Hidruro de Azufre  
 d) Ácido Hiposulfuroso  
 e) Hidruro Sulfuroso

15. Nombrar  $HI_{(ac)}$

- a) Ioduro de Hidrógeno  
 b) Hidruro de Yodo  
 c) Ácido Iodhídrico  
 d) Ácido Iodoso  
 e) Ácido Iodico

### TAREA DOMICILIARIA N°

1. Nombra:  $Au_2O_2$

- a) Peróxido de Oro  
 b) Peroxido Auroso  
 c) Óxido Auroso  
 d) Óxido Aúrico  
 e) Peróxido Aurico

2. Nombrar:  $Cu_2O_4$

- a) Peróxido de Cobre  
 b) Óxido Cúprico  
 c) Óxido Cúprico  
 d) Peroxido Cuproso  
 e) Óxido percuproso

3. Nombrar:  $Br_2O_5$

- a) Anhídrido Bromoso  
 b) Óxido Brómico

- c) Anhídrido Brómico  
 d) Óxido Perbrómico  
 e) Anhídrido Hipobromoso

4. Formular: Anhídrido Nitroso

- a)  $NO$                       b)  $N_2O_3$                       c)  $N_2O_5$   
 d)  $N_2O_4$                       e)  $N_3O_2$

5. Formular: Anhídrido Sulfúrico

- a)  $SO_3$                       b)  $SO_2$                       c)  $SO$   
 d)  $S_3O_4$                       e)  $S_4O_5$

6. Formular: Anhídrido Carbonoso

- a)  $CO$                       b)  $C_2O$                       c)  $C_2O_3$   
 d)  $CO_2$                       e)  $C_3O_4$

7. Un anhídrido Hepta - atómico es:

- a)  $\text{Cl}_2\text{O}_5$             b)  $\text{I}_2\text{O}_7$             c)  $\text{CO}_2$   
d)  $\text{N}_2\text{O}_3$             e)  $\text{S}_2\text{O}_5$

8. Indicar verdadero o falso según corresponda:

- En los peróxidos el E.O (O)= -1
- En los anhídridos el elemento es un no metal
- En los anhídridos el enlace es covalente

- a) VVV            b) VVF            c) FVV  
d) FVF            e) VFV

9. En qué sustancias existe el "Puente Oxígeno"

- a) Óxidos Básicos  
b) Anhídridos  
c) Peróxidos  
d) Ácidos  
e) Hidruros

10. Nombrar:  $\text{Na}_2\text{O}_2$

- a) Óxido de Sodio  
b) Anhídrido de Sodio  
c) Anhídrido Sodioso  
d) Anhídrido Hiposodioso  
e) Peróxido de Sodio

11. Nombrar:  $\text{I}_2\text{O}$

- a) Óxidos Iodoso  
b) Oxido Iódico

- c) Peroxido de Iodo  
d) Anhídrido Hipoyodoso  
e) Anhídrido Peroyódico

12. Un hidróxido hepta-atómico es:

- a)  $\text{H}_3\text{EO}_4$             b)  $\text{E}(\text{OH})_3$             c)  $\text{H}_2\text{EO}_2$   
d)  $\text{E}(\text{OH})_6$             e)  $\text{E}_3\text{O}_4$

13. Una característica de los hidróxido es:

- a) Sabor agrio  
b) Son estructuras covalentes  
c) Son de sabor cáusticos  
d) Son compuestos binarios  
e) Se genera así: Oxido Ácido + Agua

14. Nombrar:  $\text{HCl}(\text{g})$

- a) Cloruro de Hidrógeno  
b) Ácido Clorhídrico  
c) Hidruro Clórico  
d) Óxido Cloroso  
e) Anhídrido Clórico

15. Una característica de los Hidrácidos es:

- a) Son compuestos ternarios  
b) Son Iónicos  
c) Están en solución acuosa  
d) Presenta un no metal (Grupo VA)  
e) Se genera a partir de un óxido ácido + agua